



UE2 – ED – BIOCHIMIE

2025-2026

Acides aminés, peptides, protéines,
enzymologie, métabolisme et
lipides

Correction des QCMs non traités en séance

Stéphanie Sentis & Clément Janot

1/ Parmi les affirmations ci-dessous, indiquer celle(s) qui est (sont) vraie(s):

A- Tous les acides aminés ont un carbone asymétrique

Faux: la glycine est le seul acide aminé à ne pas avoir de carbone asymétrique

B- Tous les acides aminés ont une fonction amine primaire

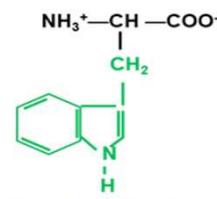
Faux: la proline a une fonction amine secondaire

C- W a un noyau indole

Vrai: noyau indole = noyau benzène + noyau pyrrole

D- P est un acide aminé aromatique

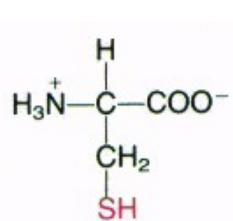
Faux: la proline n'est pas un acide aminé aromatique



Noyau indole (Benzène-Pyrrole)

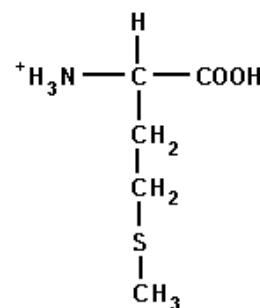
E- Tous les acides aminés ayant une liaison C-S sont hydrophobes

Faux: la méthionine est bien hydrophobe, mais la cystéine qui a un groupement thiol est hydrophile



C

HYROPHYLE



M

HYROPHOBIE

Réponse C

I-ACIDES AMINES

II-PEPTIDES

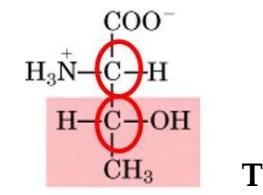
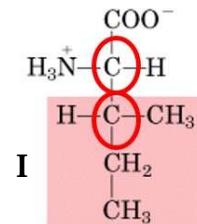
III- PROTEINES

IV- ENZYMOLOGIE, METABOLISME

V-LIPIDES

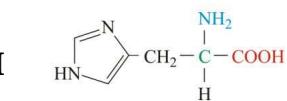
2/ Parmi les affirmations ci-dessous, indiquer celle(s) qui est (sont) vraie(s):

A- Mis à part G, tous les acides aminés ont un seul carbone asymétrique
Faux, certains acides aminés ont 2 carbones asymétriques comme I et T



B- H est un acide aminé cyclique et aromatique

Faux, H n'est pas un acide aminé aromatique. C'est bien un acide aminé cyclique mais il a un noyau imidazole et non un cycle aromatique

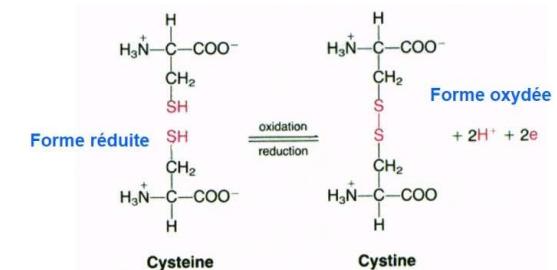


C- Tous les acides aminés ayant un atome de soufre dans leur chaîne latérale ont la capacité de former des ponts disulfures

Faux: la méthionine possède un atome soufre mais ne peut pas former de ponts disulfures

D- Le pont disulfure qui relie deux cystines est une liaison covalente

Faux: la cystine correspond à la forme oxydée de deux cystéines reliées entre elles par un pont disulfure. Il ne peut pas y avoir un pont disulfure entre 2 molécules de cystine



E- Seuls les acides aminés H, T, M, I, L, K, F, R, V et W sont essentiels

Vrai: Mets le dans la valise il fait trop d'histoires d'argent (Met, Leu, Val Lys Ile Phe Trp His

Thr Arg)

ou « HoT MILK FoR VW »

Réponse E

3/ Parmi les affirmations ci-dessous concernant les acides aminés, indiquer celle(s) qui est (sont) vraie(s):

A- Les 20 acides aminés naturels ont une fonction amine primaire et une fonction carboxylique portées par le même carbone

Faux, 1 seul acide aminé ne répond pas à cette règle: la proline qui a une fonction amine secondaire et non primaire portée par le α carbone

B- A, V, L, et I portent des chaînes latérales apolaires ramifiées.

Faux, la chaîne latérale de l'alanine n'est pas ramifiée.

C- M possède une chaîne latérale non polaire

Vrai, le groupement thiol de la méthionine étant substitué par un groupement méthyl, il est non polaire

D- L'hydroxyproline fait partie des acides aminés résultant d'une modification post-traductionnelle

Réponse C, D, E

Vrai, L'hydroxyproline résulte d'une modification post-traductionnelle de la proline: son hydroxylation

E- Les acides aminés sont des composés ionisables

Vrai, les acides aminés sont des molécules amphotères car leur fonction carboxylique se comporte comme un acide faible et leur fonction amine se comporte comme une base faible

4/ Parmi les affirmations ci-dessous concernant l'histidine et le tryptophane, indiquer celle(s) qui est (sont) vraie(s):

A- H produit de l'histamine par décarboxylation

Vrai, grâce à l'action de l'histidine décarboxylase

B- H et W sont tous deux des hétérocycles

Vrai, un hétérocycle est un cycle dans lequel au moins un des atomes du carbocycle est remplacé par un hétéroatome (O, N, P, S)

C- H et W absorbent dans l'UV à 280 nm

Faux, seul Trp吸吸 dans l'UV à 280 nm

D- H et W ont 3 valeurs de pK

Faux, on a bien 3 valeurs de pK pour His mais uniquement 2 pour Trp

Réponse A, B

E- H et W sont des acides aminés aromatiques

Faux, seul Trp est une acide aminé aromatique

5/ Parmi les affirmations ci-dessous concernant les acides aminés, indiquer celle(s) qui est (sont) vraie(s) :

A- Le groupement hydroxyle de F peut former des liaisons hydrogènes

Faux: la Phe n'a pas de groupement hydroxyle

B- La polarité de S et de T est due à leur groupement thiol

Faux: la serine et la thréonine n'ont pas de groupement thiol mais une fonction alcool. Ce sont bien des acides aminés polaires par contre.

C- F et Y ne diffèrent que par le noyau de leur chaîne latérale qui sont respectivement phénol et phénol

Réponse C,E

Vrai

D- C et M portent des fonctions thiol

Faux, la cystéine a bien une fonction thiol (SH) mais la méthionine a une fonction sulfure ou thioether (S-CH₃)

E- La formule de C ne diffère de celle de A que par la présence d'un atome de soufre

Vrai

6/ Parmi les affirmations ci-dessous concernant les acides aminés, indiquer celle(s) qui est (sont) vraie(s) :

A- Lors d'une électrophorèse, lorsque le pH de l'électrophorèse est inférieur au pHi d'un acide aminé, ce dernier va migrer vers la cathode

Vrai, lorsque pH < pHi: acide aminé est chargé (+), c'est un cation qui migre vers la cathode

B- I, M et Q ont des chaînes latérales apolaires

Faux: I et M ont bien des chaînes latérales apolaires, mais Q a une chaîne latérale polaire

C- N et T sont des acides aminés à chaîne latérale hydrophile

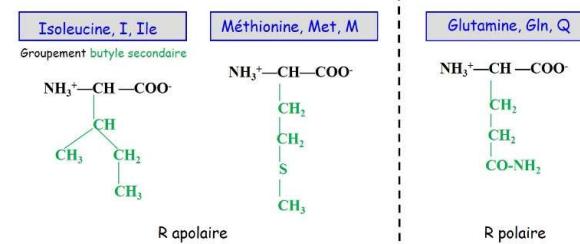
Vrai

D- S et T sont des acides aminés essentiels hydroxylés

Faux: S et T sont des acides aminés hydroxylés, mais ce ne sont pas des acides aminés essentiels (HoT MILK FoR VW)

E- F, W et Y sont tous les trois des acides aminés à chaîne latérale apolaire qui absorbent dans l'UV

Faux: ces trois acides aminés absorbent bien dans l'UV, cependant F et W ont bien une chaîne latérale apolaire mais Y a une chaîne latérale polaire



Réponse: A et C

7/ Parmi les affirmations ci-dessous concernant les acides aminés, indiquer celle(s) qui est (sont) vraie(s) :

A- V a dans sa chaîne latérale un groupement isopropyle

Vrai

B- H est le seul acide aminé dont la fonction amine portée par le carbone alpha est une fonction amine secondaire

Réponse: A et D

Faux, l'histidine a une fonction amine primaire portée par le carbone alpha. C'est la proline qui est le seul acide aminé qui a une fonction amine secondaire portée par le carbone alpha.

C- Lors de la séparation des acides aminés sur une colonne échangeuse d'anions, les acides aminés sont élués selon leur ordre croissant de pH isoélectrique

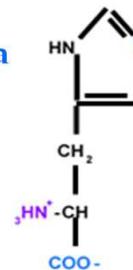
Faux, sur une colonne échangeuse d'anions, les acides aminés seront élués selon leur ordre décroissant de pH isoélectrique

D- L a un groupement isobutyle dans sa chaîne latérale

Vrai

E- Au pH physiologique, le groupement imidazole de H est ionisé

Faux, le pK_R de H = 6, donc à pH Physiologique (pH = 7,4), le groupement ionisable de sa chaîne latérale a perdu son proton et ne sera pas ionisé



8/ Parmi les propositions suivantes concernant les 3 formes ioniques de l'acide aminé ci-dessous, indiquer la (les) bonne(s) réponse(s)

A- A pH=1, la forme (2) est majoritaire par rapport à la forme (3)

Faux, à pH 1, c'est la forme (3) qui est majoritaire. Sont en équilibre à ce pH les formes (3) et (1)

B- A pH= pH_i, la forme (2) est majoritaire par rapport à la forme (1)

Faux, au pH_i par définition on a 100% de la forme zwitterion donc 100% de la forme (1) ici.

C- A pH = pH_i, la forme (1) est majoritaire par rapport à la forme (3)

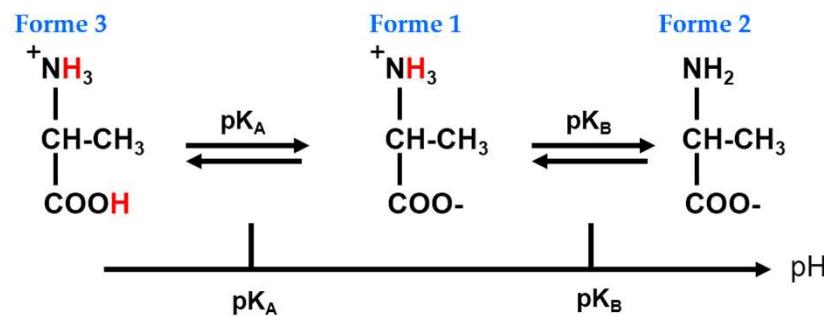
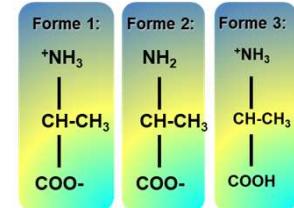
Vrai, pH = pH_i on a 100% de la forme (1) donc elle sera bien majoritaire par rapport à la forme (3)

D- A pH=12, la forme (3) est majoritaire par rapport à la forme (2)

Faux, pH 12, c'est la forme (2) qui est majoritaire. A ce pH ce sont les formes (1) et (2) qui sont en équilibre

E- A pH = pK_A, les formes (2) et (3) sont à des concentrations équivalentes

Faux, quand le pH = pK_A, on a 50% de forme (3) et 50% de forme (1)



Réponse C

9/ R présente les pK suivants: $pK_A = 2$; $pK_B = 9$ et $pK_R = 13$. Parmi les propositions suivantes concernant R, indiquer la (les) bonne(s) réponse(s)

A- A pH=1, cet acide aminé est chargé négativement

Faux: à pH=1, sa charge globale est de +2

B- Sa valeur de pH_i = 11

Vrai: $pH_i(R) = (pK_B + pK_R)/2 = (9+13)/2 = 11$

C- Sur une colonne échangeuse de cations, si on sépare un mélange de R et de D, R sera élué en premier

Faux: R: pH_i = 11 et D: pH_i = 2,8. Ordre d'élution des AA sur une colonne échangeuse de cations: ordre croissant des pH_i, D élué en premier

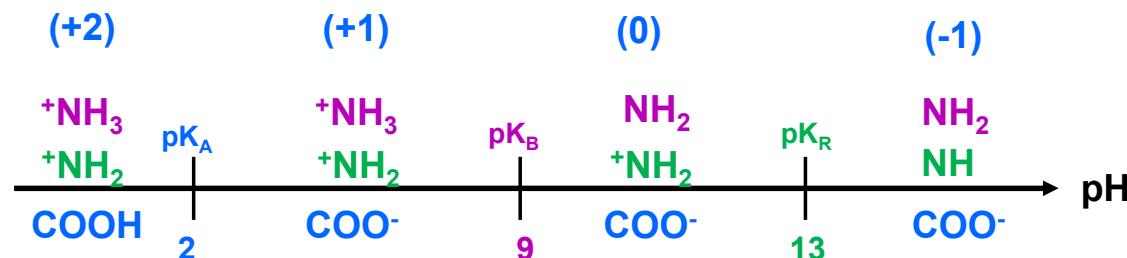
D- Sur une colonne échangeuse d'anion, si on sépare un mélange de R et de G, R sera élué en premier

Vrai, colonne échangeuse d'anions, ordre d'élution des AA: ordre décroissant des pH_i. pH_i (R) = 11 et pH_i (G) = 6, R sera élué en premier

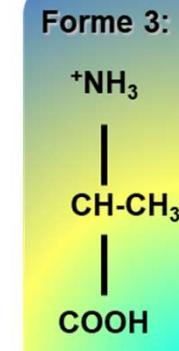
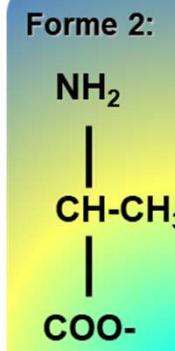
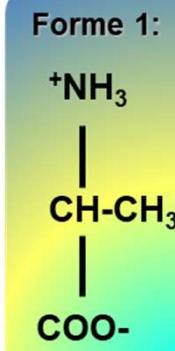
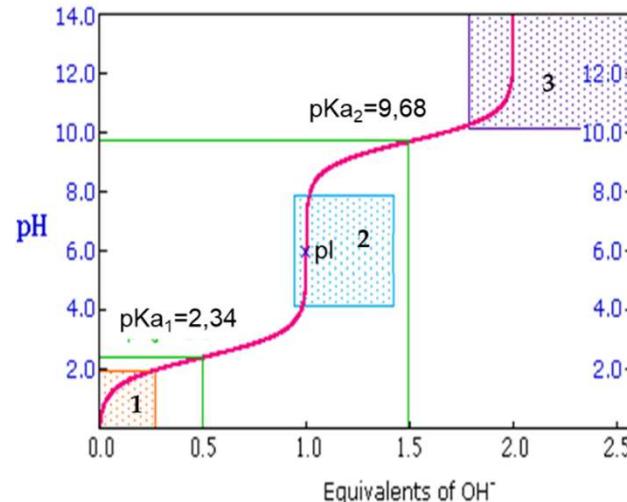
E- Cet acide aminé migre vers la cathode au cours d'une électrophorèse à pH 2

Vrai: à pH < pH_i : AA chargé (+), c'est un cation qui migre vers la cathode (borne -) .

Etats ionisation R au cours des variations de pH:



10/ Soit une courbe de titration et trois formes chargées d'un acide aminé. Parmi les propositions ci-dessous, indiquer celle(s) qui est (sont) vrai(s)



A- La forme 1 est majoritairement présente dans l'encart 1 de la courbe de titration

Faux, c'est la forme 3 qui est majoritairement présente dans l'encart 1 (pH inférieur à son pK_a_1)

B- Les formes 2 et 3 sont présentes en quantité égale lorsque $\text{pH} = \text{pK}_a_1$

Faux, ce sont les formes 3 et 1 qui sont présentes en quantité égale quand $\text{pH} = \text{pK}_a_1$

C- La forme 1 est majoritairement présente à un $\text{pH} = 6,1$

Vrai

D- La forme 2 est majoritairement présente à un $\text{pH} < 2$

Faux c'est la forme 3 qui est majoritairement présente

E- Les formes 1 et 3 sont présentes en quantité égale lorsque $\text{pH} = \text{pK}_a_2$

Faux, ce sont les formes 1 et 2 qui sont présentes en quantité égale lorsque $\text{pH} = \text{pK}_a_2$

Réponse C

11/ Parmi les propositions ci-dessous, indiquer celle(s) qui est (sont) vrai(s)

A- Les acides aminés ont des propriétés amphotères: au-dessous de leur pH_i ils ont une charge positive, au-dessus de leurs pH_i ils ont une charge négative

Vrai

B- Pour un acide aminé à chaîne latérale ionisable, le pH_i est la moyenne du pK_A et du pK_B

Faux, pour un acide aminé à chaîne latérale ionisable, le pH_i ne correspond jamais à la moyenne du pK_A et du pK_B

C- Pour un pH < pH_i, un acide aminé migre vers la cathode

Vrai, lorsque le pH < pH_i, l'acide aminé est chargé positivement et migre vers la borne négative qui est la cathode

D- Le pH_i de tous les acides aminés « neutres » est voisin de 7

Faux, les acides aminés « neutres » correspondent aux acides aminés à chaîne latérale non ionisable, leur pH_i correspond à la moyenne de leur pK_A et pK_B, et il est voisin de 6, non pas de 7.

E- A pH physiologique, le groupement α-aminé est ionisé

Vrai, le pH physiologique est un pH = 7,4, à ce pH on est en dessous tous les pK_B des acides aminés, donc leur fonction amine portée par le carbone α est sous forme de $^+NH_3$

Réponse A,C,E

13/ Sachant que H a pour valeur de pK: $pK_A = 1,82$; $pK_B = 9,17$ et $pK_R = 6$

A- A pH = 1, H a majoritairement une charge globale de (+1)

Faux, à pH = 1, H a majoritairement une charge globale de (+2)

B- A pH = 6, H a majoritairement une charge globale de (0)

Faux, à pH = 6 on est à une valeur de pH = pK_R de H, donc on a 50% de forme ionique avec une charge globale de (+1) et 50% de forme ionique avec une charge globale de (0). Il n'y a pas une forme ionique majoritaire

C- Le pH_i de H est de 7,6

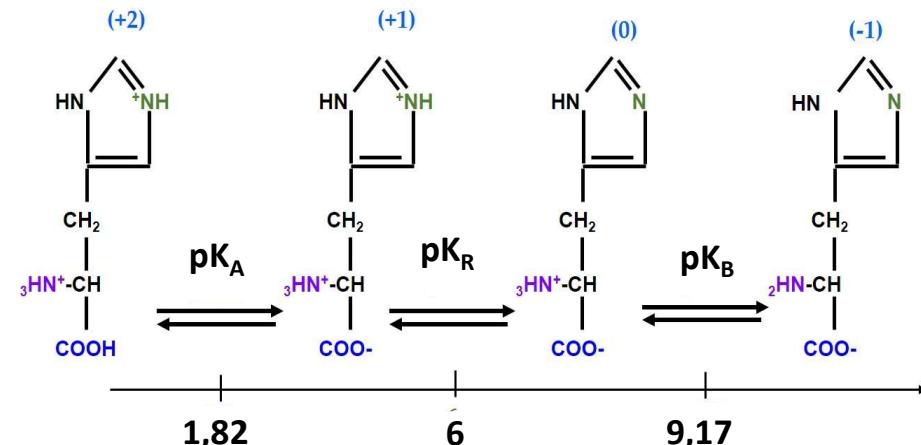
Vrai, $pH_i = (pK_R + pK_B)/2 = 7,6$

D- A pH = 12, H a une charge globale de (-2)

Faux, pH = 12, H a majoritairement une charge globale de (-1)

E- A pH = pK_A , les formes (+2) et (+1) de H sont à des concentrations équivalentes

Vrai, quand pH = pK_A , on a 50% de forme ionique de charge globale (+2) et 50% de forme ionique de charge globale (+1)



Réponse: C, E

15/ Sachant que le pK_A , le pK_B , et le pK_R de K sont respectivement de 2,1 ; 9,8 et 10,5, indiquer parmi les propositions suivantes la (les) bonne(s) réponse(s):

A- Son pH_i vaut 5,95

Faux

B- Son pH_i vaut 7,47

Faux

C- Son pH_i vaut 10,15

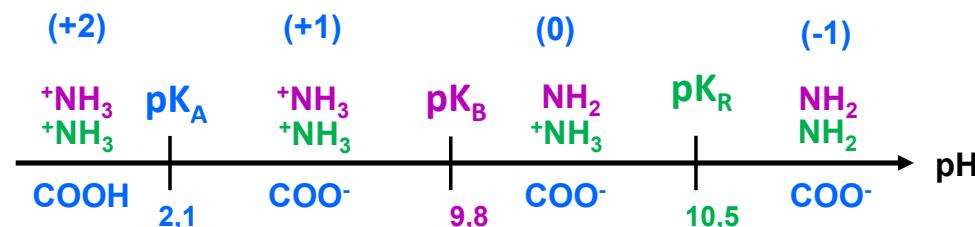
Vrai : le pH_i est égal à la moyenne des pK de part et d'autre de la forme zwitterion.

D- A pH1, on a 50% de la fonction carboxylique sous forme COO⁻ et 50% des fonctions amines sous forme NH3⁺.

Faux, à pH1 la forme ionique majoritaire a une charge globale de (+2), 100% des fonctions amines sont sous forme NH3⁺ et moins de 50% des fonctions acides sont sous forme COO⁻

E- A pH_i, la charge globale de K est nulle.

Vrai, par définition



$$\begin{aligned} \text{pH}_i &= (pK_B + pK_R)/2 \\ &= 9,8 + 10,5 = 10,15 \end{aligned}$$

Réponse CE

16/ Sachant que D possède 3 pK ($pK_A = 1,88$; $pK_B=9,8$; $pK_R=3,65$), quel est son état d'ionisation prédominant à pH 7 ?

A) +1

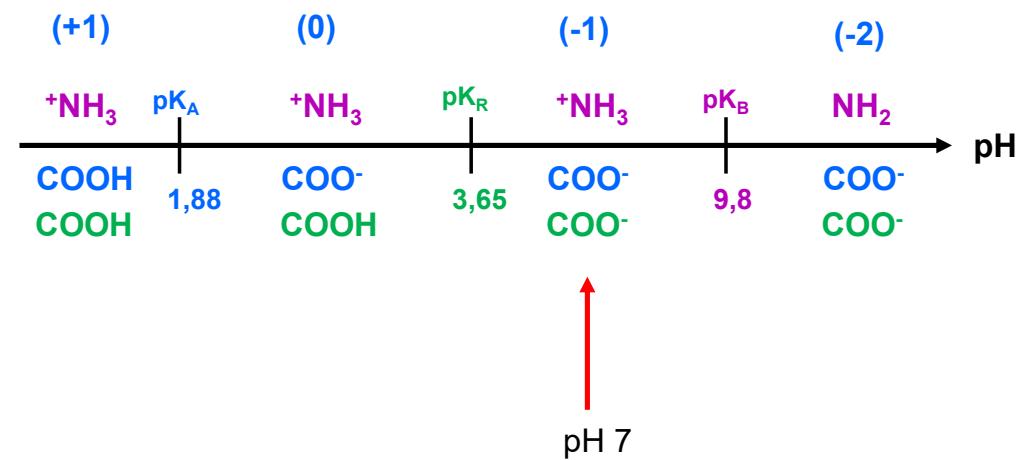
B) 0

C) -1

D) -2

E) +2

Etats ionisation D:



Réponse C : (-1)

17/ Le mélange de 3 acides aminés E, K et G, est placé dans un tampon à pH =6. Parmi les propositions données, indiquer celle qui correspond à l'état d'ionisation des acides aminés.

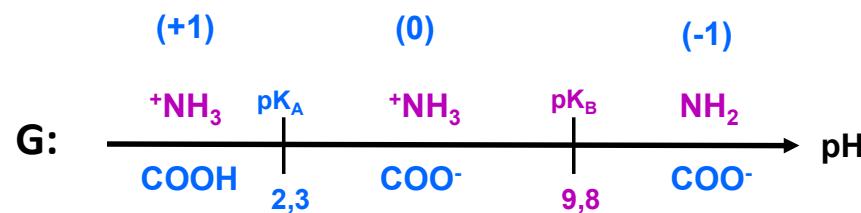
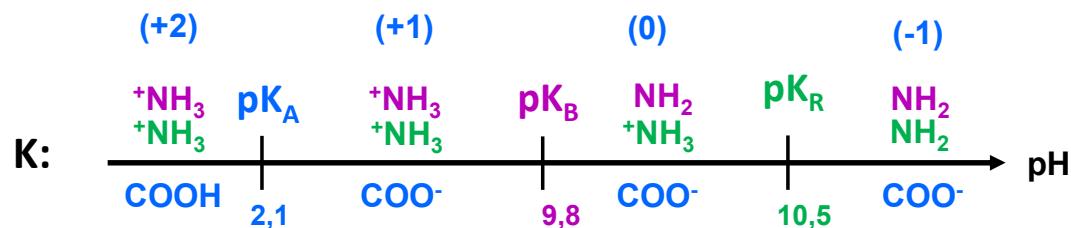
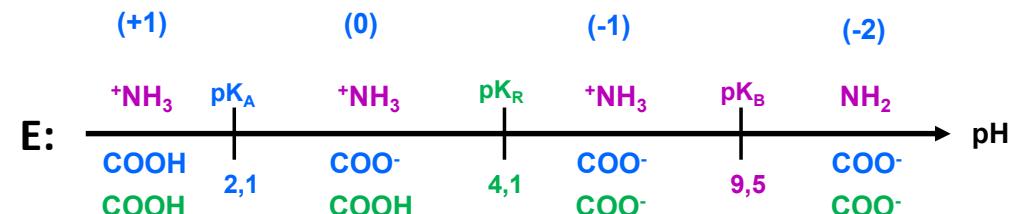
- A) E (-2) ; K (+1) ; G (-1)
- B) E (+1) ; K (-1) ; G (+1)
- C) E (-1) ; K (+2) ; G (-1)
- D) E (0) ; K (-1) ; G (-1)
- E) E (-1) ; K (+1) ; G (0)

pH = 6 → E charge (-1)

pH = 6 → K charge (+1)

pH = 6 → G charge (0)

Réponse: E



18/ On utilise la technique de chromatographie sur couche mince pour séparer les 3 acides aminés: D, M, et V. Le solvant de migration utilisé est un solvant apolaire. Les résultats du chromatogramme sont présentés ci-dessous.

Parmi les propositions suivantes concernant les acides aminés, indiquer la (les) bonne(s) réponse(s):

A- Le Rf de l' acide aminé 1 est le plus faible des 3

Vrai, plus un acide aminé migre loin et plus son Rf est élevé

B- L' acide aminé 1 correspond à M, l' acide aminé 2 à V et le 3 à D

Faux. La séparation des molécules en CCM est basée sur le caractère plus ou moins polaire de la molécule à séparer. Plus une molécule est apolaire, et plus elle sera entraînée par le solvant. Si on classe par ordre croissant d'apolarité ces 3 acides aminés on aura: D, M et V.

C- L' acide aminé 1 correspond à D, l' acide aminé 2 à V et le 3 à M

Faux cf réponse B

D- L' acide aminé 1 correspond à D, l' acide aminé 2 à M et le 3 à V

Vrai cf réponse B

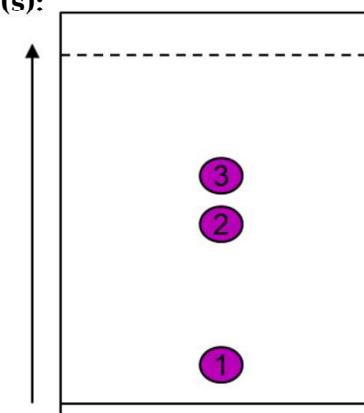
E- La séparation des molécules en CCM est basée sur le caractère plus ou moins polaire de la molécule à séparer

Vrai

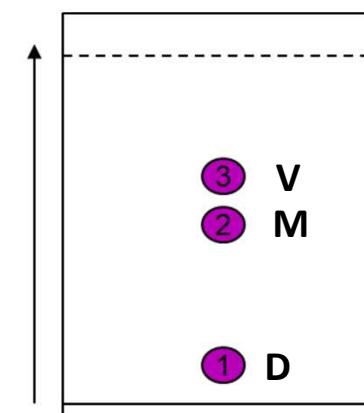
Réponse A,D,E

Sens de migration

Front de solvant



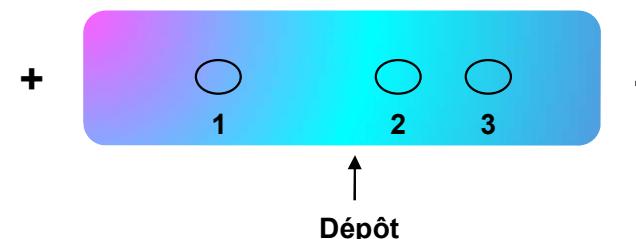
Ligne de dépôt



19/ La séparation électrophorétique à pH 4 des acides aminés V, E, R donne les 3 spots ci-dessous. Parmi les propositions données, indiquer celle qui correspond à l'ordre de migration

- A) 1 Val ; 2 Glu ; 3 Arg
- B) 1 Arg ; 2 Glu ; 3 Val
- C) 1 Arg ; 2 Val ; 3 Glu
- D) 1 Glu ; 2 Val ; 3 Arg
- E) 1 Glu ; 2 Arg ; 3 Val

Réponse D



Val: AA neutre

pHi voisin de 6

pH 4: en dessous pHi

AA chargé (+): migre vers cathode

Arg: AA basique

pHi =11

pH4: en dessous pHi

AA chargé (+): migration cathode

Glu: AA acide

pH 4 au dessus son pHi

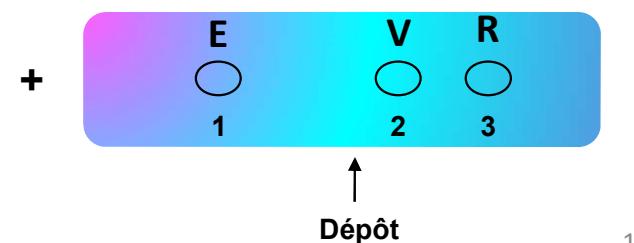
AA chargé (-): migration anode (borne (+))



pHi R > pHi V → Charge (+) R > charge (+) V



R migre le plus loin vers la cathode que V



20/ La séparation électrophorétique des acides aminés D, K et V est réalisée à pH =1 après dépôt de ces acides aminés au niveau de l'anode. Parmi les affirmations ci-dessous, indiquer celle(s) qui est (sont) vraie(s)

A- Ces trois acides aminés vont tous migrer vers la cathode

Vrai, pH =1 est inférieur au pHi de ces trois acides aminés, ils sont tous les trois chargés

(+), ils migrent donc vers la cathode qui est la borne (-)

B- Seul D va migrer vers la cathode

Faux

C- Seul K va migrer vers la cathode

Faux

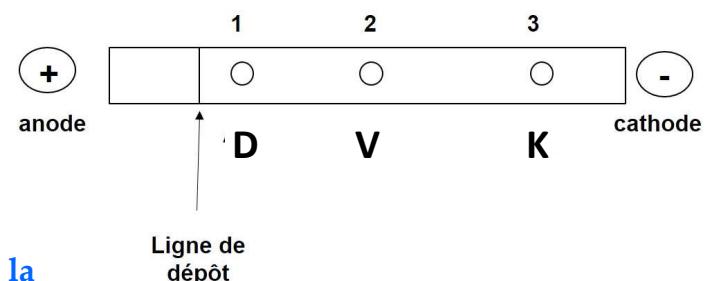
D- Parmi ces trois acides aminés, D est celui qui va migrer le plus loin vers la cathode

Faux, D est l'acide aminé qui a le plus petit pHi, donc c'est celui qui aura la charge (+) la plus faible des trois, c'est celui qui migrera le moins loin vers la cathode

E- Parmi ces trois acides aminés, K est celui qui va migrer le plus loin vers la cathode

Vrai, le pHi de K est > pHi des deux autres acides aminés, donc sa charge positive sera la plus forte, c'est donc celui qui migrera le plus loin vers la cathode

Résultat électrophorèse:



Réponse: A , E

21/ La séparation électrophorétique des acides aminés A, E et K est réalisée. Parmi les affirmations ci-dessous, indiquer celle(s) qui est (sont) vraie(s)

A- Si l'électrophorèse est réalisée à pH = 1, E est l'acide aminé qui migrera le plus loin vers la cathode

Faux, à pH = 1, E migrera bien vers la cathode (car pH < pHi E, donc chargé (+)), mais c'est l'acide aminé qui migrera le moins loin vers la cathode. E étant celui qui a le pHi le plus faible des trois, sa charge (+) sera également la plus faible, donc c'est celui qui migrera le moins loin

B- Si l'électrophorèse est réalisée à pH = 6, A est l'acide aminé qui migrera le plus loin vers la cathode

Faux, pH = 6 c'est la valeur du pHi de A. donc à pH = 6, A ne migrera pas, il restera à l'endroit du dépôt

C- Si l'électrophorèse est réalisée à pH = 6, E va migrer vers l'anode

Vrai. pH = 6 > pHi E, donc E chargé (-), il migrera vers l'anode qui est la borne (+) de l'électrophorèse

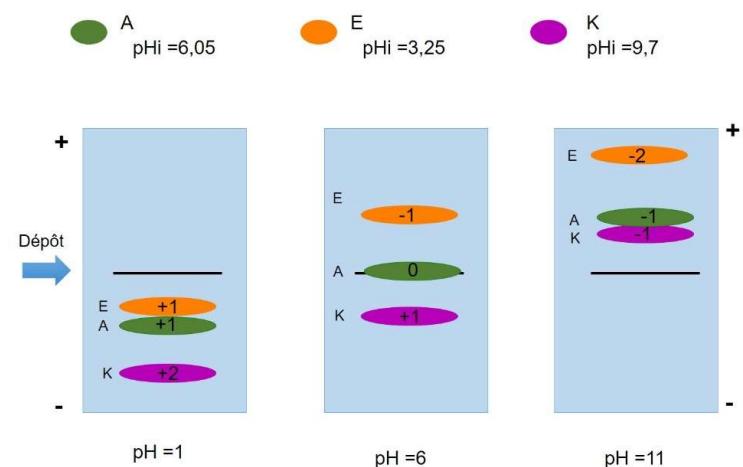
D- Si l'électrophorèse est réalisée à pH = 11, K va migrer vers l'anode

Vrai, pH = 11 > pHi K, donc K chargé (-), il migrera vers l'anode qui est la borne (+) de l'électrophorèse

E- Si l'électrophorèse est réalisée à pH = 11, E est l'acide aminé qui migrera le plus loin vers l'anode

Vrai, pH = 11 > pHi E, donc E chargé (-), il migrera vers l'anode. E étant l'acide aminé qui a le pHi le plus faible, à pH = 11 c'est celui qui aura la charge (-) la plus forte, donc c'est celui qui migrera le plus loin vers l'anode.

**Résultats de
l'électrophorèse de A, E et K
à pH 1, 6 et 11:**



Réponse: C, D, E

22/ Concernant la chromatographie d' échange d' anions, indiquez quelle(s) est (sont) la (les) proposition(s) exacte(s)

A- La résine porte des charges négatives

Faux. Echange d'anions: donc permet de séparer les anions, molécules chargées négativement. Donc la résine porte des charges opposées aux molécules qu'elle sépare. Donc elle sera chargée positivement.

B- La résine porte des charges positives

Vrai, cf réponse A

C- La séparation complète d' un mélange d' acides aminés fait intervenir un éluant de pH constant par rapport au temps

Faux, il faut que l'on ai un gradient de pH pour séparer complètement un mélange d'acides aminés et éluer les acides aminés. Les acides aminés seront élusés lorsque le pH de la solution d'élution est égale à leur pHi. Sur une colonne échangeuse d'anions, on fera passer un gradient de pH décroissant (pH basique vers pH acide)

D- Elle peut permettre la séparation de V et de K

Vrai. Pour pouvoir séparer 2 acides aminés, il faut que les acides aminés aient des pHi très différents et qu'ils ne commencent pas à perdre leur charge globale (-) sur des valeurs de pH communes.

Lys commencera à être majoritairement sous forme de zwitterion pour des valeurs de pH inférieures à son pK_R (10,5) et sera complètement élué de la colonne lorsque pH = pHi soit vers 10,15

Val commencera à être majoritairement sous forme zwitterion pour des valeurs de pH inférieures à son pK_B (9,8). A ce pH là, Lys sera déjà complètement élué. Val sera complètement élué lorsque pH = pHi soit autour de 6

E- Elle retient les acides aminés sous forme de cations à pH=13

Réponse B,D

Faux, à pH=13, les acides aminés sont chargés négativement et seront retenus sous forme d'anions

23/ On décide de séparer 3 acides aminés: A, D et K sur une colonne échangeuse de cations. Parmi les affirmations ci-dessous, indiquer celle(s) qui est (sont) vrai(s)

A- D sera élué en 1^{er}

Vrai : colonne échangeuse de cations donc ordre élution: du pH_i le plus faible vers le pH_i le plus élevé : Elution: Asp (pH_i 2,8), Ala (pH_i 6,05), Lys (pH_i 10,15).

B- K sera élué à pH = 9

Faux : élué lorsque pH ≥ pH_i donc pH ≥ 10,15

C- K sera élué en 1^{er}

Faux

D- A sera élué en 1^{er}

Faux

E- A sera élué à partir de valeurs de pH = 9

Faux : A élué à partir d'un pH > pK_A donc pH > 2,3 et complètement élué lorsque pH = 6,05

Réponse A

$$\text{pH}_i \text{ de Ala} = (pK_A + pK_B)/2$$

$$\text{pH}_i \text{ de Ala} = (2,3 + 9,8)/2$$

$$\text{pH}_i \text{ de Ala} = 6,05$$

$$\text{pH}_i \text{ de Asp} = (pK_A + pK_R)/2$$

$$\text{pH}_i \text{ de Asp} = (1,9 + 3,7)/2$$

$$\text{pH}_i \text{ de Asp} = 2,8$$

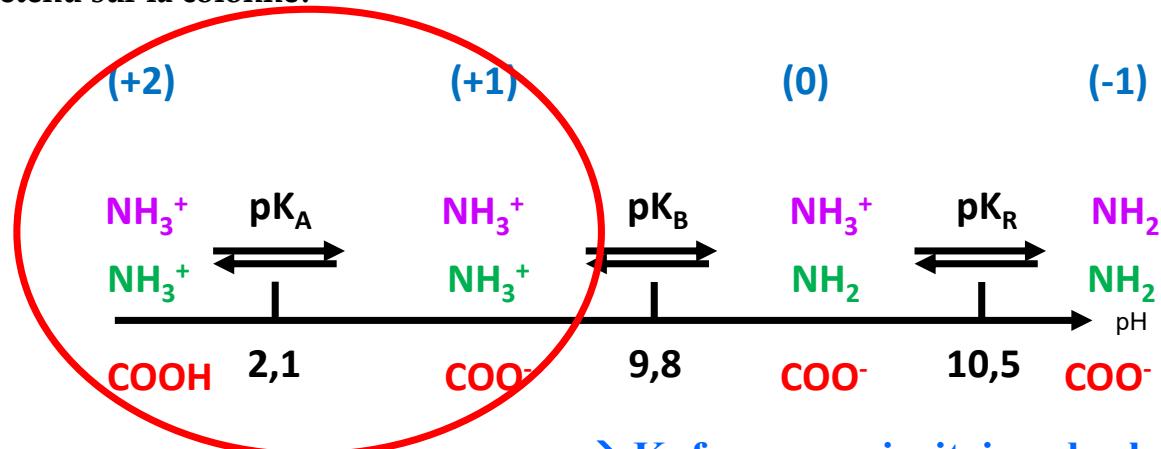
$$\text{pH}_i \text{ de Lys} = (pK_B + pK_R)/2$$

$$\text{pH}_i \text{ de Lys} = (9,8 + 10,5)/2$$

$$\text{pH}_i \text{ de Lys} = 10,15$$

24/ Un mélange d'acides aminés contenant K, A et D est déposé sur une colonne échangeuse de cations. A quel pH devra être équilibrée la résine pour que seul K soit retenu sur la colonne?

- A pH 3
- B pH 4
- C pH 5
- D pH 7
- E pH 10



→ K: formes majoritaires de charge globale (+) pour toute valeur de pH < 9,8 → sera retenu sur la colonne

$$\begin{aligned}
 \text{pHi A} &= (pK_A + pK_B) / 2 \\
 &= (2,3 + 9,8) / 2 \\
 &= 6,05
 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned}
 \text{pHi D} &= (pK_A + pK_R) / 2 \\
 &= (1,9 + 3,7) / 2 \\
 &= 2,8
 \end{aligned}$$

→ A et D : non retenu donc pH doit être > pHi
Donc pH > 6,05 > 2,8

Réponse D

25/ Les acides aminés Val, Glu et Arg sont séparés sur une colonne échangeuse de cations à pH 2. On réalise l'élution par un gradient de pH de 2 à 7. Parmi les propositions données, indiquer celle qui correspond à l'ordre d'élution

A- 1 V ; 2 E ; 3 R

B- 1 R ; 2 E

C- 1 R ; 2 V

D- 1 E ; 2 V

E- 1 E ; 2 R ; 3 V

$$\text{pHi de V} = (\text{pK}_A + \text{pK}_B)/2$$

$$\text{pHi de V} = (2,3 + 9,8)/2$$

$$\text{pHi de V} = 6,05$$

Colonne échangeuse de cations: retiens AA chargés (+)

pH = 2 < pHi des 3 acides aminés → V (+), E (+), R (+)

Elution selon ordre croissant des pHi avec gradient pH de 2 à 7



Elution de E (pHi 3,1) puis de V (pHi 6,05)

R reste accroché sur la colonne car pHi = 11 et le gradient de pH s'arrête à 7.

$$\text{pHi de E} = (\text{pK}_A + \text{pK}_R)/2$$

$$\text{pHi de E} = (2,1 + 4,1)/2$$

$$\text{pHi de E} = 3,1$$

$$\text{pHi de R} = (\text{pK}_B + \text{pK}_R)/2$$

$$\text{pHi de R} = (9 + 13)/2$$

$$\text{pHi de R} = 11$$

Réponse D

26/ On décide de séparer 7 acides aminés: A, C, E, I, K, H et D sur une résine échangeuse de cations. Ces acides aminés sont déposés à pH=5,5. Parmi les affirmations ci-dessous, indiquer celle(s) qui est (sont) vrai(s)

A- La résine est chargée négativement

Vrai

Réponse AD

B- La résine est chargée positivement

Faux

C- Après passage des 7 acides aminés sur cette résine échangeuse d'ions, seuls K et H restent fixés sur la colonne

Faux ce ne sont pas les seuls à rester fixer sur la colonne

D- Après passage des 7 acides aminés sur cette résine échangeuse d'ions, seuls K, H, A et I restent fixés sur la colonne

Vrai

E- Après passage des 7 acides aminés sur cette résine échangeuse d'ions, seuls D, E et C restent fixés sur la colonne

Faux

Echangeuse de cations: sépare les cations, molécules chargées positivement, d'un mélange

Phase stationnaire: charge opposée aux molécules à séparer, donc chargée (-)

AA déposés à pH = 5,5: seuls les AA chargés positivement à ce pH seront retenus. Donc seuls les acides aminés qui ont un pHi < 5,5 ne s'accrocheront pas à la colonne. Tous ceux qui ont un pHi > 5,5 resteront accrochés sur la colonne

pHi D = 2,8

pHi E: 3,1

pHi C: 5,11



Non retenus



Tous les acides aminés qui ont un pHi < 5,5 ne s'accrocheront pas à la colonne.

Tous les acides aminés qui ont un pHi > 5,5 resteront accrochés sur la colonne

pHi A et I = 6,05

pHi H = 7,5

pHi K = 10,15



27/ La séparation électrophorétique à pH 5,2 des acides aminés H, V et D donne les 3 spots ci-dessous. Parmi les propositions données, indiquer celle qui correspond à l'ordre de migration ;

- A) 1 H ; 2 V ; 3 D
- B) 1 D ; 2 V ; 3 H
- C) 1 D ; 2 H ; 3 V
- D) 1 H ; 2 D ; 3 V
- E) 1 V ; 2 D ; 3 H

His:

$\text{pHi} = 7,6$

pH électrophorèse < pHi

Chargé (+), migration
vers la cathode

Val: AA neutre

$\text{pHi} = 6$

pH électrophorèse < pHi

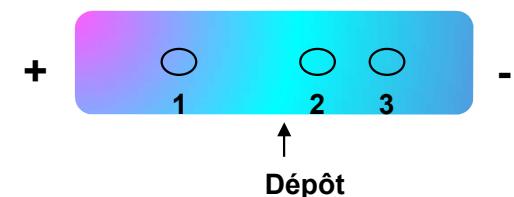
Chargé (+), migration vers cathode

$\text{pHi Val} < \text{pHi His}$



$\text{pHi H} > \text{pHi V}$, La charge (+) de H est plus forte que celle de V

H migre plus loin vers la cathode (borne négative)
que V



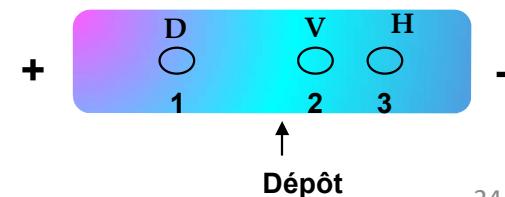
Asp: AA acide

$\text{pHi} = 2,77$

pH électrophorèse > pHi

Chargé (-), migration vers anode

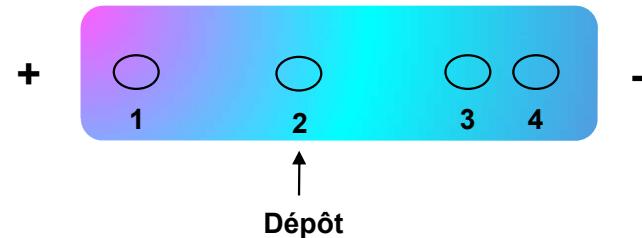
Réponse B



28/ On décide de séparer par électrophorèse, 4 acides aminés: R, E, H et V à pH=6. Le résultat de la séparation électrophorétique est représentée ci-dessous. Parmi les propositions données, indiquer celle qui correspond à l'ordre de migration

- A- 1E, 2V, 3R, 4H
- B- 1E, 2V, 3H, 4R
- C- 1H, 2V, 3E, 4R
- D- 1V, 2R, 3E, 4H
- E- 1R, 2H, 2V, 4E

Réponse B

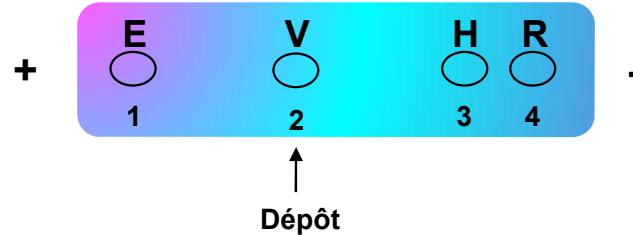


Electrophorèse à pH = 6

pHi V = 6 → pas de migration, position (2)

pHi E = 3,1 → chargé (-), migration vers l'anode, position (1)

pHi H = 7,5 et pHi R = 11 → chargés (+), migration vers la cathode – pHi R > pHi H, charge (+) R plus forte que celle de (H), R migre le plus loin vers la cathode, R position (4) et H position (3)



30/ On vous donne ci-dessous la séquence d'un peptide. Parmi les propositions suivantes, indiquer celle(s) qui est(sont) vrai(s)

A) Ce peptide est un oligopeptide

Vrai, un oligopeptide contient moins de 10 acides aminés, ici on en a 4

B) Ce peptide peut être phosphorylé

Vrai, sur le 2^{ème} acide aminé

C) Ce peptide peut établir un pont disulfure

Faux, on n'a pas de résidu Cys

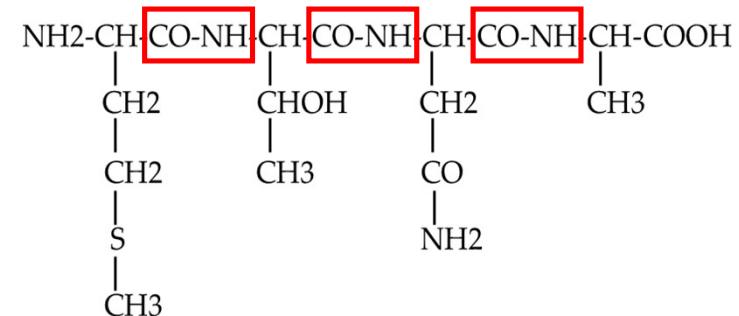
D) Ce peptide contient un acide aminé basique

Faux, il n'y a pas de K, R ou H

E) Ce peptide contient un seul acide aminé essentiel

Faux, il en contient 2: Met et Thr

Réponse A,B



31/ L'utilisation de β -mercaptoproéthanol sur un composé peptidique X lui fait perdre son activité biologique. Parmi les propositions suivantes, donner la (les) bonne(s) réponse(s)

A- La perte d'activité est liée à la rupture d'une ou plusieurs liaisons covalentes

Vrai, le β -mercaptoproéthanol est un composé chimique qui a la particularité de rompre les ponts disulfures, qui sont des liaisons covalentes. Suite à la coupure de ces liaisons covalentes, le peptide perd sa structure tridimensionnelle et donc son activité biologique.

B- La perte d'activité est liée à la modification de la structure primaire du composé

Faux, suite à l'action du β -mercaptoproéthanol, la structure primaire (enchaînement des acides aminés) reste inchangé. Ce qui est modifié, c'est sa structure tertiaire ou quaternaire

C- Le (les) pont(s) disulfure(s) est (sont) indispensable(s) à l'activité de X

Vrai, cf A

D- Le composant X est obligatoirement constitué de deux ou plusieurs chaînes polypeptidiques reliées par un ou plusieurs pont(s) disulfure(s)

Faux, il peut y avoir des ponts disulfures sur sein d'une même chaîne polypeptidique.

E- Il peut exister un pont disulfure intracaténaire indispensable à l'activité de X

Vrai, cf D

Réponse: A, C, E

32/ On vous donne ci-dessous la séquence d'un peptide. Parmi les propositions suivantes, indiquer celle(s) qui est(sont) vrai(s)

A) Ce peptide contient une liaison isopeptidique

Vrai

B) Son nom systématique est Aspartyl-Cysteinyl-Glycine

Faux, il s'agit du *γ*-GlutamylCysteinylGlycine, c'est le Glutathion

C) Ce peptide peut former un pont disulfure

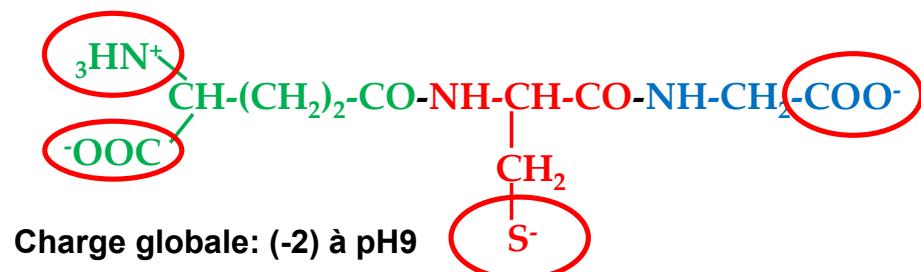
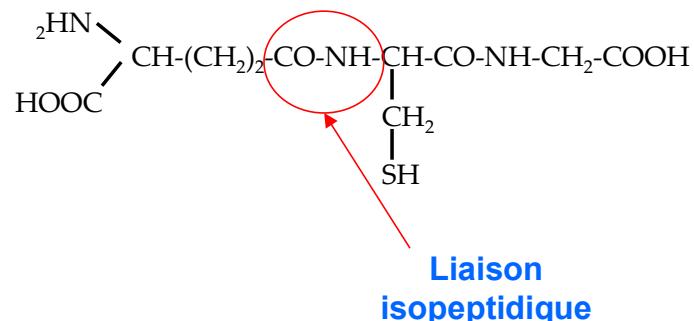
Vrai, car il y a un résidu cystéine. Il peut donc y avoir formation d'un point disulfure intercaténaire entre 2 chaînes polypeptidiques de glutathion

D) Ce peptide est sous forme réduite

Vrai, pour les peptides pouvant établir un pont disulfure, la forme réduite correspond à la forme n'ayant pas établi de pont disulfure. L'établissement de ponts disulfures conduit à une forme oxydée

E) Au cours d'une électrophorèse à pH 9, ce peptide migrera vers l'anode

Vrai, à pH9 la charge globale de ce peptide est de (-2), migration vers l'anode. Ce peptide a 4 groupements ionisables. A pH9, on est au-dessus des valeurs de pK_A de Glu et de Gly, les 2 fonctions carboxyliques seront sous forme de COO^- , on est au dessus de la valeur de pK_R de Cys, la fonction thiol est sous forme de S^- , et on est en dessous la valeur de pK_B de Glu, la fonction amine est sous forme de $^+NH_3$



Réponse A,C,D,E

34/ On vous donne ci-dessous la séquence d'un peptide. Parmi les propositions suivantes, indiquer celle(s) qui est(sont) vrai(s)

A) Il s'agit d'un térapeptide

Faux, c'est un tripeptide

B) Ce peptide est sensible à l'action du β mercaptoéthanol

Faux, ce peptide est sous forme réduite et non oxydée, donc il n'est pas sensible au β mercaptoéthanol. Ce composé chimique rompt les ponts disulfures et ici il n'y a pas de pont disulfure

C) A pH physiologique son état d'ionisation comprend 2 charges (+) et 1 charge (-)

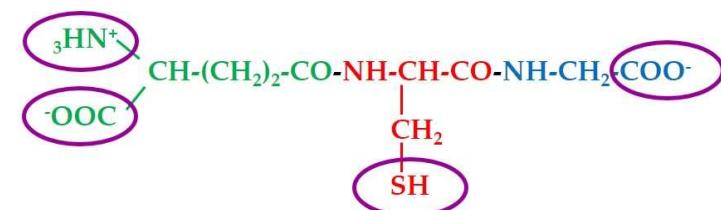
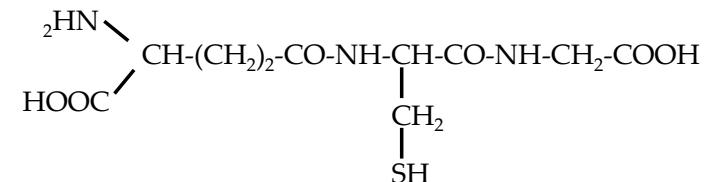
Faux. Le pH physiologique est un pH = 7,4. Ce peptide a 4 groupements ionisables. A pH 7,4 on est au dessus des valeurs de pK_A de Glu et Gly, donc les 2 fonctions carboxyliques sont sous forme de COO^- . A pH 7,4 on est en dessous de la valeur de pK_R de Cys, la fonction thiol est sous forme de SH , et en dessous de la valeur de pK_B de Glu, la fonction amine est sous forme de $^+\text{NH}_3$. A pH physiologique, ce peptide a 2 charges négatives et une charge positive.

D) Ce peptide peut établir un pont disulfure

Vrai, car il y a un résidu cystéine. Il peut donc y avoir formation d'un point disulfure intercaténaire entre 2 chaînes polypeptidiques de glutathion

E) L'action d'une carboxypeptidase sur ce peptide libérera une molécule de dioxyde de carbone

Faux, les carboxypeptidases clivent la liaison peptidique entre l'avant dernier et le dernier résidu peptidique. Les enzymes qui permettent de libérer du CO_2 sont les décarboxylases

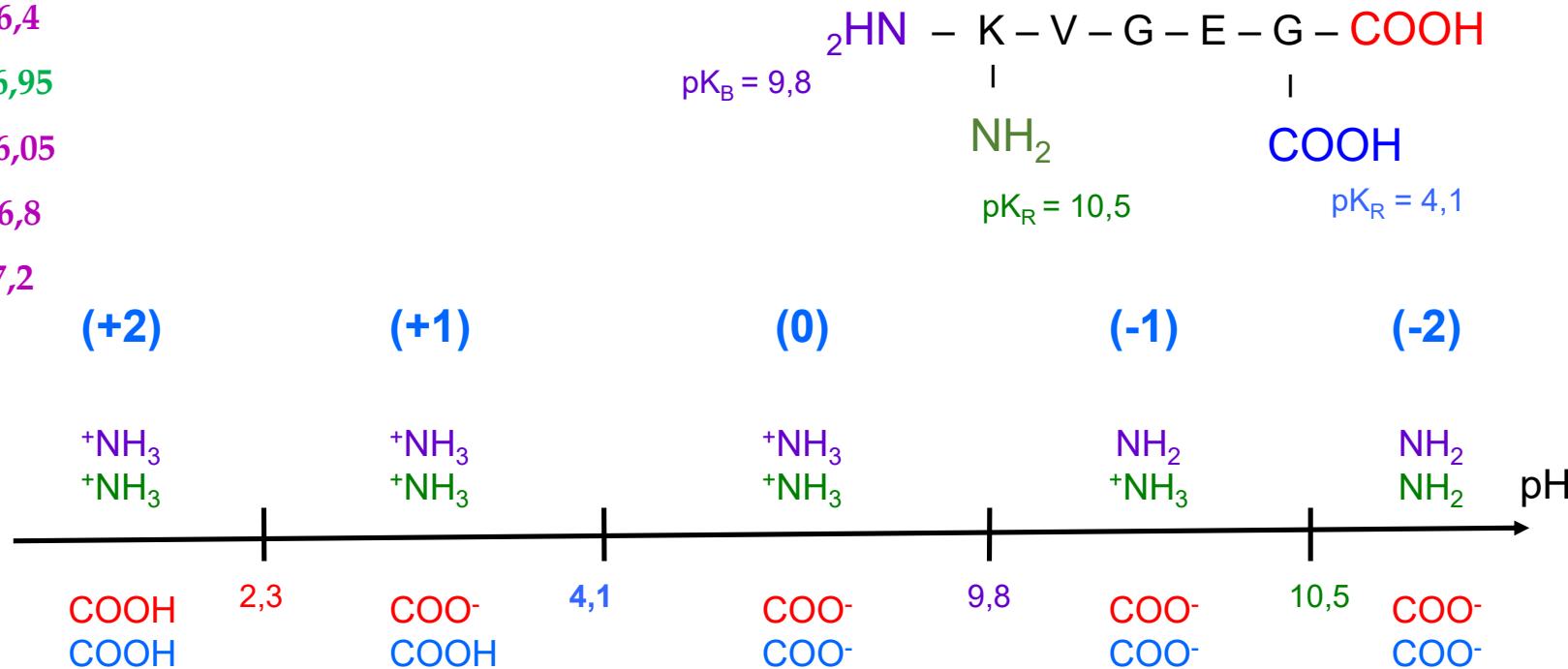


Réponse D

35/ Soit le peptide K-V-G-E-G. Quelle est sa valeur de pH_i?

$$pK_A = 2,3$$

- A) 6,4
- B) 6,95
- C) 6,05
- D) 6,8
- E) 7,2



$$\text{pH}_i = (pK_R(\text{E}) + pK_B(\text{K}))/2$$

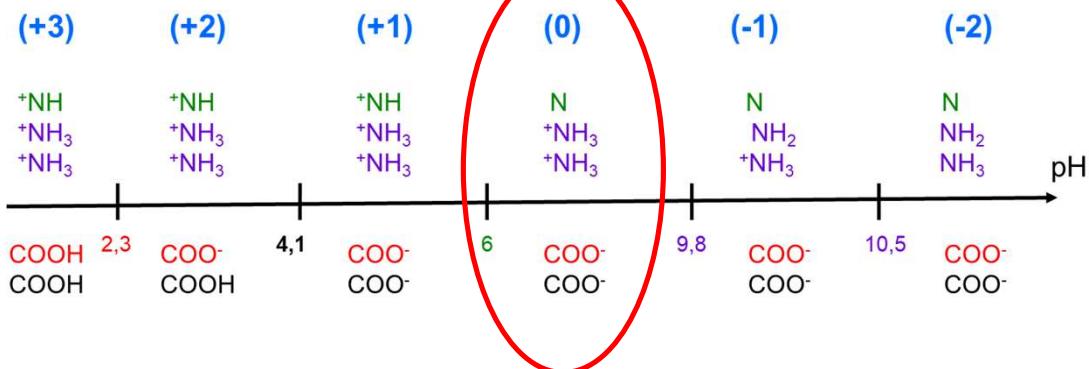
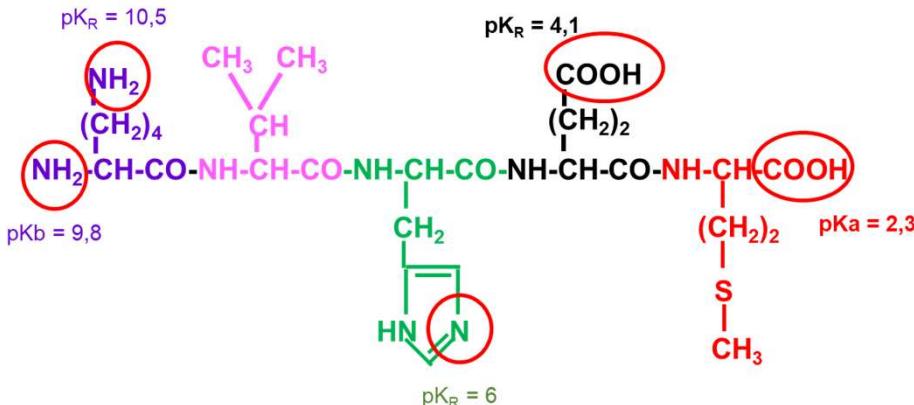
$$\text{pH}_i = (4,1 + 9,8)/2$$

$$\text{pH}_i = 6,95$$

Réponse B

36/ On se propose de déterminer la charge globale du peptide KVHEM à pH 7. Parmi les propositions ci-dessous, indiquer la bonne réponse
Lys-Val-His-Glu-Met

- A) (-1)
 B) (0)
 C) (-2)
 D) (+1)
 E) (+2)



Réponse B

37/ Soit les oligopeptides suivants: (1): AGSVL; (2): QKVAK; (3): KYIKG. Indiquer la (les) bonne(s) réponse(s) parmi les propositions suivantes

A- La charge globale des peptides (1) et (2) est négative à pH =1

Faux, la charge globale des peptides X et Y est positive à pH = 1

B- Les oligopeptides (2) et (3) contiennent des résidus d'acides aminés acides

Faux, les oligopeptides Y et Z ne contiennent pas des résidus d'acides aminés acides

C- L' action de la trypsine sur l' oligopeptide (2) est responsable de la coupure de deux liaisons peptidiques

Faux, la trypsine clive les liaisons peptidiques derrière R ou K, sauf s'il y a une proline. Suite à l'action de la trypsine sur le peptide Y, on aura la coupure d'une seule liaison peptidique

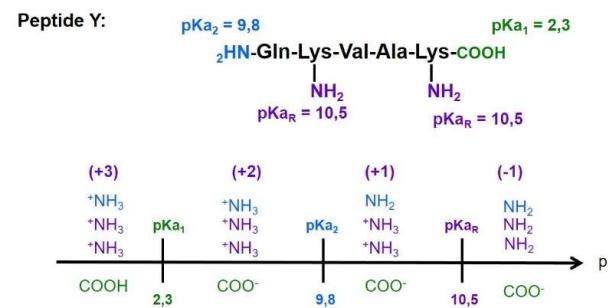
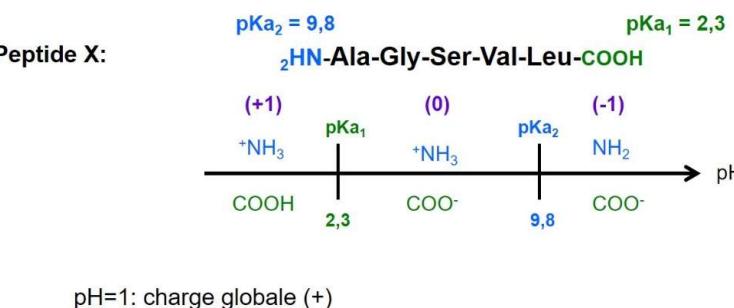
D- L' hydrolyse acide de l' oligopeptide (3) libère 3 acides aminés différents

Faux, l'hydrolyse acide clive toutes les liaisons peptidiques. Suite à une hydrolyse acide sur le peptide Z, on va libérer 4 acides aminés différents

E- Les oligopeptides (2) et (3) migrent vers l' anode à pH=13

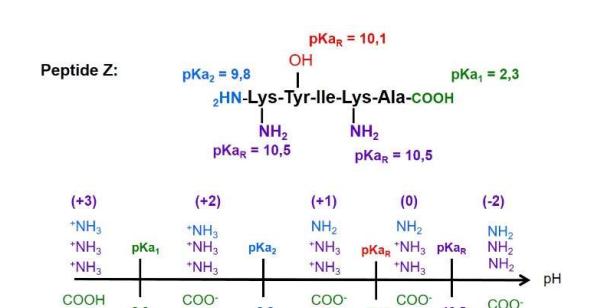
Vrai. A pH = 13, les peptides Y et Z sont chargés négativement, ils vont bien migrer vers l'anode

Réponse E



Gln-Lys↑Val-Ala-Lys
Trypsin

Migration peptide Y vers anode



4 Acides aminés différents

Migration peptide Z vers anode

31

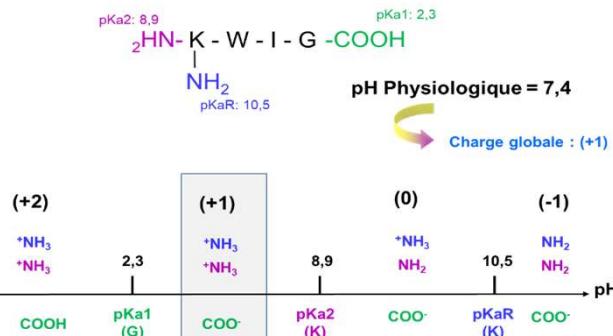
38/ Soit un mélange de 3 peptides: 1) KWIG; 2) LECD; 3) AGYS. Indiquer l'item qui correspond à un rangement de ces 3 peptides par ordre décroissant de leur charge globale lorsque pH = 7,4

- A) 1, 2, 3
- B) 2, 3, 1
- C) 3, 2, 1
- D) 2, 1, 3

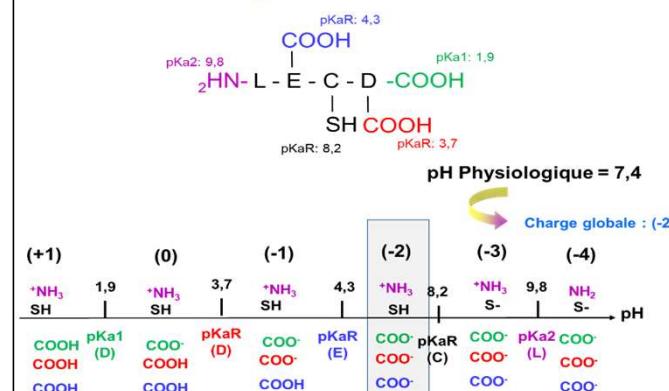
Réponse E

E) 1, 3, 2 Vrai : Etat d'ionisation à pH = 7,4 pour chaque groupement ionisable des peptides ; KWIG (+1), LECD (-2), AGYS (0)
Ordre décroissant de leur charge globale: 1, 3, 2

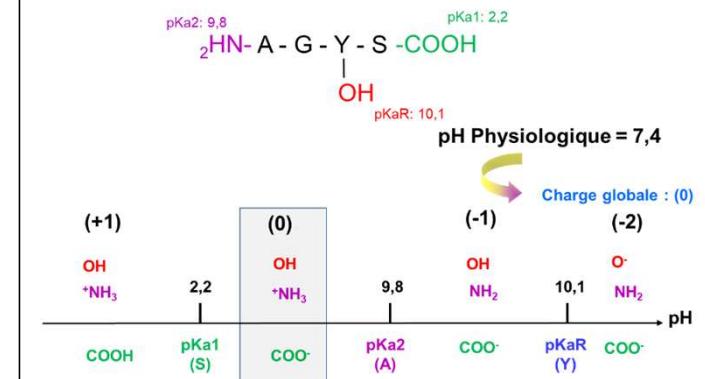
Peptide 1 : KWIG



Peptide 2 : LECD



Peptide 3 : AGYS



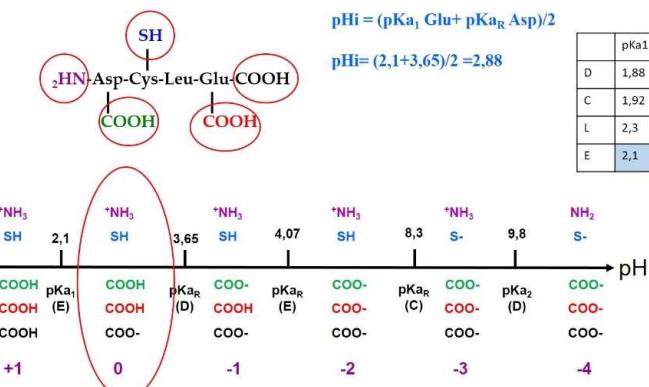
39/ Soit un mélange de 3 peptides: 1) D-C-L-E; 2) R-P-G-K; 3) V-I-I-G. Ce mélange est soumis à une chromatographie échangeuse de cations, avec un gradient de pH de 1 à 12. Indiquer l'ordre d'élution des 3 peptides.

- A) 1, 2, 3
- B) 2, 3, 1
- C) 3, 2, 1
- D) 2, 1, 3

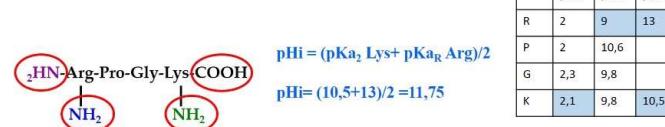
Réponse E

E) 1, 3, 2 Vrai ; Echangeuse de cation ; Ordre d'élution des peptides: ordre croissant des pH_i
D-C-L-E pH_i = 2,88, R-P-G-K pH_i = 11,75, V-I-I-G pH_i = 6,05

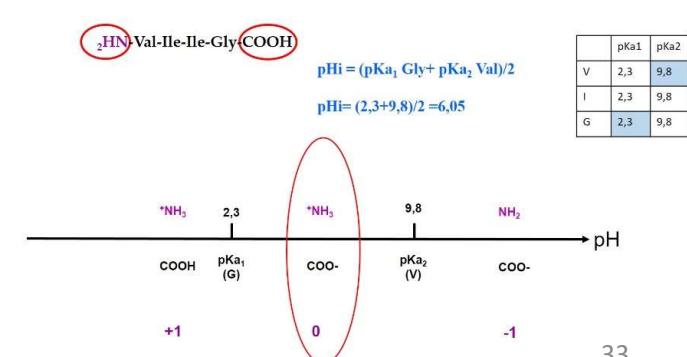
pH_i peptide 1: D-C-L-E



pH_i peptide 2: R-P-G-K



pH_i peptide 3: V-I-I-G



40/ Soit le décapeptide suivant: Asp-Val-Lys-Gly-Leu-Lys-Ser-Thr-Phe-Trp. On digère ce décapeptide par la trypsine et on fait migrer les oligopeptides obtenus par électrophorèse. Parmi les propositions ci-dessous, quel est le peptide qui migrera le plus loin vers l'anode lors d'une électrophorèse sur papier à pH=13?

A- Gly-Leu-Lys

B- Lys-Gly-Leu

C- Asp-Val-Lys Vrai : La trypsine coupe après Lys, cela libère 3 fragments. Le peptide qui migrera le plus loin vers l'anode à pH = 13 est celui qui aura la plus forte charge (-) à ce pH. À pH13 , Asp-Val-Lys (-2), Gly-Leu-Lys (-1), Ser-Thr-Phe-Trp (-1)

D- Lys-Ser-Thr-Phe-Trp

E- Ser-Thr-Phe-Trp

2) Charge des peptides générés suite à la coupure par la trypsine à pH= 13

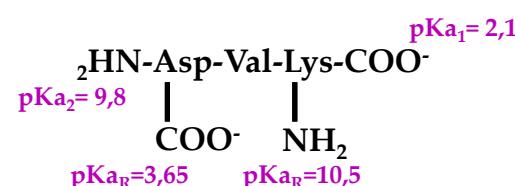
1) Résultat coupure par trypsine



On libère 3 fragments:

Asp-Val-Lys
Gly-Leu-Lys
Ser-Thr-Phe-Trp

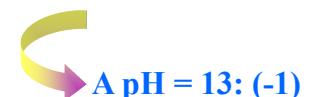
Réponse C



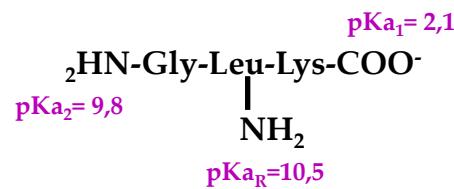
Asp-Val-Lys

2) Charge des peptides générés suite à la coupure par la trypsine à pH= 13

Ser-Thr-Phe-Trp



Gly-Leu-Lys



41/ Soit le polypeptide suivant : DARGEHSKYVREWMQKFDKPGCM

Ce polypeptide est digéré par la trypsine et une électrophorèse bi-dimensionnelle est réalisée sur les fragments peptidiques générés. Parmi les propositions suivantes, indiquer celles qui sont exactes :

Fragments générés : DAR, GEHSK, YVR, EWMQK, FDKPGCM

A) Le peptide (c) est un tetrapeptide

Faux, le peptide qui a migré en (c) est le fragment peptidique 2 et c'est un pentapeptide

B) Une coupure du peptide (b) par la chymotrypsine libère entre autre un dipeptide

Vrai, le peptide qui a migré en (b) est le fragment 4, on aura donc coupure derrière W par la chymotrypsine et on va bien libérer entre autre un dipeptide: libération de EW et de MQK

C) Une coupure du peptide (b) par le bromure de cyanogène libère entre autre un dipeptide

Vrai, le peptide qui a migré en (b) est le fragment 4, suite à l'action du bromure de cyanogène on va cliver la liaison peptidique derrière M et on va libérer entre autre un dipeptide: libération de AWM et QK

D) Le peptide (e) est chargé (+) à pH =7

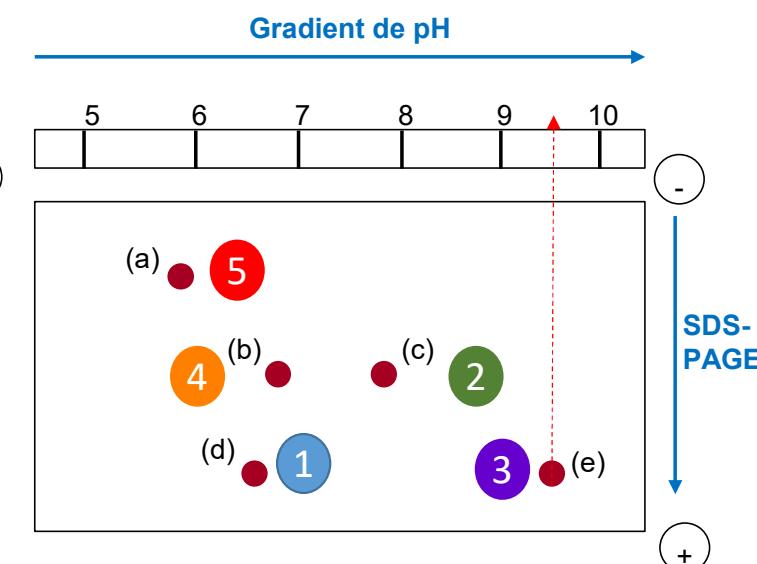
Vrai, le peptide qui a migré en (e) a un pH_i > 9, donc à pH7 il est bien chargé (+)

E) Une coupure du peptide (a) par l'acide-2-nitro-5-thiocyanobenzoïque (NTCB) libère entre autre un dipeptide

Vrai, le peptide qui a migré en (a) est le fragment 5, suite à la coupure par le NTCB il va y avoir coupure de la liaison peptidique en amont de C, et on va libérer entre autre un dipeptide: libération de FDKPG et de CM

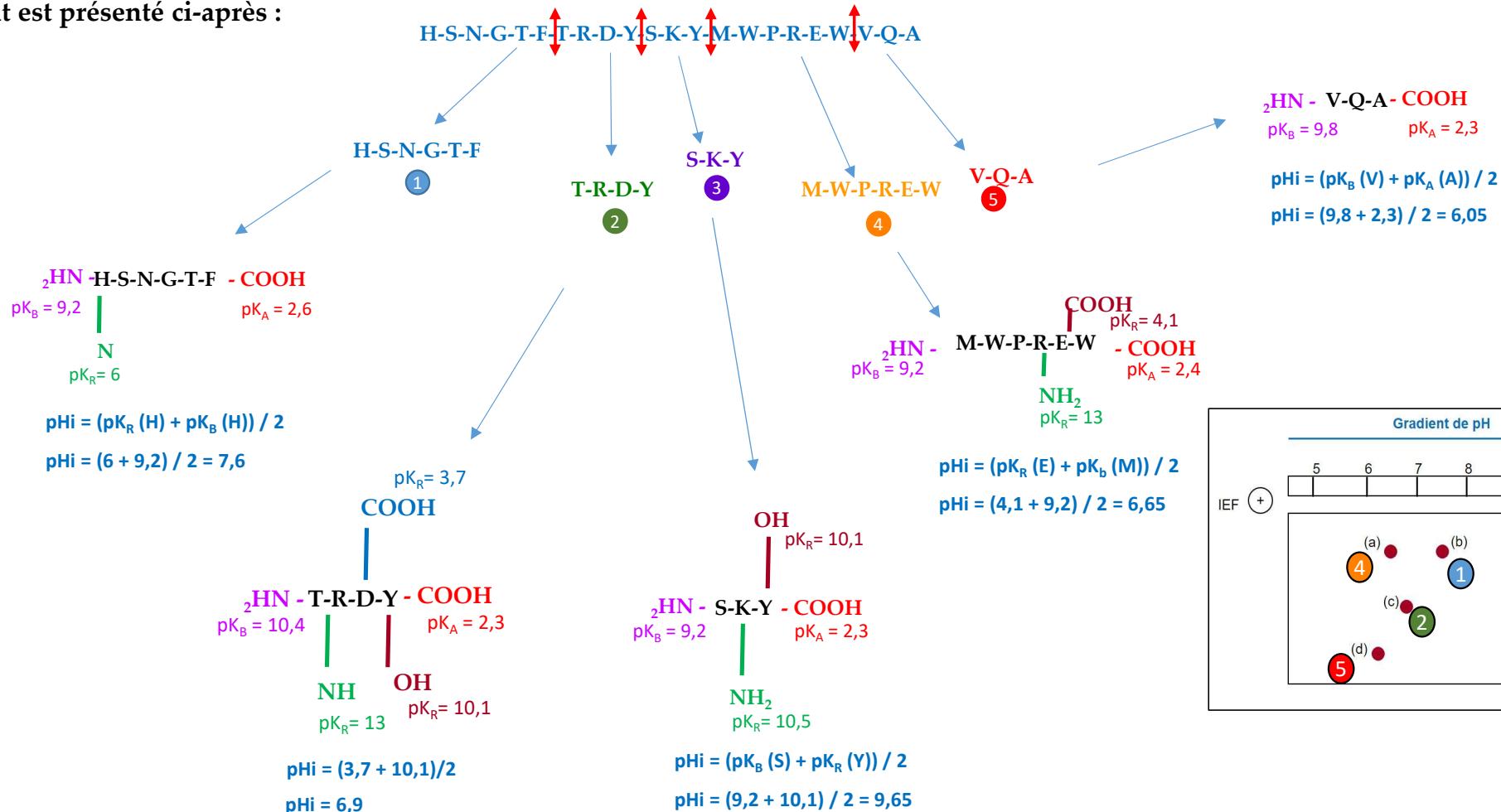
Réponse BCDE

- 1 D-A-R
- 2 G-E-H-S-K
- 3 Y-V-R
- 4 E-W-M-Q-K
- 5 F-D-K-P-G-C-M



42/ Soit le polypeptide suivant : H-S-N-G-T-F-T-R-D-Y-S-K-Y-M-W-P-R-E-W-V-Q-A

Ce polypeptide est digéré par la chymotrypsine et une électrophorèse bi-dimensionnelle est réalisée sur les fragments peptidiques générés. Le résultat est présenté ci-après :



42/ Soit le polypeptide suivant : H-S-N-G-T-F-T-R-D-Y-S-K-Y-M-W-P-R-E-W-V-Q-A

Ce polypeptide est digéré par la chymotrypsine et une électrophorèse bi-dimensionnelle est réalisée sur les fragments peptidiques générés. Le résultat est présenté ci-après :

A Une fragmentation chimique au bromure de cyanogène du peptide (a) libère entre autre un pentapeptide

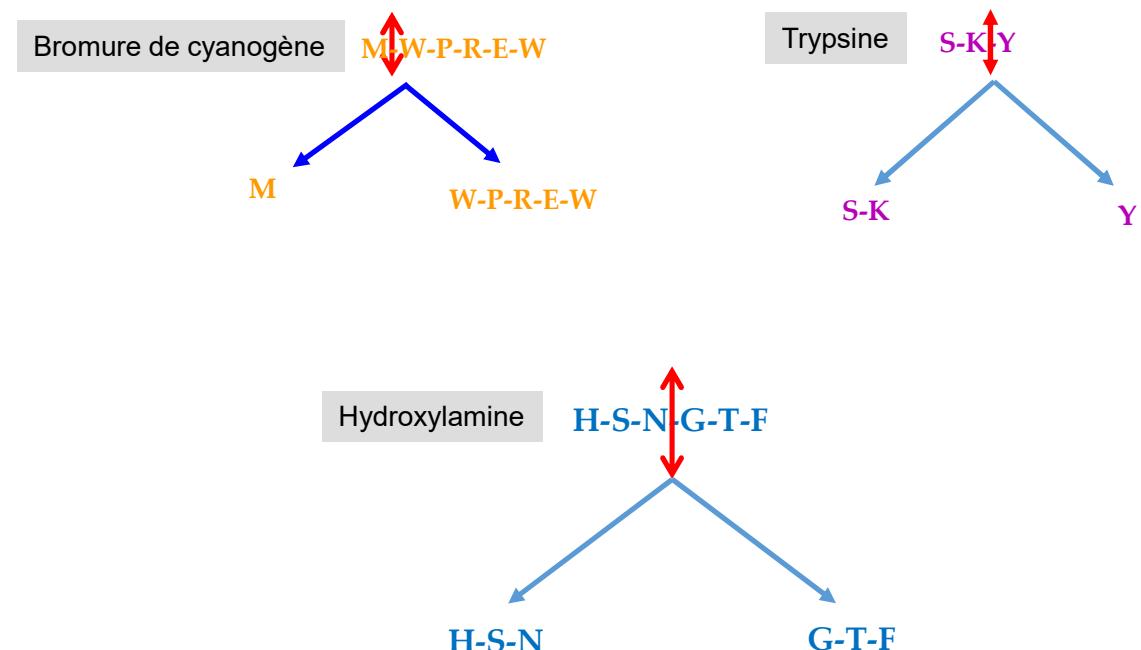
B Le peptide (e) est un tetrapeptide

C Le peptide (c) est chargé positivement à pH = 7

D Une coupure du peptide (e) par la trypsine

libère entre autre un dipeptide

E Une fragmentation chimique du peptide (b) par l'hydroxylamine libère entre autre un tripeptide



Réponse ADE

L'énoncé suivant correspond aux QCM N° 43 et 44

Un polypeptide dont on veut déterminer la séquence a subit:

- Une hydrolyse acide permettant d'identifier les composants suivants: Gly, Ala, 2 Cys, Arg, Glu, Ile, Thr, Phe, Val
- Un traitement par le β -mercaptoproéthanol permet d'isoler deux peptides plus petits: le peptide A contenant 7 Acides aminés et le peptide B contenant 4 Acides aminés

- L'action de la carboxypeptidase sur le peptide A libère un résidu Ile
- Le traitement par le réactif d'Edman du peptide A permet d'identifier le PTH-Gly
- Le traitement du peptide A par la trypsine donne un tripeptide et un tétrapeptide
- Le traitement du peptide B par le réactif d'Edman permet d'identifier le PTH-Thr
- L'action de la carboxypeptidase sur le peptide B libère un résidu Val
- Le traitement du peptide B par la chymotrypsine donne de la valine et un tripeptide

43/Parmi les propositions ci-dessous, indiquer quelle séquence est compatible avec ces résultats expérimentaux

A) Gly-Ala-Cys-Arg-Glu-Trp-Ile

 |

 Thr-Cys-Phe-Val

E) Gly-Arg-Trp-Cys-Ala-Glu-Ile

 |

 Val-Phe-Thr-Cys

B) Gly-Ala-Arg-Glu-Trp-Ile-Cys

 |

 Cys-Val-Phe-Thr

C) Ile-Glu-Arg-Cys-Ala-Trp-Gly

 |

 Val-Phe-Cys-Thr

D) Gly-Cys-Ala-Trp-Arg-Glu-Ile

 |

 Cys-Thr-Phe-Val

43/ Un polypeptide dont on veut déterminer la séquence a subit:

- Une hydrolyse acide permettant d'identifier les composants suivants: Gly, Ala, 2 Cys, Arg, Glu, Ile, Thr, Phe, Val

Cette information ne nous permettait pas d'éliminer une proposition

- Un traitement par le β -mercaptopropanoïd permet d'isoler deux peptides plus petits: le peptide A contenant 7 Acides aminés et le peptide B contenant 4 Acides aminés

Cette information ne nous permettait pas d'éliminer une proposition car le β mercaptopropanoïd clive les ponts disulfures, on a des ponts disulfures dans les 5 propositions et suite à chaque coupure on a un peptide A de 7 AA et un peptide B de 4 AA

- L'action de la carboxypeptidase sur le peptide A libère un résidu Ile

La carboxypeptidase clive le dernier acide aminé. Donc on pouvait éliminer les propositions B et C puisque l'on n'a pas en C terminal un Ile

- Le traitement par le réactif d'Edman du peptide A permet d'identifier le PTH-Gly

Le réactif d'Edman permet d'identifier l'AA en position N-terminale. OK pour les propositions A, D et E

- Le traitement du peptide A par la trypsine donne un tripeptide et un tetrapeptide

La trypsine clive les liaisons peptidiques derrière Arg et Lys sauf si Pro derrière ces acides aminés. Seule la coupure du peptide A de la proposition A par la trypsine libère un tripeptide et un tetrapeptide. Donc on pouvait éliminer D et E. il faut cependant finir l'énoncé pour être sur que la propositions rempli toutes les conditions de l'énoncé car il peut n'y avoir aucune réponse correcte.

- Le traitement du peptide B par le réactif d'Edman permet d'identifier le PTH-Thr

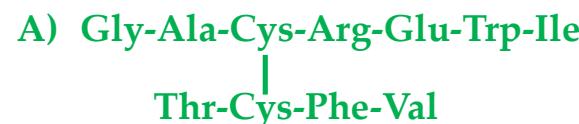
Vrai pour la proposition A, on a bien une Thr en position N-Terminale sur le peptide B

- L'action de la carboxypeptidase sur le peptide B libère un résidu Val

Vrai pour la proposition A, on a bien Val en position C-ter sur le peptide B

- Le traitement du peptide B par la chymotrypsine donne de la valine et un tripeptide

Vrai pour la proposition A. La chymotrypsine clive les liaisons peptidiques derrière les acides aminés aromatiques sauf si Pro derrière.



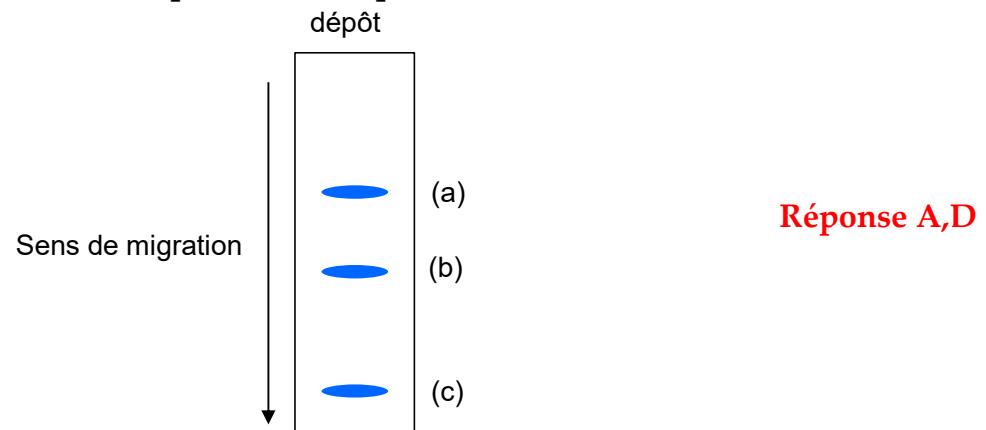
Réponse A

44/ On dépose sur un gel de polyacrylamide SDS-PAGE dans un même puits les produits des réactions enzymatiques suivantes:

- Action de la trypsine sur le peptide A
- Action de la chymotrypsine sur le peptide B

Après migration, le gel est coloré au bleu de coomassie. Le résultat de l'électrophorèse est représenté ci-dessous.

- A- La bande (c) correspond à la migration de la valine
Vrai.
- B- La bande (c) correspond à la migration du tetrapeptide
Faux
- C- La bande (c) correspond à la migration du tripeptide
Faux
- D- La bande (b) correspond à la migration du tripeptide
Vrai
- E- La bande (b) correspond à la migration du tetrapeptide
Faux



On part donc de la séquence peptidique proposée en A (validation au QCM 43) sur laquelle on fait agir le β -mercaptoproéthanol permettant d'obtenir les peptides A et B ci-dessous.

Si on fait agir la trypsine sur le peptide A: on obtient 1 tetrapeptide et 1 tripeptide

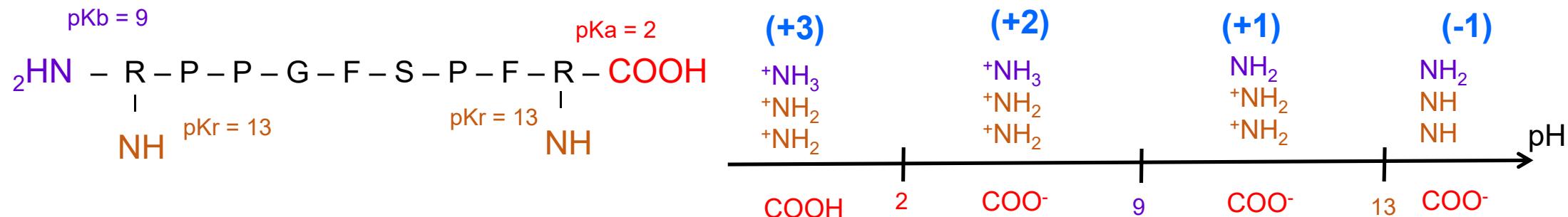
Si on fait agir la chymotrypsine sur le peptide B on obtient 1 tripeptide et 1 acide aminé: Val

Peptide A: Gly-Ala-Cys-Arg-Glu-Trp-Ile
↑↓ Trypsine

Chymotrypsine
Peptide B: Thr-Cys-Phe-Val
↑↓

En électrophorèse SDS-PAGE: tous les peptides sont chargés (-). Ils vont se séparer en fonction de leur taille: les plus petits sont ceux qui migrent le plus loin

45/ La bradykinine est un nonapeptide dont la séquence est RPPGFSPFR. Ce peptide:



A. A une charge globale positive au pH Physiologique

Vrai, au pH physiologique (pH = 7,4), le peptide est présent majoritairement sous une forme de charge globale nette positive (+2) (groupement alpha amine primaire ionisé, groupement alpha carboxylique ionisé, et groupements de chaîne latérale ionisé).

B. Peut être clivé par la trypsine

Faux, la trypsine clive la liaison peptidique derrière R ou K, sauf s'il y a P derrière ces résidus. Ce qui est le cas ici pour le premier résidu, donc il n'y aura pas de coupure

C. Peut être clivé par le bromure de cyanogène

Faux, le bromure de cyanogène clive la liaison peptidique derrière M, hors il n'y a pas de résidu M dans la séquence primaire de ce nonapeptide

D. Peut être phosphorylé

Vrai, ce peptide peut être phosphorylé sur la fonction alcool (OH) au niveau de la chaîne latérale du résidu serine

E. Ne contient pas d'acides aminés essentiels

Faux, R et F sont des acides aminés essentiels (HoT MILK FoR VW)

Réponse AD

46/ Parmi les propositions suivantes concernant la structure des protéines, indiquer celle(s) qui est(sont) exacte(s).

A. On parle de protéine lorsqu'on a plus de 50 acides aminés

Vrai

B. Au sein d'une protéine, une liaison peptidique se fait souvent entre la chaîne latérale d'un acide aminé et le groupement amine d'un autre acide aminé

Faux : elle s'établit entre la fonction carboxyle portée par le carbone α d'un acide aminé et la fonction amine portée par le carbone α de l'acide aminé suivant dans la chaîne peptidique. Si c'est le groupement ionisable présent dans la chaîne latérale qui est impliqué, on parle de liaison isopeptidique

C. La présence d'une proline favorise la formation d'un coude

Vrai

D. La chaîne principale peut adopter un nombre infini de conformations autour du carbone alpha

Réponse A,C

Faux

E. Un feuillet bêta est une structure polycaténaire

Faux

47/ Parmi les propositions suivantes concernant la structure des protéines, indiquer celle(s) qui est(sont) exacte(s).

A. La structure tertiaire caractérise la conformation de la protéine qui est la plus stable thermodynamiquement

Vrai : structure spatiale avec le repliement de la chaîne sur elle-même. Conformation la plus stable et la plus basse en énergie. Interaction faible entre les chaînes latérales

B. Elle dépend de la structure primaire

Vrai

C. Elle se déduit facilement de la structure primaire

Faux

D. Elle dépend de l'environnement

Vrai

E. Elle est rigide

Faux

Réponse A,B,D

48/ Parmi les propositions suivantes, indiquer celle(s) qui est(sont) exacte(s). L'hélice α des protéines ;

A. est l'une des caractéristiques de la structure tertiaire

Faux : C'est une structure secondaire des protéines

B. constitue un noyau stable dans la structure des protéines

Vrai

C. contient souvent un résidu prolyl

Faux

D. est retrouvée dans les domaines transmembranaires des protéines

Vrai

E. dans les hélices alpha la liaison hydrogène s'effectue entre le CO du résidu n et le NH du résidu n+4

Vrai

Réponse B,D,E

49/ Parmi les propositions suivantes, indiquer celle(s) qui est(sont) exacte(s).

A. L'hélice α est une structure cylindrique à l'intérieur de laquelle les ions peuvent traverser la membrane plasmique

Faux

B. Dans les hélices α amphiphiles, les résidus hydrophobes sont tournés vers les lipides membranaires

Vrai, il s'agit d'hélices constituées d'un côté hydrophile et d'un côté hydrophobe (nature des chaînes latérales des AA constituant l'hélice). La face hydrophobe interagit avec les lipides membranaires

C. Une hélice α se forme grâce à des liaisons hydrogènes interchaînes

Faux : Liaison entre les chaînes latérales des acides aminés d'une même chaîne peptidique

D. La plupart des hélices α sont riches en proline

Faux: Proline déstabilise l'hélice alpha donc rare – Proline surtout retrouvé dans les coudes

E. Les feuillets β sont constitués de brins β reliés latéralement par des liaisons hydrogènes

Vrai

Réponse B,E

50/ Parmi les propositions suivantes, indiquer celle(s) qui est(sont) exacte(s).

A. Les collagènes sont constitués par des séquences répétitives riches en glycine, proline et hydroxyproline

Vrai

B. La structure quaternaire des protéines est l'assemblage de plusieurs sous-unités pouvant être stabilisées par des liaisons covalentes

Vrai. Les chaînes polypeptidiques peuvent être reliées entre elles par des ponts disulfures qui sont des liaisons covalentes

C. L'hémoglobine est une hétéroprotéine dimérique

Faux, elle est tétramérique, constituée de 4 chaînes polypeptidiques: 2 chaînes α et 2 chaînes β

D. Le groupement prosthétique de l'hémoglobine est l'hème

Vrai

E. La super hélice de collagène résulte de l'assemblage non covalent de 3 hélices

Vrai

Réponse A,B, D,E

51/ On peut dire de cette structure (site de fixation du NAD⁺) que ... :

A. est constituée de six brins β formant six feuillets β

Faux, elle est constituée de 6 brins β , eux-mêmes superposés en feuillets β (1 feuillets = plusieurs brins)

B. Est de type α/β

Vrai.

C. Que les brins $\beta 1$ et $\beta 2$ forment avec l'hélice α un élément de structure supersecondaire de type $\beta-\alpha-\beta$

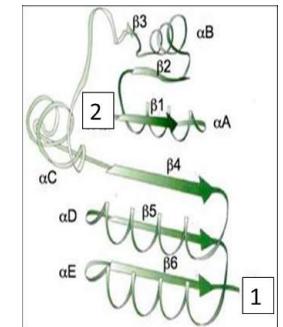
Vrai.

D. Que $\beta 4$, $\beta 5$ et $\beta 6$ forment un feuillet β anti-parallèle

Faux : Le feuillet β proposé est en effet parallèle, et non antiparallèle : même orientation des 3 brins

E. Que l'extrémité 2 est l'extrémité C terminale de ce domaine

Faux : le sens conventionnel de la séquence primaire d'une protéine va de l'extrémité N-terminale vers l'extrémité C-terminale



Réponse BC

52/ Parmi ces 5 séquences d'hélice α , quelle est celle qui est la meilleure candidate pour lier l'ADN?

- A. YTRPQLVELEKEFHFN
- B. ERQIKIWFQNRRMKKDNE

Vrai : ADN acide, chargé négativement → Se lie à des protéines basiques chargées (+) – il s'agit de la séquence qui a le plus de résidus basiques

- C. ITLIYFGVMAGVIGTILLIS
- D. TDKEWELIKTVTRAHVAT
- E. SDAIFDLGMSLSS

Réponse B

53/ La séquence primaire ci-dessous correspond à un domaine fonctionnel d'un facteur de transcription. De quel domaine fonctionnel s'agit-il?

QKTCLICCGDEASGCHYGALTCGSCCKVFFKRAAEGKQKYLCASRNDCTIDKFRRKNCCPSCC
RLRKCYEAGMTL

- A. Domaine à 7 passages transmembranaires

Faux : constituerait une séquence bien plus longue pour former 7 domaines transmembranaires + les domaines intra et extra cellulaires intermédiaires

- B. Domaine Leucine Zipper

Faux : nécessite une leucine tous les 7 résidus avec au moins 4 leucines

- C. Domaine du peptide signal

Réponse D

Faux : nécessite une grande richesse en a.a. hydrophobes.

- D. Domaine à 2 doigts de zinc

Vrai : par la présence des couples de cystéines rapprochées, à quatre reprises (soit 2 doigts de zinc).

- E. Homéodomaine

Faux : nécessite une majorité d'a.a. hydrophobes sur un minimum de 60 a.a.

54/ Concernant les modifications post-traductionnelles, quelles propositions sont vraies ?

A. La O-glycosylation est définie par l'ajout d'un ose sur une Asparagine

Faux : Ajout d'un ose sur une asparagine = N-glycosylation. O-glycosylation = ajout d'un ose sur une serine ou thréonine

B. Elles peuvent réguler l'activité des protéines

Vrai

C. L'ubiquitination d'une protéine l'adresse forcement à la dégradation par le protéasome

Faux : Moins de 3 ubiquitines = Adressage, signalisation. Plus de 3 ubiquitines = Dégradation par le protéasome

D. Elles peuvent permettre d'adresser les protéines à un compartiment cellulaire spécifique

Vrai

E. La phosphorylation ne peut se faire que sur les acides aminés porteurs d'un groupement hydroxyle

Réponse B,D,E

Vrai

55/ Concernant la dégradation des protéines :

A. La dégradation par le protéasome est l'unique voie de dégradation des protéines

Faux : Deux grandes voies de dégradation des protéines : protéasome et autophagie

B. Les protéines sont reconnues par le protéasome lorsqu'elles portent plus de 3 ubiquitines

Vrai

C. Le syndrome d'Angelman est causé par un excès de dégradation des protéines par le protéasome

Faux : Perte de la ligase E6-AP de la voie protéasomale : défaut de dégradation des protéines

D. La dégradation des protéines permet le recyclage des acides aminés

Vrai

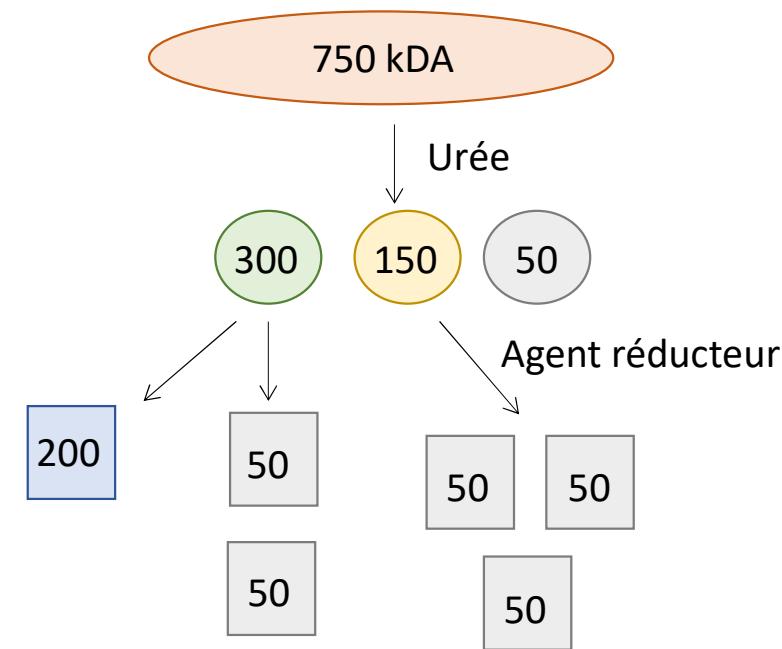
E. L'ubiquitine se fixe préférentiellement sur une lysine de la protéine à dégrader

Réponse B,D,E

Vrai

56/ Une protéine a une masse moléculaire de 750 kDa. En présence d'urée à forte concentration (6 M), cette protéine se dissocie en trois types de sous-unités de masse moléculaire respective de 300.000, 150.000 et 50.000 Da. En présence additionnelle d'un agent réducteur, on retrouve des chaînes polypeptidiques de poids moléculaire de a; 200.000 et b; 50.000 Da. Parmi les propositions ci-dessous, lesquelles sont vraies ?

- A. Elle est trimérique
Vrai : cette protéine a trois sous-unités
- B. Sa structure quaternaire peut être de type a3b3
Faux.
- C. La sous unité de 150 kDa est de type b3
Vrai
- D. Elle est dimérique
Faux.
- E. Sa structure quaternaire est stabilisée par des ponts disulfures
Vrai : puisque le traitement à l'agent réducteur a effectivement séparé des chaînes polypeptidiques distinctes.



Urée = rupture des liaisons faibles = sous unités séparées
Agent réducteur = coupure des ponts disulfures

Réponse ACE

L'énoncé suivant correspond aux QCM N° 57 et 58

Un échantillon contenant 4 protéines est soumis à différentes chromatographies. Ces 4 protéines sont définies par leur pHi et leur masse moléculaire (MM) :

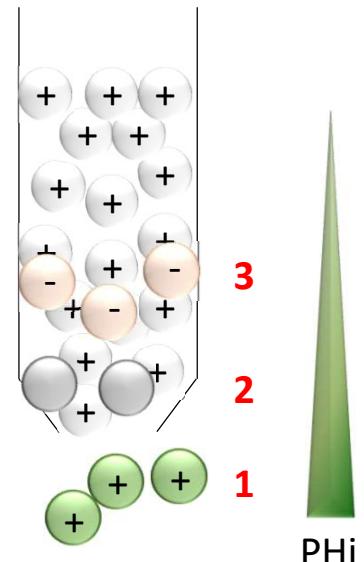
- | | | |
|----------------------|-----------|----------------|
| a) cytochrome C | pHi: 10,5 | MM: 13 400 Da |
| b) Chymotrypsinigène | pHi: 9,5 | MM: 23 000 Da |
| c) albumine | pHi: 4,8 | MM: 68 500 Da |
| d) Yglobuline | pHi: 6,6 | MM: 150 000 Da |

57/ Cet échantillon est soumis à une chromatographie échangeuse d'anions. La colonne de chromatographie et le mélange sont équilibrés à pH 12. Ce mélange est alors déposé dans la colonne. On élue ensuite la colonne par un tampon dont le pH diminue progressivement. Quel est l'ordre d'élution?

- A. a - b - c - d
- B. c - d - b - a
- C. d - b - a - c
- D. c - a - b - d
- E. a - b - d - c

Chromatographie échangeuse d'anion : elle va retenir les protéines chargées (-). La colonne et le mélange sont équilibrés à pH = 12, soit un pH > pHi de ces 4 protéines → ces 4 protéines seront chargées (-) et seront retenues par la colonne. Les protéines seront élues lorsque le pH de la solution d'élution = leur pHi. élution dans l'ordre de pHi décroissant donc a), b), d) et c)

Chromatographie échangeuse d'anions



Réponse E

58/ Ce même échantillon est soumis à une chromatographie par gel de filtration. Quel est l'ordre d'élution ?

- | | | |
|----------------------|-----------|----------------|
| a) cytochrome C | pHi: 10,5 | MM: 13 400 Da |
| b) Chymotrypsinigène | pHi: 9,5 | MM: 23 000 Da |
| c) albumine | pHi: 4,8 | MM: 68 500 Da |
| d) Yglobuline | pHi: 6,6 | MM: 150 000 Da |

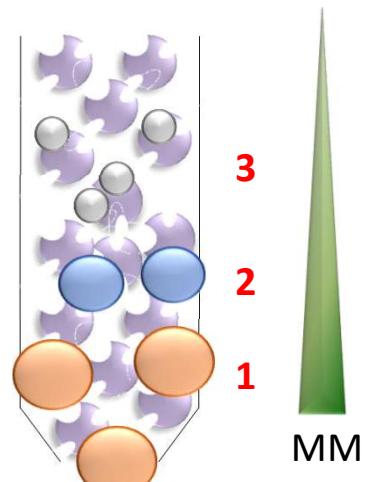
- A. a - b - c - d
- B. b - a - c - d
- C. d - c - a - b
- D. d - c - b - a

Vrai Phase stationnaire : billes poreuses de polysaccharides gonflées dans le solvant utilisé pour l'élution. Le volume des billes est précisément calibré. Les protéines plus volumineuses que les billes poreuses ne peuvent pas entrer dans les billes et sont donc éluées rapidement. Les protéines dont le PM est plus petit entrent dans les billes, subissent des frottements et sont donc retardés : Éluées de la plus grosse à la plus petite

- E. aucune réponse juste

Chromatographie par
Gel de filtration

Billes poreuses
(Retardent les
plus petites
protéines)



Réponse D

Enoncé des QCM 59 et 60

Une protéine de 52 kDa:

- SDS-PAGE: 2 bandes : 22 kDa + 8 kDa (profil 1)
- β -mercaptop-éthanol puis SDS-PAGE : 3 bandes de 22 kDa + 6 kDa + 2kDa (profil 2)
- β -mercaptop-éthanol et électrophorèse 2D : 4 taches (profil 3)

59/ On en déduit que cette protéine (52kDa):

A. Est constituée de 3 chaînes polypeptidiques

Faux : Profil 3

B. Est constituée de 4 chaînes polypeptidiques

Vrai

Réponse B,E

C. Contient des chaînes de 6 kDa et 2 kDa visibles sur la ligne de migration (a) du profil 3

Faux

D. Contient des chaînes de 6 kDa et 2 kDa reliées entre elles par des liaisons ioniques

Faux : Séparées après traitement avec l'agent réducteur B-mercaptop-éthanol : Ponts disulfures

E. Contient des chaînes de 6kDa et 2 kDa reliées entre elles par des ponts disulfures

Vrai

60/ Combien d'acides aminés contient au total cette protéine de 52 kDa ?

A. environ 212 acides aminés

B. environ 438 acides aminés

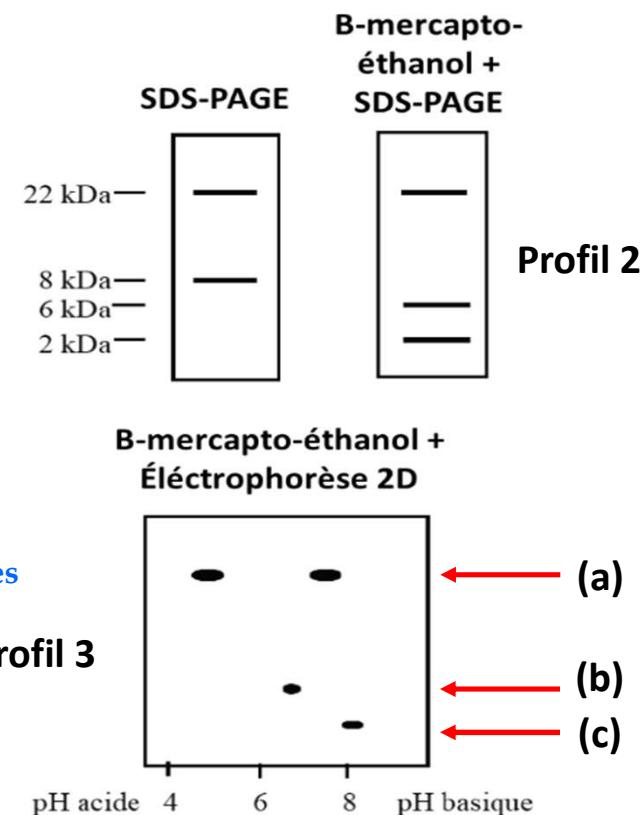
Vrai : 1AA = 110 da

Réponse B

C. environ 608 acides aminés

D. environ 109 acides aminés

E. environ 820 acides aminés



62/ Vous étudiez l'activation de la voie NF κ B dans des macrophages en réponse à une stimulation par du lipopolysaccharide (LPS) bactérien. Pour définir la composition et la localisation des différents complexes protéiques en absence ou en présence de LPS, vous analysez différents extraits protéiques totaux, cytosoliques ou nucléaires par western-blot. Pour cela, vous avez à disposition 4 anticorps: anti-p50, anti-p65/RelA, anti-I κ B et anti-phosphoI κ B.

Par simplification, on considère que seules les protéines étudiées ici peuvent s'associer dans les complexes détectés. Vous obtenez les résultats suivants:

Conditions d'électrophorèse	Anticorps primaire	Extrait protéique	Sans LPS	Avec LPS
Non dénaturante	Anti-p50	Total	155 kDa	115 kDa
Non dénaturante	Anti-I κ B	Cytosolique	155 kDa	40 kDa
Non dénaturante	Anti-p65/RelA	Nucléaire	Pas de bande	115 kDa
SDS-PAGE	Anti-phosphoI κ B	Cytosolique	Pas de bande	40 kDa
SDS-PAGE	Anti-p50	Total	50 kDa	50 kDa
SDS-PAGE	Anti-p50	Nucléaire	Pas de bande	50 kDa

Vous pouvez conclure de ces expériences que:

- A. p50 et p65 interagissent quel que soit le statut d'activation du macrophage
- B. p50, p65 et I κ B interagissent dans le noyau en absence de LPS
- C. I κ B et p65 sont transloquées dans le noyau dans un macrophage activé
- D. I κ B phosphorylé n'interagit plus avec p50 et p65 en présence de LPS
- E. I κ B est un monomère contenant environ 200 acides aminés

Réponse AD

	Conditions d'électrophorèse	Anticorps primaire	Extrait protéique	Sans LPS	Avec LPS
1/	Non dénaturante	Anti-p50	Total	155 kDa	115 kDa
2/	Non dénaturante	Anti-I κ B	Cytosolique	155 kDa	40 kDa
3/	Non dénaturante	Anti-p65/RelA	Nucléaire	Pas de bande	115 kDa
4/	SDS-PAGE	Anti-phospho-I κ B	Cytosolique	Pas de bande	40 kDa
5/	SDS-PAGE	Anti-p50	Total	50 kDa	50 kDa
6/	SDS-PAGE	Anti-p50	Nucléaire	Pas de bande	50 kDa

On peut formuler au fur et à mesure les interprétations suivantes, d'après chaque ligne du tableau:

Lignes 4, 5, et 6 : P50 = 50 kDa ; I κ B/phospho-I κ B = 40 kDa (masse négligeable du phosphate) ; La protéine P50 migre dans le noyau après stimulation par le LPS.; la protéine phospho-I κ B est visible dans le cytoplasme uniquement après stimulation par le LPS

Ligne 1 : La protéine P50 existe sous la forme d'un « grand » complexe de 155 kDa en absence de LPS, et d'un complexe de moindre taille de 115 kDa en présence de LPS.

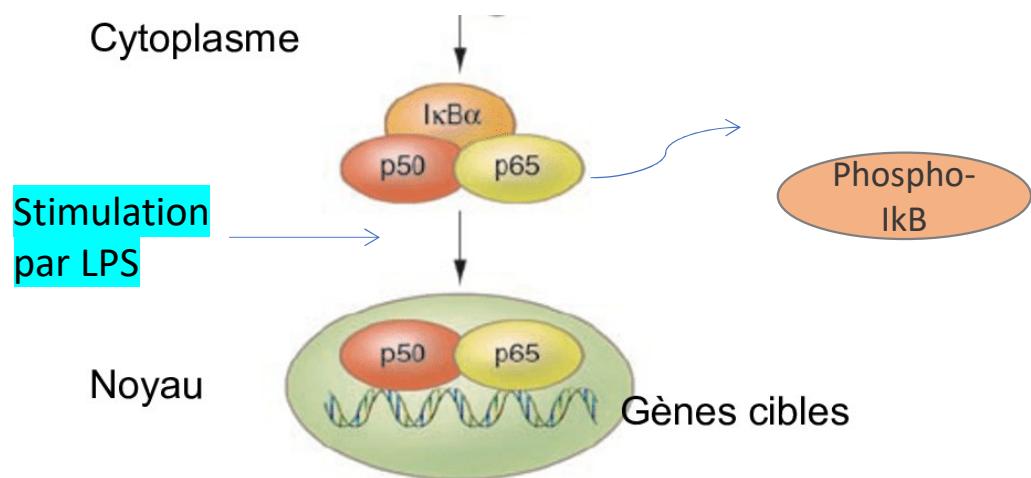
Ligne 1 et 2 : I κ B fait partie du « grand » complexe de 155kDa en l'absence de LPS, et celui-ci se trouve dans le cytosol. En présence de LPS, I κ B se désolidarise du complexe et reste dans le cytosol. (155 – 115 = 40kDa = I κ B seul).

Ligne 3, 2 et 4: p65 fait bien partie du complexe nucléaire de 115kDa avec p50 en présence de LPS, ce complexe de 115 kDa est nucléaire. Et on a vu en ligne 2 que I κ B reste lui cytosolique en présence de LPS, et que cette forme cytosolique est probablement phosphorylée (ligne 4). p65 fait donc également parti du grand complexe de 155kDa cytosolique en absence de LPS (puisque 155kDa = 115kDa + I κ B).

> Condition non dénaturantes : interactions par liaisons faibles maintenues : poids moléculaires correspondent aux poids des complexes.
 > SDS-PAGE : Liaisons faibles rompues : poids des protéines indépendantes.

Conditions d'électrophorèse	Anticorps primaire	Extrait protéique	Sans LPS	Avec LPS
Non dénaturante	Anti-p50	Total	155 kDa	115 kDa
Non dénaturante	Anti-I κ B	Cytosolique	155 kDa	40 kDa
Non dénaturante	Anti-p65/RelA	Nucléaire	Pas de bande	115 kDa
SDS-PAGE	Anti-phosphoI κ B	Cytosolique	Pas de bande	40 kDa
SDS-PAGE	Anti-p50	Total	50 kDa	50 kDa
SDS-PAGE	Anti-p50	Nucléaire	Pas de bande	50 kDa

Au total :



A) Vrai

B) Faux : Le grand complexe p50-p65-I κ B (macrophage non stimulé) se trouve dans le cytoplasme.

C) Faux : Dans le macrophage activé, I κ B est désolidarisé du complexe et reste dans le cytoplasme sous forme phosphorylée

D) Vrai

E) Faux : I κ B est bien une protéine monomérique, puisque son poids moléculaire est identique en condition dénaturante et non dénaturante. En revanche, comme 1 a.a. \approx 110Da ; on a $40000/110 \approx 360$ acides aminés et non 200.

63/ Sujet contrôle intermédiaire 2020 – Soit la structure protéique ci-dessous.

Cette structure :

A. contient des coudes riches en P ou en G

Vrai : En effet, la proline et la glycine opère un « changement de direction » de la chaîne polypeptidique par un coude (β -turn)

B. Dépend de la séquence primaire de la chaîne polypeptidique

Faux : Le repliement conformationnel de la protéine dépend notamment de son environnement et de facteurs physico-chimiques qui lui permettent d'adopter sa structure tridimensionnelle.

C. Contient un feuillet β parallèle

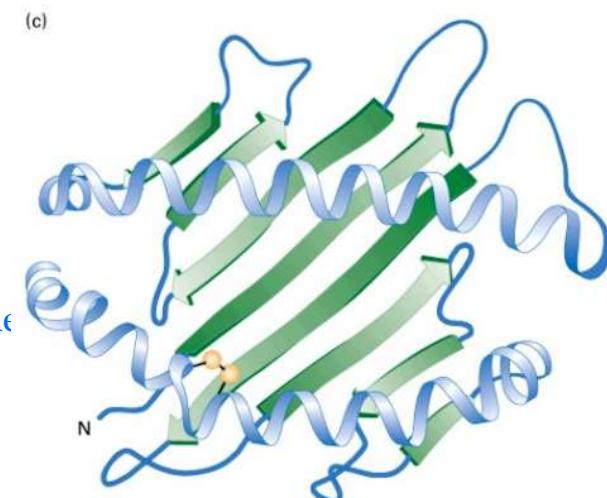
Faux : Ne contient que des feuillets β antiparallèles.

D. Est repliée dans la conformation de plus faible énergie

Vrai : c'est le propre des structures secondaires d'une protéine.

E. Est stabilisée par un pont disulfure entre deux M

Faux : La méthionine porte une fonction thioéther sur sa chaîne latérale, qui est incapable de former des ponts disulfure (cystéine = fonction thiol).



Réponse AD

64/ Sujet contrôle terminal 2020 - Les récepteurs nucléaires :**A. Peuvent contenir un domaine de type leucine zipper**

Vrai : En effet, le domaine leucine zipper a pour propriété de pouvoir fixer l'ADN bicatenaire.

B. Interagissent avec l'ADN via leur domaine de transactivation

Faux : Le domaine de transactivation d'un récepteur nucléaire est un domaine de liaison à un cofacteur intervenant par exemple dans la régulation de son activité biologique (régulation de la transcription génique). Il est différent du domaine de liaison à l'ADN.

C. Fixent leur ligand à la membrane plasmique

Faux : Les ligands des récepteurs nucléaires sont capables de traverser la membrane plasmique (transporteur, diffusion passive,...) et l'interaction ligand-récepteur a lieu dans le cytoplasme sur un récepteur soluble.

D. Sont généralement couplés à la protéine G

Faux : La protéine G est couplée à des récepteurs à 7 domaines transmembranaires, dont le mode de transduction du signal est différent.

E. Agissent sous forme d'homo- ou d'hétérodimères

Vrai : Une fois activé par son ligand, le récepteur nucléaire entre dans le noyau et se dimérisé de façon à lier l'ADN.

65/ Sujet contrôle terminal 2020 - Le Western-blot de type SDS-PAGE:**A. Permet de séparer des protéines en fonction de leur pH**

Faux : La migration en gel de Polyacrylamide (PAGE) en présence de SDS (Sodium-Dodecyl-Sulfate) exerce une séparation des composés protéiques en fonction de leurs poids ou tailles moléculaires.

B. Permet de séparer des protéines en fonction de leur masse

Vrai

C. Débute par une étape de transfert des protéines sur une membrane

Faux : La séparation en gel de Polyacrylamide a lieu dans un premier temps, ensuite les protéines migrées sont transférées sur membrane avant révélation par un anticorps dirigé contre la protéine d'intérêt.

D. Utilise un anticorps secondaire spécifique de la protéine d'intérêt

Faux : L'anticorps primaire est spécifique de la protéine d'intérêt; l'anticorps secondaire est dirigé contre le fragment constant de l'anticorps primaire utilisé.

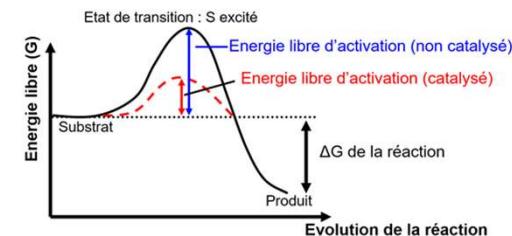
E. Permet une analyse semi-quantitative de l'abondance de la protéine d'intérêt

Vrai : En effet, la comparaison relative de l'intensité de différentes bandes révélées en Western-blot permet une analyse semi-quantitative.

Réponse BE

66/ À propos des enzymes...

- A. elles jouent un rôle de catalyseur
Vrai
- B. elles réduisent l'énergie d'activation nécessaire à l'accomplissement de la réaction
Vrai
- C. elles sont dans l'immense majorité des cas des protéines
Vrai
- D. le substrat se lie à l'enzyme par des liaisons chimiques non covalentes
Vrai
- E. le site catalytique d'une enzyme se compose d'un site actif et d'un site de fixation du substrat
Faux : Site catalytique différent du site de fixation. Site de fixation + site catalytique = site actif



Réponse A,B,C,D

67/ Pour démontrer l'équation de Michaelis et Menten, on postule que ;



- A. la vitesse d'apparition du produit est égale à la vitesse de disparition du substrat
Vrai
- B. la vitesse d'apparition de ES est égale à la vitesse de disparition de ES
Vrai
- C. la réaction est totalement déplacée vers la formation de P
Faux
- D. le Km est égal à la constante de dissociation du complexe ES
Vrai : $K_m = (k_2 + k_{cat})/k_1 = (k_2/k_1) + (k_{cat}/k_1)$; si $k_{cat} \ll k_1$, $k_{cat} / k_1 \approx 0 \rightarrow k_m \approx k_2/k_1 \approx k_d$
- E. le Km représente la concentration du substrat nécessaire pour saturer la moitié de l'enzyme
Vrai, le Km correspond à la concentration en substrat pour laquelle la vitesse initial = $V_{max}/2$, donc lorsque la moitié des molécules d'enzyme sont saturées

Réponse A,B, D, E

68/ À propos des enzymes...

- A. elles peuvent être de nature ARN

Vrai (exemple: le ribozyme: ARN qui a une activité catalytique)

- B. elles accélèrent la vitesse de réaction en modifiant l'équilibre réactionnel

Faux : accélèrent la vitesse des réactions sans modifier leur équilibre (concentration de S et P à l'équilibre). C'est l'énergie libre d'activation qui est modifiée.

- C. elles catalysent les réactions en diminuant l'énergie libre d'activation des substrats

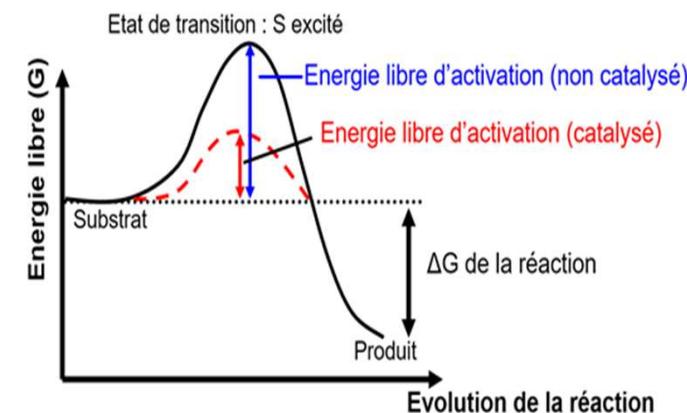
Vrai

- D. elles possèdent un site catalytique où se fixent les régulateurs allostériques

Faux : site propre à la régulation allostérique (site allostérique)

- E. elles possèdent un site catalytique où se fixent les substrats

Faux : Les substrats interagissent avec l'enzyme au niveau du site de fixation (reconnaissance spatiale du substrat et établissement de liaisons faibles entre l'enzyme et le substrat) qui est un domaine protéique différent du site catalytique (transformation chimique de S en P)



Réponse A,C

69/ A propos des enzymes...

- A. Une enzyme a un $K_m = 50 \text{ mmol L}^{-1}$ pour son substrat et fonctionne à une $V_{max} = 1 \mu\text{mol L}^{-1} \text{ min}^{-1}$ dans des conditions standardisées. Si on détermine la vitesse initiale de la réaction enzymatique pour une concentration en substrat de 50 mmol L^{-1} , celle-ci sera égale à $0,5 \mu\text{mol L}^{-1} \text{ min}^{-1}$

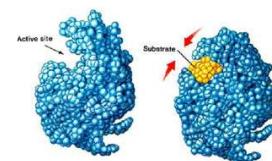
Vrai. Si on se place à $[S] = K_m$, on aura une vitesse initiale égale à $V_{max}/2$.

$$V_0 = \frac{V_{max} [S]}{K_m + [S]} \quad [S] = K_m$$

$$V_0 = \frac{V_{max} K_m}{K_m + K_m} = \frac{V_{max} K_m}{2K_m} = \frac{V_{max}}{2} = 0,5 \mu\text{mol L}^{-1} \text{ min}^{-1}$$

- B. Les acides aminés qui constituent le site actif d'une enzyme sont situés à proximité les uns des autres au niveau de la structure primaire de la chaîne polypeptidique

Faux, les acides aminés qui constituent le site actif d'une enzyme sont situés à proximité les uns des autres lorsque l'enzyme a acquis sa structure tridimensionnelle, par repliement de sa structure primaire. Ces acides aminés ne sont pas forcément proches les uns des autres dans la séquence protéique



- C. Lorsque $[S] = 10 K_m$, la vitesse d'une réaction catalysée par une enzyme ayant un comportement Michaelien est d'environ $0,9 V_{max}$

Vrai. Comme démontré ici →.

Equation Michaelis-Menten

$$V_0 = V_{max} \frac{[S]}{K_m + [S]} \quad [S] = 10 K_m$$

$$\hookrightarrow V_0 = \frac{10 \times V_{max} \times K_m}{11 K_m}$$

$$\hookrightarrow V_0 = 0,9 V_{max}$$

- D. Les effecteurs allostériques modulent l'activité des enzymes Michaeliennes

Faux les effecteurs allostériques modulent l'activité des enzymes allostériques. Une enzyme est dite michaelienne si son activité n'est pas régulée par des effecteurs allostériques.

- E. Suite à une carence vitaminique, certaines enzymes deviennent inactives par absence de coenzymes

Vrai, certaines enzymes ne sont actives qu'en présence de coenzymes et les coenzymes peuvent être des dérivés vitaminiques

Réponse: A, C, E

70/ Soit les deux courbes X et Y ci-dessous, correspondants à une représentation graphique d'une réaction catalysée par une enzyme E. Parmi les propositions suivantes, indiquer la (les) bonne(s) réponse(s)

A- Il est possible de déterminer le K_m de l'enzyme E à partir de la courbe X

Faux, la courbe X est une courbe de suivi de l'apparition du produit au cours du temps. A partir de la courbe X, on peut calculer V_0 uniquement. C'est à partir de la courbe Y que l'on peut déterminer le K_m de l'enzyme (représentation de Michaelis et Menten).

B- On peut déterminer une vitesse initiale V_0 à partir de la courbe X

Vrai, en traçant la tangente à la partie linéaire de cette courbe, la pente de cette tangente correspond à V_0

C- A partir de la courbe Y, on peut en déduire que l'enzyme E est une enzyme allostérique

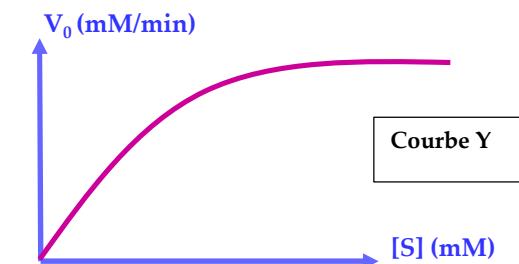
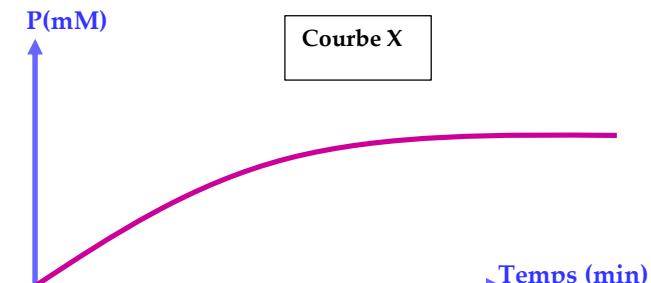
Faux, avec cette représentation graphique on obtient une hyperbole, caractéristique des enzymes Michaeliennes. Pour une enzyme allostérique, on aurait eu avec cette représentation graphique une sigmoïde.

D- Sur la courbe X, $V_0 = V_{max}$ lorsque le temps tend vers l'infini

Faux, lorsque le temps tend vers l'infini, tout le substrat a été transformé en produit.

E- Il est possible de déterminer V_{max} à partir des données représentées sur la courbe Y

Vrai, en traçant l'asymptote à l'hyperbole. L'intersection de cette asymptote avec l'axe des ordonnées permet de déterminer V_{max} .



Réponse: B, E

71/ A propos des enzymes...

A- Lorsque $[S] = 10 \text{ km}$, la vitesse d'une réaction enzymatique est à peu près de 0,1 V_{\max}

Faux

$$V_0 = V_{\max} \frac{[S]}{K_m + [S]}$$

$$\frac{10 \times V_{\max} \times K_m}{11 \text{ Km}}$$

$$V_0 = 0,9 V_{\max}$$

B- Les isoenzymes sont des enzymes qui vont catalyser le même type de réaction mais sur des substrats différents

Faux les isoenzymes sont des enzymes qui catalysent la même réaction: à partir du même substrat pour générer le même produit. La différence réside dans la séquence/structure de la protéine.

C- Les kinases sont des protéines qui peuvent réguler l'activité de certaines enzymes

Vrai, les kinases sont enzymes de nature protéique qui vont modifier post-traductionnellement les enzymes en les phosphorylant. Cette phosphorylation conduisant à une activation ou une inhibition de l'activité de ces enzymes

D- Lorsque l'on utilise la représentation de Lineweaver-burk, la valeur de V_{\max} est calculée à partir du point d'intersection de la droite ($1/V_0 = f(1/S)$) avec l'axe des abscisses

Faux, en représentation de Lineweaver-Burk, la valeur de V_{\max} est calculée à partir du point d'intersection de la droite avec l'axe des ordonnées

E- Pour une $[S] = 5 \text{ } \mu\text{mol.L}^{-1}$ et une $[E]_0 = 100 \text{ nmol. L}^{-1}$, lorsque $V_{\max} = 100 \text{ } \mu\text{mol.min}^{-1}.L^{-1}$ cela signifie que la constante catalytique K_{cat} de cette enzyme a une valeur de 1000 min^{-1}

Vrai. Comme démontré ici →.

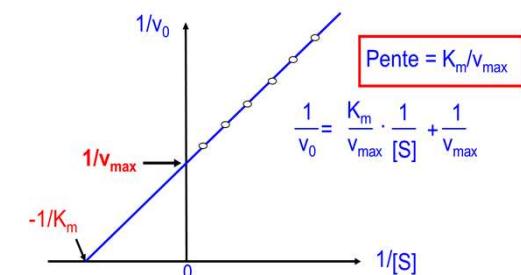
Réponse: C, E

$$V_{\max} = K_{\text{cat}} [E]_0$$

$$K_{\text{cat}} = V_{\max} / [E]_0$$

$$K_{\text{cat}} = 100 / 0,1$$

$$K_{\text{cat}} = 1000 \text{ min}^{-1}$$



72/ Parmi les propositions suivantes concernant les cofacteurs, indiquer celle(s) qui est(sont) exacte(s) ;

A. ils sont de nature protéique et thermostables

Faux : les cofacteurs ne sont pas de nature protéique, par contre ils sont thermostables

B. les co-enzymes liés sont directement régénérés en fin de réaction

Vrai, il s'agit des groupements prosthétiques

Réponse B,E

C. les co-enzymes libres sont directement régénérés en fin de réaction

Faux, ils doivent se lier à une autre apoenzyme pour se régénérer

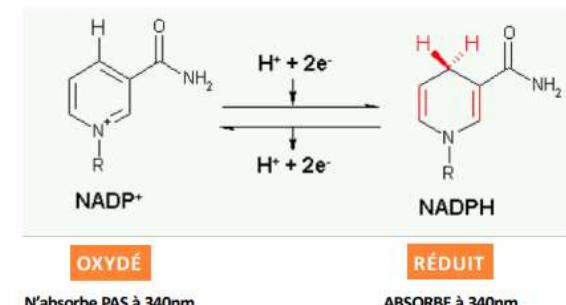
D. le NADP⁺ et le NAD⁺ agissent comme des donneurs de protons et d'électrons

Faux, c'est la forme réduite de ces deux molécules, NADPH et NADH, qui agissent comme des donneurs de protons et d'électrons. Le NADH intervient dans les réactions cataboliques (dégradation) alors que le NADPH intervient dans les réactions anaboliques (synthèse)

E. le NADPH absorbe à 340nm mais pas sa forme oxydée

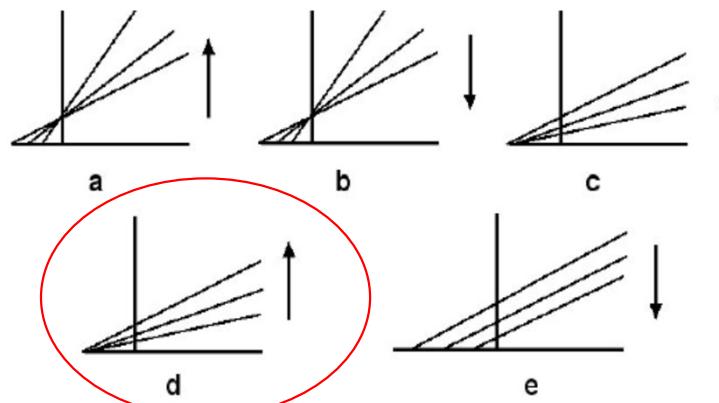
Vrai, ce coenzyme libre absorbe à 340 nm sous sa forme réduite (NADPH); mais il n'absorbe pas à 340 nm sous sa forme oxydée (NADP⁺)

■ Coenzymes libres

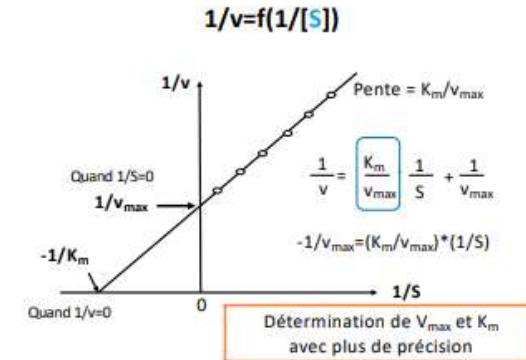


73/ A propos de ces courbes qui sont des représentations de Lineweaver et Burk quelle est celle qui correspond à des inhibiteurs non compétitifs ;

- A. a
B. b
C. c
D. d
E. e



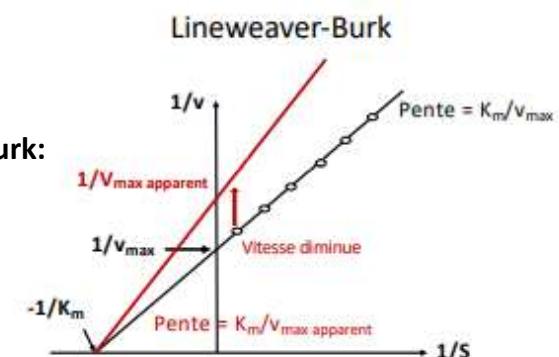
Représentation de Lineweaver et Burk:



- Inhibiteurs non compétitifs : V_{max} apparente diminuée ($1/V_{max}$ augmente), K_m inchangé
- Plus la concentration de l'inhibiteur augmente (\uparrow), plus le $1/V_{max}$ augmente (plus le V_{max} diminue)

Représentation de Lineweaver et Burk:
Noir: sans inhibiteur
Rouge: avec inhibiteur compétitif

Réponse D



74/ L'aminopeptidase A clive la liaison peptidique entre le 1^{er} résidu et le second résidu des polypeptides. Son activité est modulée par les ions Ca²⁺. Le tableau ci-dessous indique les caractéristiques cinétiques de cette enzyme, sur divers substrats, en absence (-) et en présence (+) d'ions Ca²⁺. Parmi les affirmations suivantes, laquelle (lesquelles) est (sont) exacte(s) :

A- L'affinité de l'aminopeptidase A pour le substrat Neurokinine est plus élevée en absence d'ions Ca²⁺

Faux. L'affinité de l'aminopeptidase A pour le substrat Neurokinine est plus faible en absence d'ions Ca²⁺ car le Km est plus élevé en absence d'ions Ca²⁺ qu'en présence de ces ions.

B- L'affinité de l'enzyme pour le substrat diminue quel que soit le substrat en passant d'un milieu réactionnel contenant du Ca²⁺ à un milieu réactionnel dépourvu en Ca²⁺

Vrai car le Km augmente lorsque l'on passe d'un milieu réactionnel contenant du Ca²⁺ à un milieu réactionnel dépourvu en Ca²⁺ donc l'affinité diminue bien.

C- Le turnover du couple aminopeptidase A –CCK est plus faible en absence de Ca²⁺

Faux. Le turnover correspond au Kcat. Et le Kcat de l'enzyme par rapport au substrat CCK est plus élevé en absence de Ca²⁺ qu'en présence de Ca²⁺

D- Quel que soit le substrat utilisé, les modifications d'efficacité catalytique observées en absence et en présence d'ions Ca²⁺, sont principalement influencées par la variation d'affinité de l'enzyme pour son substrat

Vrai. L'efficacité catalytique est le rapport de Kcat/ Km. Pour chaque substrat, la valeur du Kcat sans et avec Ca²⁺ varie peu. Par contre le Km varie beaucoup plus.

E- Lorsque l'on utilise CCK comme substrat, l'efficacité catalytique de l'aminopeptidase A est plus grande en absence de calcium

Faux. Lorsque l'on utilise CCK comme substrat, l'efficacité catalytique de l'aminopeptidase A est plus grande en présence de calcium et non pas en absence.

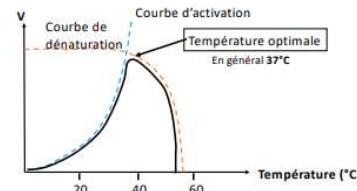
Réponse: B,D

Substrat	Ca ²⁺	Km (mol L ⁻¹)	Kcat (S ⁻¹)	Efficacité catalytique : Kcat/Km (S ⁻¹ Mol ⁻¹ L)
Angiotensine II	(-)	3.10 ⁻⁴	25	0,84.10 ⁵
	(+)	1.10 ⁻⁴	30	3.10 ⁵
CCK	(-)	4.10 ⁻⁴	90	2,25.10 ⁵
	(+)	1,5.10 ⁻⁴	80	5,34.10 ⁵
Neurokinine	(-)	5.10 ⁻⁴	75	1,5.10 ⁵
	(+)	2.10 ⁻⁴	85	4,25.10 ⁵

75/ La vitesse d'une réaction..

A. Dépend de la température de la réaction

Vrai



B. Dépend de la quantité de substrats

Vrai

C. Dépend de la quantité d'enzyme

Vrai

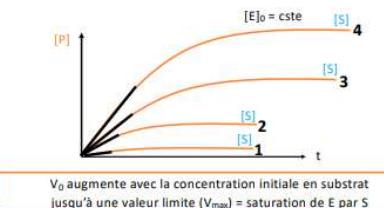
D. Est maximale en début de réaction

Vrai

E. Est d'ordre 0 si les quantités de substrats sont limitantes

Faux : ordre 1 = substrat limitant; ordre 0 = substrat en excès

Réponse A,B,C,D

Influence de la concentration de substrat $[S]$ sur la vitesse de la réaction pour $[E]_0 = \text{constante}$ V₀ augmente avec la concentration initiale en substrat jusqu'à une valeur limite (V_{\max}) = saturation de E par S76/ La constante de Michaelis (K_m) ...A. Est obtenue à partir de la représentation de Michaelis-Menten en se plaçant à V_{max}/2

Vrai

B. Représente la concentration d'enzyme nécessaire à saturer l'ensemble du substrat

Faux : Représente la concentration de substrat nécessaire pour avoir $V=V_{\max}/2$

C. Correspond à la pente de la représentation d'Eadie Hofstee

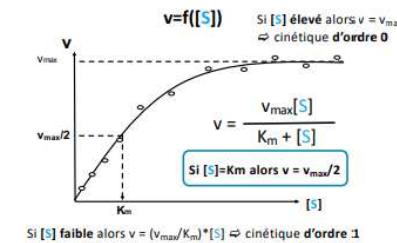
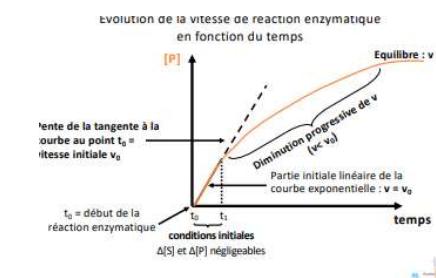
Faux : pente d'Eadie Hofstee = $-1/K_m$

D. Est proportionnelle à l'affinité de E pour S

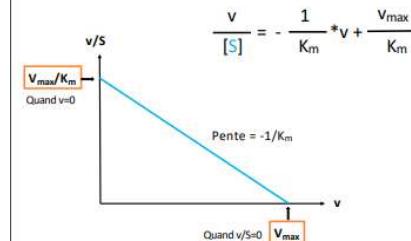
Faux : K_m est inversement proportionnel à l'affinité

E. Est la constante de dissociation du complexe ES

Vrai. Par approximation comme vu au QCM 67.D.



2. Représentation de Eadie-Hofstee



Réponse A, E

77/ 2 substrats A et B peuvent être catalysés au niveau du même site actif d'une enzyme X. L'enzyme X a un Km de 1750 nM pour le substrat A et un Km de 600 nM pour le substrat B. Parmi les affirmations suivantes, laquelle (lesquelles) est (sont) exacte(s) :

A. Pour $[A]=1 \mu\text{M}$, la vitesse de la réaction enzymatique catalysant le substrat A est $> \text{Vmax}/2$

Faux : $[A]$ inférieure au Km donc la vitesse initiale sera inférieure à $\text{Vmax}/2$ (cf Courbe de Michaelis et Menten)

B. L'enzyme a une meilleure affinité pour B que pour A

Vrai : Km plus faible donc plus grande affinité

C. A peut être considéré comme un inhibiteur compétitif de B

Vrai : A et B sont en compétition pour le même site actif donc sont inhibiteurs l'un de l'autre

D. L'enzyme a une meilleure affinité pour A que pour B

Faux (cf proposition B)

E. Pour $[B]=10 \mu\text{M}$, la vitesse de la réaction enzymatique catalysant le substrat B est supérieure à la moitié de la Vmax

Vrai : $[B]$ est ici largement supérieure à son Km donc V_0 sera très supérieure à $\text{Vmax}/2$, et même proche de Vmax car supérieure à 10Km

Réponse B,C,E

78/ Parmi les propositions ci-dessous, indiquer celle qui correspond à la valeur de V_i lorsque $\text{Vmax}=250 \mu\text{mol.L}^{-1}.\text{min}^{-1}$ et Km équivaut au quadruple de la concentration en substrat

A. $125 \mu\text{mol L}^{-1} \text{min}^{-1}$

B. $500 \mu\text{mol L}^{-1} \text{min}^{-1}$

C. $50 \mu\text{mol L}^{-1} \text{min}^{-1}$

D. $25 \mu\text{mol L}^{-1} \text{min}^{-1}$

E. $5 \mu\text{mol L}^{-1} \text{min}^{-1}$

Equation de Michaelis et Menten : $V = (\text{Vmax} \times [S]) / (\text{Km} + [S])$.

Soit ici $V_i = (\text{Vmax} \times [S]) / 4[S] + [S] = \text{Vmax} / 5 = 250 / 5 = 50 \mu\text{mol.L}^{-1}.\text{min}^{-1}$

Réponse C

79/ Parmi les propositions ci-dessous, indiquez celle qui correspond à la valeur de K_m d'une enzyme E de cinétique Michaelienne sachant que la vitesse initiale de formation du produits est de 10% de la V_{max} lorsque la concentration en substrat est de 10 mmol L⁻¹.

- A. 9 mmol L⁻¹
- B. 10 mmol L⁻¹
- C. 20 mmol L⁻¹
- D. 80 mmol L⁻¹
- E. 90 mmol L⁻¹

Equation de Michaelis et Menten : $V = (V_{max} \times S) / (K_m + S)$.

Soit ici par énoncé: $V_i = 0,1V_{max}$ lorsque $[S] = 10$ mmol/L.

Soit :

$0,1 V_{max} = (V_{max} \times 10) / (K_m + 10)$; avec K_m en mmol/L car $[S]$ en mmol/L.

$$\Leftrightarrow 0,1 = 10 / (K_m + 10)$$

$$\Leftrightarrow K_m = (10 / 0,1) - 10 = 90 \text{ mmol/L}$$

Réponse E

80/ A propos de l'équation $V_0 = (V_{max} [S] / (K_m + [S]))$:

- A. V_0 est la vitesse initiale

Vrai.

- B. V_{max} est la valeur maximale de la vitesse initiale pour une concentration en enzyme donnée

Vrai.

- C. K_m correspond à la concentration en substrat qui permet d'obtenir $V_0 = V_{max} / 4$.

Faux. Quand $[S] = K_m$: $V_0 = V_{max} / 2$

Réponse ABE

- D. Il s'agit de l'équation de Lineweaver-Burk.

Faux. L'équation de Lineweaver-Burk exprime l'inverse de la vitesse initiale ($1/V$) en fonction de l'inverse de la concentration en substrat ($1/[S]$)

- E. V_{max} est égale au produit de la constante catalytique K_{cat} et de la concentration en enzyme E_0 ($V_{max} = K_{cat} [E_0]$)

Vrai.

81/ Dans un milieu réactionnel permettant de mesurer la vitesse initiale d'une réaction enzymatique catalysée par une enzyme Michaelienne E, les conditions sont les suivantes :

L'enzyme E est la concentration E_0 de 100 nmol.L^{-1}

La concentration du substrat [S] est de $5 \text{ } \mu\text{mol.L}^{-1}$

La constante K_m du couple enzyme E-substrat S est de $20 \text{ } \mu\text{mol.L}^{-1}$

La vitesse initiale mesurée est égale à $20 \text{ } \mu\text{mol.L}^{-1}.\text{min}^{-1}$.

A. La V_{max} est égale à $100 \text{ } \mu\text{mol.L}^{-1}.\text{min}^{-1}$

Vrai. D'après l'équation de Michaelis et Menten : $V_{max} = V_0 \times (K_m + [S]) / [S]$.

Soit $V_{max} = 20 \times (20+5)/5 = 20 \times 5 = 100 \text{ } \mu\text{mol.L}^{-1}.\text{min}^{-1}$.

B. V_{max} est égale à $50 \text{ } \mu\text{mol.L}^{-1}.\text{min}^{-1}$

Faux, cf item précédent.

C. K_{cat} est égale à 1 min^{-1}

Faux. $V_{max} = K_{cat} \times E_0$

$\Leftrightarrow K_{cat} = V_{max} / E_0 = 100000/100 = 1000 \text{ min}^{-1}$ (attention aux unités utilisées dans les opérations !)

D. K_{cat} est égale à 1000 min^{-1}

Vrai. Cf item précédent.

E. Aucune proposition n'est exacte.

Faux.

Réponse AD

82/ L'enzyme E catalyse la transformation du substrat S en produit P selon l'équilibre suivant :

Avec $k_1 = 1.10^9 \text{ mol}^{-1} \cdot \text{min}^{-1} \cdot \text{L}$

$k_{-1} = 1.10^4 \text{ min}^{-1}$

$K_{cat} = 1.10^2 \text{ min}^{-1}$

La vitesse initiale est mesurée avec 1 concentration en substrat saturante : $[ES] = [E_0]$

$V_0 = 20.10^{-6} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$

Ensuite la vitesse initiale est mesurée avec $[S] = 5 \text{ Km}$.

- A. Le Km du couple enzyme-substrat est de $1.10^{-5} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$
- B. Le Km du couple enzyme-substrat est de $1.10^{-3} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$
- C. $V_{max} = 20.10^{-6} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$
- D. La vitesse initiale mesurée avec $[S] = 5 \text{ Km}$ est $V_0 = 17.10^{-6} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$.
- E. La vitesse initiale mesurée avec $[S] = 5 \text{ Km}$ est $V_0 = 2.10^{-6} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$

Calcul du Km:

$$Km = (K_{cat} + K_{-1}) / K_1 = (1.10^2 + 1.10^4) / 1.10^9$$

$$\text{Soit } Km = 1.10^{-5} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$$

$V_{max} = V_0$ dans des conditions réactionnelles de saturation de l'enzyme par son substrat.

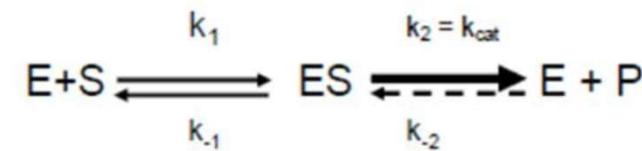
Donc $V_{max} = 20.10^{-6} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$.

Lorsque $S = 5 \text{ Km}$:

$$V_0 = (V_{max} \times 5 \text{ Km}) / (Km + 5 \text{ Km})$$

$$\text{Soit } V_0 = 20.10^{-6} \times (5/6) = 17.10^{-6} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$$

Réponse ACD



L'énoncé suivant correspond aux QCM N° 83 et 84

L'étude cinétique d'une enzyme Michaelienne E transformant le substrat S en produit P est représentée sur le graphique ci-dessous (courbe A). Les conditions expérimentales permettent d'être dans le domaine d'application de l'équation de Michaelis-Menten. L'enzyme E est constituée d'une apoenzyme et d'un coenzyme de type groupement prosthétique. La concentration totale en enzyme E ($[E]_0$) dans le milieu réactionnel est de 1 pM soit 10^{-12} mol.L⁻¹.

83/ A. La représentation graphique de l'étude cinétique est la représentation de Michaelis-Menten
Faux.

B. La représentation graphique de l'étude cinétique est la représentation de Lineweaver-Burk
Vrai.

C. La vitesse initiale maximale (Vmax) peut être calculée à partir de l'ordonnée à l'origine de la courbe A.
Vrai. La valeur d'ordonnée à l'intersection de la droite et de l'axe des ordonnées (ordonnée à l'origine) est égale à l'inverse de la Vmax.

D. L'équation de la courbe A est $1/V_0 = (V_{max} \cdot [S]) / (K_m + [S])$
Faux: Attention il s'agit d'exprimer l'inverse de la Vmax. A partir de l'équation de Michaelis et Menten on peut retrouver que : $1/V_0 = (K_m + [S]) / (V_{max} \cdot [S])$.

E. Le coenzyme et l'apoenzyme de l'enzyme E sont liés de manière covalente.
Vrai. Le groupement prosthétique est solidaire de la structure protéique de l'enzyme par liaisons covalentes.

Réponse BCE

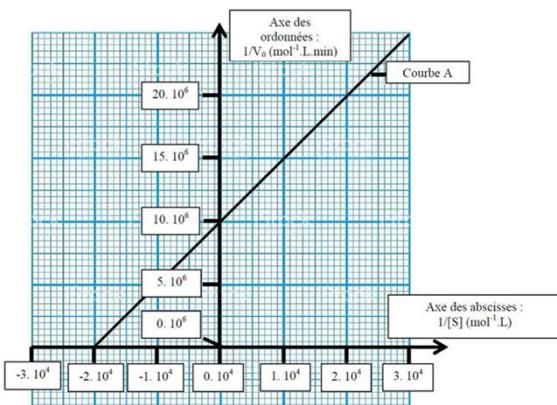
- 84/ A. $V_{max} = 0,5 \cdot 10^{-4}$ mol.L⁻¹.min⁻¹
B. $V_{max} = 10^{-7}$ mol.L⁻¹.min⁻¹
C. $K_m = 0,5 \cdot 10^{-4}$ mol.L⁻¹
D. $K_m = 0,1 \cdot 10^{-6}$ mol.L⁻¹
E. $K_{cat} = 100\ 000$ min⁻¹

Par détermination graphique :
 $1/V_{max} = 10 \cdot 10^6$ (ordonnée à l'origine)
soit $\Leftrightarrow V_{max} = 1 \cdot 10^{-7}$ mol.L⁻¹.min⁻¹.

Réponse BCE

Et $-1/K_m = -2 \cdot 10^4$ (valeur d'abscisse à l'intersection de la droite avec l'axe des abscisses).
soit $\Leftrightarrow K_m = 0,5 \cdot 10^{-4}$ mol.L⁻¹

Et enfin $K_{cat} = V_{max} / E_0 = 1 \cdot 10^{-7} / 10^{-12} = 10^5 = 100\ 000$ min⁻¹



85/ L'enzyme E catalyse la transformation du substrat S en produit P. Une mesure de vitesse initiale avec $[S] = 4 \text{ Km}$ permet d'obtenir un résultat à $40 \text{ } \mu\text{mol.L}^{-1}\text{min}^{-1}$. Sachant que $K_{cat} = 1000 \text{ min}^{-1}$, nous pouvons en déduire que :

- A. $V_{max} = 50 \text{ } \mu\text{mol.L}^{-1}.\text{min}^{-1}$
- B. $V_{max} = 100 \text{ } \mu\text{mol.L}^{-1}.\text{min}^{-1}$
- C. $[E]_0 = 50 \text{ mmol.L}^{-1}$
- D. $[E]_0 = 10 \text{ } \mu\text{mol.L}^{-1}$
- E. $[E]_0 = 50 \text{ nmol.L}^{-1}$

Réponse AE

On sait par énoncé que pour $[S] = 4 \text{ Km}$, V_0 est égale à $40 \text{ } \mu\text{mol.L}^{-1}.\text{min}^{-1}$.

D'après l'équation de Michaelis et Menten on peut donc poser la relation suivante:
 $40 = (V_{max} \times 4\text{Km}) / (\text{Km} + 4\text{Km})$; Soit $\Leftrightarrow 40 = V_{max} \times (4/5)$; Soit $\Leftrightarrow V_{max} = 40 \times (5/4) = 50 \text{ } \mu\text{mol.L}^{-1}.\text{min}^{-1}$

Et enfin :

$V_{max} = K_{cat} \times E_0$; Soit $\Leftrightarrow E_0 = 50/1000 = 5.10^{-2} \text{ } \mu\text{mol.L}^{-1} = 50 \text{ nmol.L}^{-1}$

86/ L'étude cinétique d'une enzyme E transformant le substrat S en produit P est représentée sur le graphique ci-dessous (courbe A). La même étude cinétique est effectuée en présence d'une concentration constante d'un métabolite B (courbe B) et d'un métabolite C (courbe C). Avec V_0 : vitesse initiale ; $[S]$: concentration en substrat S.

- A. L'enzyme E est Michaelienne.

Faux. L'allure sigmoïde de la courbe est propre aux enzymes allostériques et non aux enzymes michaeliennes.

- B. L'enzyme E est une enzyme allostérique.

Vrai.

- C. L'enzyme E a une structure quaternaire oligomérique

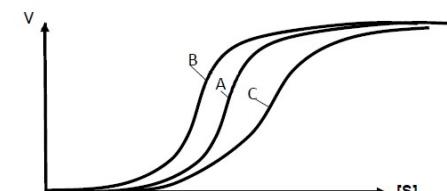
Vrai. C'est une caractéristique des enzymes allostériques.

- D. Le métabolite B est un inhibiteur allostérique

Faux. C'est un activateur allostérique : en présence de B la vitesse réactionnelle est plus élevée pour une même concentration en substrat S.

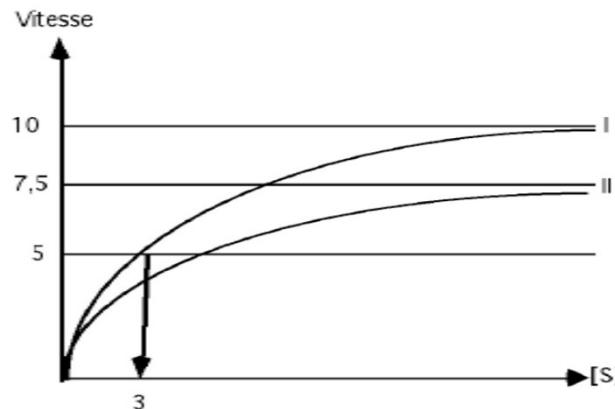
- E. Le métabolite C est une activateur allostérique

Faux. C'est une inhibiteur allostérique : en présence de C la vitesse réactionnelle est moindre pour une même concentration en substrat S.



Réponse BC

87/ Soit la cinétique d'une réaction enzymatique en absence (I) ou en présence (II) d'un inhibiteur. Ce schéma :



A. Est une représentation de Michaelis et Menten

Vrai

B. Est une représentation de Lineweaver-Burk

Faux

Réponse A,D

C. Montre une inhibition compétitive

Faux : V_{max} app diminuée, K_m inchangé = inhibiteur non compétitif

D. Montre que la V_{max} est diminuée en présence de l'inhibiteur

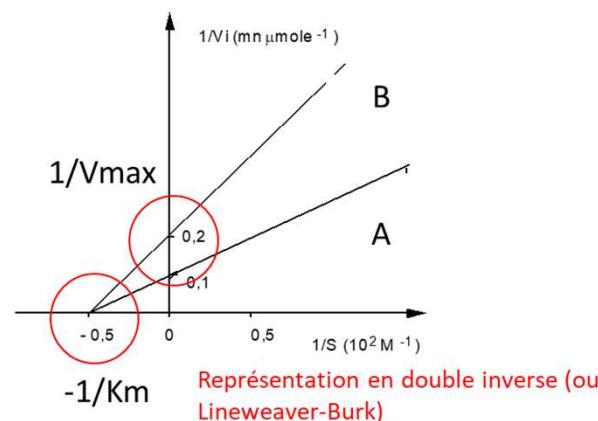
Vrai

E. Permet de conclure que l'inhibiteur modifie l'affinité de l'enzyme pour son substrat

Faux : K_m inchangé = pas de modification de l'affinité

L'énoncé suivant correspond aux QCM N° 88 et 89

88/ S et I sont respectivement un substrat et un inhibiteur d'une enzyme. On mesure la vitesse initiale (μ moles de substrat transformées par minute) pour différentes concentrations de S, en l'absence et en présence de I. Les résultats de cette expérience sont présentés ci-dessous ;



89/ En présence de I, la Vmax est de ;

- A. $0,2 \mu\text{moles} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$
- B. $2 \mu\text{moles} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$
- C. $10 \mu\text{moles} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$
- D. $5 \mu\text{moles} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$

Vrai : Présence de l'inhibiteur = courbe B. $1/V_{\text{max}} = 0,2$ donc $V_{\text{max}} = 1/0,2$ soit 5. Exprimée en $\mu\text{moles} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$

- E. $5 \text{nmoles} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$

A. I est un inhibiteur compétitif

Faux : K_m inchangé , V_{max} diminuée

B. I est un inhibiteur non compétitif

Vrai, K_m inchangé , V_{max} diminuée

C. La courbe B est obtenue en présence de l'inhibiteur I

Vrai : diminution de la V_{max} et K_m inchangé....Un inhibiteur enzymatique ne va pas induire une augmentation de la V_m .

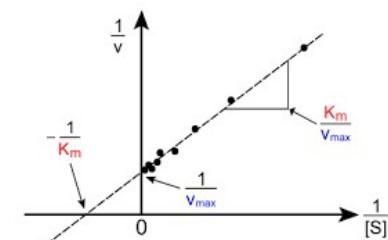
D. C'est une représentation de Eadie Hofstee

Faux : représentation de Lineweaver-Burk

E. La pente de la courbe est K_m/V_{max}

Vrai

Réponse B,C,E



Réponse D

L'énoncé suivant correspond aux QCM N° 90 et 91

La cinétique de la pyruvate kinase (PK), en présence ou en absence du composé Z, est représentée par les courbes $V_{max}=f([PEP])$

90/ A partir de cette représentation graphique on peut dire que :

A. la courbe B montre que la PK est une enzyme Michaelienne

Faux : La représentation graphique utilisée est la représentation de Michaelis et Menten ($V=f([S])$). allure sigmoïdienne dans une des deux conditions (ici courbe B) = il ne s'agit pas d'une enzyme michaelienne.

B. la courbe A est la courbe où la PK est en présence du composé Z

Vrai. Comme la courbe B a une allure sigmoïde, cela veut dire que la PK est une enzyme allostérique. L'allure de la courbe A ayant une allure hyperbolique, cela signifie que cette cinétique a été obtenue en présence du composé Z qui de ce fait est un activateur allostérique

C. la présence de Z modifie la V_{max} de la réaction

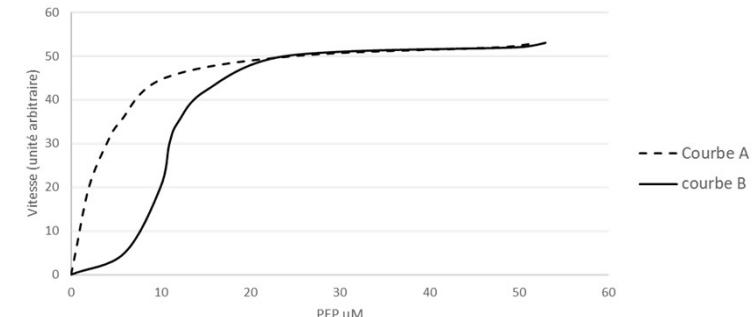
Faux: comme on le voit sur le graphique, la vitesse qui est atteinte pour de fortes valeurs de $[S]$ a la même valeur plateau dans les deux conditions (courbe A et B), qui correspond à une V_{max} de l'ordre 50 unités arbitraires. Donc la présence de Z ne modifie pas la V_{max} de la réaction

D. l'affinité de l'enzyme pour son substrat est augmentée par Z

Vrai : Enzyme allostérique soit situation sans le composé Z qui correspond à la courbe B. En présence de Z (courbe A), le K_m est diminué (Valeur de $[S]$ pour $V = \frac{1}{2} V_{max}$). Donc affinité enzyme-substrat augmentée.

E. la PK est régulée par allostérie

Vrai, la cinétique de la courbe B est réalisée sans le composé Z et a une allure sigmoïde. La PK est bien régulée par allostérie



91/ Sachant que Z est le F-1,6-BP. Quelle est son influence sur l'activité de la pyruvate kinase ?

Réponse BD

- A. le F1,6BP augmente la Vmax

Faux, comme on le voit sur le graphique, la vitesse qui est atteinte pour de fortes valeurs de [S] a la même valeur plateau dans les deux conditions (courbe A et B), qui correspond à une Vmax de l'ordre 50 unités arbitraires. la Vmax est inchangée en présence du F1,6BP

- B. le F1,6BP diminue le Km

Vrai, le Km correspond à la valeur de la [S] lorsque $V = V_{max}$. En présence de F1,6BP (courbe (A)), on voit bien que le Km diminue (comparer Km (A) et Km(B)).

- C. le F1,6BP se fixe au niveau du site catalytique de la pyruvate kinase

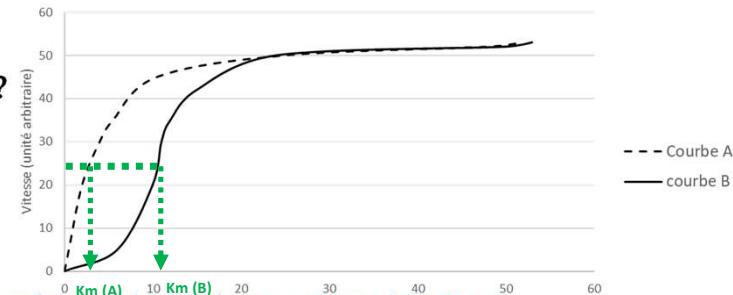
Faux, les régulateurs allostériques ne se fixent pas sur le site catalytique de l'enzyme. Sur l'enzyme, le site allostérique est situé au niveau d'acides aminés différents de ceux présents au niveau du site catalytique.

- D. le F1,6BP est un activateur allostérique de la pyruvate-kinase

Vrai. En présence de F1,6BP on diminue le Km, donc on augmente l'affinité de l'enzyme pour le substrat. F1,6BP est donc un activateur. Comme l'allure de la cinétique en représentation graphique de Michaelis et Menten est une sigmoïde, cela signifie que la pyruvate kinase est une enzyme allostérique. F1,6BP est bien un activateur allostérique.

- E. le F1,6BP diminue la vitesse de réaction enzymatique pour des concentrations de PEP faibles

Faux, le F1,6BP augmente la vitesse de la réaction enzymatique pour des concentrations de PEP faibles (courbe A). La courbe de la cinétique en présence de F1,6BP (courbe A) a une allure hyperbolique suite à l'effet activateur allostérique de F1,6BP



92/ L'insulysine est une enzyme dégradant l'insuline dont le site actif contient un résidu glutamate en position 111. les données cinétiques mesurées pour la forme sauvage et les formes mutées de cette enzyme sont données dans le tableau ci-dessous ;

A. La forme sauvage est une enzyme Michaelienne

Faux : sigmoïde = enzyme allostérique

B. Tous les mutants ont une efficacité catalytique diminuée

Vrai

C. La mutation E111L entraîne une diminution de l'affinité de l'enzyme pour l'insuline

Faux : diminution du Km donc augmentation de l'affinité

D. La mutation E111A réduit fortement l'affinité de l'enzyme pour son substrat

Vrai : augmentation du Km = diminution de l'affinité

E. La vitesse de la réaction catalysée par le mutant E111F est augmentée

Faux : Kcat fortement diminuée

Enzyme	Km (M)	Kcat (s ⁻¹)	Allure courbe v=f(S)
Sauvage	28,7.10 ⁻⁶	162580	Sigmoïde
Mutant E111F	27,4.10 ⁻⁶	11,4	Hyperbole
Mutant E111L	14.10 ⁻⁶	6,5	Hyperbole
Mutant E111A	204.10 ⁻⁶	17,5	Hyperbole

Réponse B,D

93/ Les données cinétiques de l'ADH pour son substrat l'éthylène glycol, en absence ou en présence d'éthanol, sont représentées ci-dessous;

A. l'éthanol est un inhibiteur non compétitif de l'ADH

Faux : Vmax inchangée, Km modifié (intersection des droites avec l'axe des ordonnées = Vm/Km) : inhibiteur compétitif

Réponse DE

B. il s'agit d'une représentation de Lineweaver-Burk

Faux : Représentation d'Eadie-Hofstee – Lineweaver-Burk: $1/V_m = f(1/[S])$

Representation
d'Eadie Hofstee :

C. la Vmax de la réaction est diminuée en présence d'éthanol

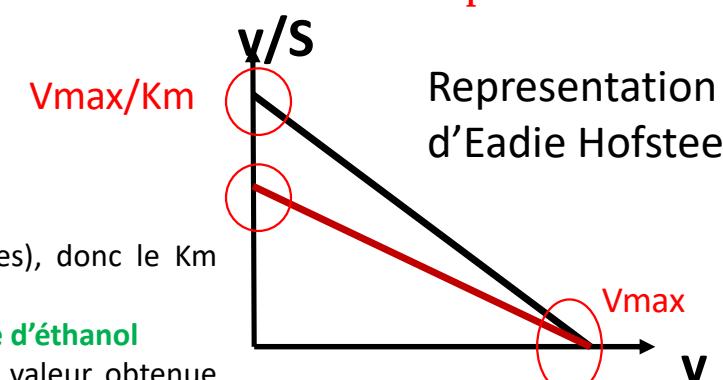
Faux : Vmax inchangée (intersection entre les droites et l'axe des abscisses)

D. le Km apparent est augmenté en présence d'éthanol

Vrai. En présence d'éthanol, V_m/K_m diminue (intersection droite rouge avec axe des ordonnées), donc le Km apparent en présence d'éthanol augmente

E. l'ordonnée à l'origine de la courbe rouge permet de déterminer l'affinité de l'ADH en présence d'éthanol

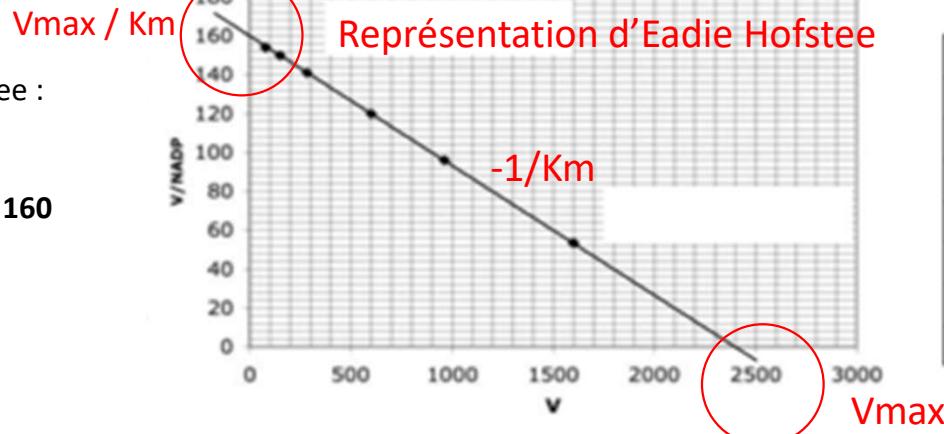
Vrai, l'ordonnée à l'origine correspond à l'intersection de la droite avec l'axe des ordonnées. La valeur obtenue correspond au V_m/K_m . On peut donc en déduire le Km qui correspond à l'affinité de l'enzyme pour le substrat



94/

- A. $V_{max} = 1800$ UA
 B. $V_{max} = 2400$ UA
 C. $K_m = 5 \mu M$
 D. $K_m = 15 \mu M$
 E. $K_m = 160 \mu M$
- Représentation d'Eadie Hofstee :
 $V/S = f(V)$
 $V_{max} = 2400$ UA
 $V_{max}/K_m = 160 ; 2400/K_m = 160$
 Donc $K_m = 2400/160 = 15 \mu M$

Réponse B, D



NADP ⁺ (μM)	V (UA)
0	0
0,5	77
1	150
2	282
5	600
10	960
30	1600

95/ La G6PD catalyse l'oxydation du glucose-6-phosphate en 6-phosphogluconate. Cette réaction est couplée à la réduction d'une molécule de NADP⁺ en NADPH. Pour mesurer l'activité de la G6PD, il convient ;

- A. De travailler à une température standardisée et contrôlée
 Vrai
- B. D'éviter d'introduire du NADH dans le milieu réactionnel
 Vrai
- C. D'éviter d'introduire du NADPH dans le milieu réactionnel
 Vrai
- D. De réaliser les mesures en condition de vitesse initiale et pendant un temps bref
 Vrai
- E. De mesurer la diminution d'absorbance à 340nm

Réponse A,B,C,D

Faux : On peut mesurer l'augmentation d'absorbance à 340nm pour attester de la transformation du NADP⁺ en NADPH

96/ Une réaction enzymatique dont la cinétique michaelienne est étudiée grâce à la représentation graphique en double inverse. La courbe 1 représente la variation de $1/V$ (s.L/mol) en fonction de $1/S$ ($L/\mu\text{mol}$) dans un milieu sans inhibiteurs. Donnez les réponses vraies.

A En l'absence d'inhibiteur, l'enzyme est caractérisée par un K_m de 0,001 mmol/L et une V_{max} de 2,5 mol/L/s

Vrai : calculs en noir ci-contre

B La courbe 2 traduit la présence d'un inhibiteur compétitif, la courbe 3 traduit la présence d'un inhibiteur non compétitif

Faux : c'est l'inverse

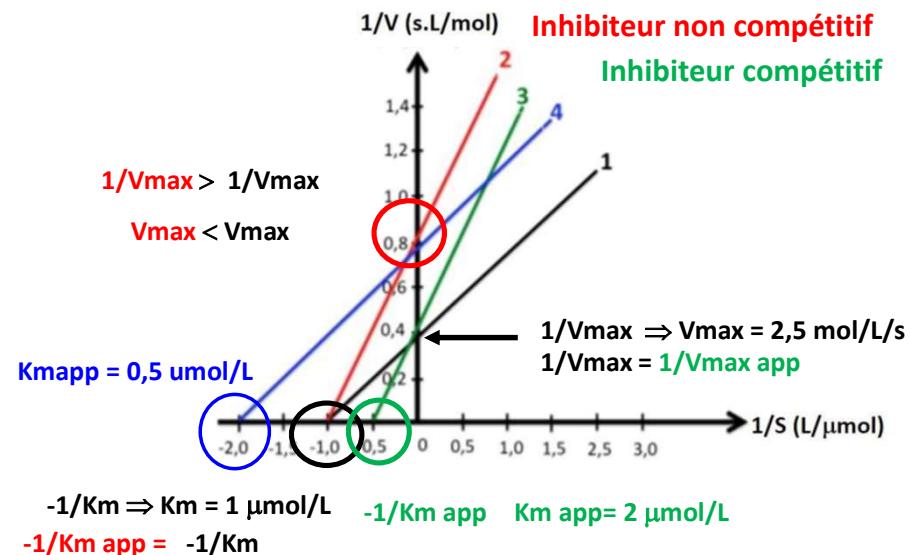
C La courbe 2 traduit la présence d'un inhibiteur non compétitif, la courbe 3 traduit la présence d'un inhibiteur compétitif

Vrai

D La courbe 4 correspond aux conditions dans lesquelles l'affinité de l'enzyme pour le substrat est la plus forte

Vrai : le K_m est le plus petit en condition 4, ce qui correspond bien à la meilleure affinité E pour S

E Aucune de ces réponses n'est correcte



INHIBITEUR COMPETITIF = courbe 3

- Interagit avec l'enzyme uniquement si site actif libre
- V_{max} inchangé
- K_m augmente



INHIBITEUR NON COMPETITIF = courbe 2

- Interagit avec l'enzyme que son site actif soit libre ou non
- V_{max} diminue
- K_m inchangé

97/ L'urée plasmatique est dosée au laboratoire par des automates selon une réaction impliquant une uréase et la glutamate déshydrogénase. Les réactions mises en œuvres sont les suivantes :

1- uréase catalyse : urée + H₂O \leftrightarrow 2xNH₄⁺ + CO₂

2- Glu-DH catalyse : NH₄⁺ + alpha-cétoglutarate + NADH,H⁺ \leftrightarrow Glu + NAD⁺

Au temps t₀ du dosage, 3μL de sérum est dilué dans 277μL d'un diluant et l'absorbance à 340nm est mesurée (DO1). Après une incubation de 60s, 90μL d'un réactif contenant tous les substrats et enzymes est additionné. Deux mesures d'absorbance sont réalisées 60s et 120s après l'ajout du réactif (respectivement DO2 et DO3).

A propos des réactions de ce dosage ;

A. La réaction catalysée par l'uréase est une réaction d'oxydo-réduction

Faux. L'uréase est une hydrolase du groupe des amidases qui scinde l'urée en ammoniac et dioxyde de carbone

B. Pour chaque molécule d'urée, 2 molécules d'alpha-cétoglutarate seront consommées

Vrai car pour une molécule d'urée, 2 molécules de NH₄⁺ sont générées, ce qui conduira à la consommation de 2 molécules de alpha-cétoglutarate

Réponse B,D

C. Il convient d'inclure dans les réactifs un système permettant la régénération du NAD⁺

Faux : Cela déplacerait l'équilibre des réactions en favorisant la réaction 2

D. La variation de DO entre DO2 et DO3 est proportionnelle à la concentration d'urée

Vrai

E. La valeur de DO3 est supérieure à celle de DO2

Faux : On mesure l'absorbance à 340nm, donc la présence de NADPH, il est transformé en NAD⁺ au cours de la réaction 2 donc l'absorbance va diminuer avec le temps

98/ La réaction glucose + ATP \Rightarrow glucose-6-phosphate + ADP est catalysée dans le foie et le pancréas par la glucokinase ($K_m = 10\text{mM}$) et dans les autres tissus par l'hexokinase ($K_m = 0,1\text{mM}$). La glycémie à jeun est comprise entre 3,5 et 6,1mM ;

A. La glucokinase fonctionne à V_{max}

Faux : La glycémie inférieure au K_m de la glucokinase donc $[S] < [E]$: substrat limitant donc cinétique ordre 1

B. L'hexokinase a une cinétique d'ordre 0

Vrai : La glycémie supérieure au K_m de l'hexokinase donc $[S] > [E]$: substrat en excès donc cinétique ordre 0

C. La glucokinase adapte sa vitesse à la glycémie

Vrai : vitesse en fonction de la concentration en substrat

D. L'hexokinase permet d'assurer un débit constant de G6P même à jeun

Réponse B,C,D,E

Vrai : à $v = V_{max}$, pas dépendant de la concentration en substrat

E. La glucokinase permet d'adapter le métabolisme énergétique à la glycémie

Vrai : métabolisme en fonction de la concentration de substrat

99/

A. La réaction catalysée par la créatine aminohydrolase permet d'accélérer l'hydrolyse de la créatinine

Vrai.

Réponse AE

B. La diminution d'absorbance à 560 nm est proportionnelle à la concentration de créatinine

Faux : le principe du dosage va donner des résultats d'augmentation d'absorbance (et non de diminution), et cette augmentation sera en effet proportionnelle à la concentration en substrat initial qui est ici dosé, la créatinine.

C. La cinétique de la réaction catalysée par la créatinine aminohydrolase est d'ordre 0

Faux : Ici on cherche à déterminer une concentration initiale en substrat. La vitesse réactionnelle ne sera pas donc pas égale à la vitesse maximale, puisqu'ici on ne travaille pas en condition saturante. La vitesse réactionnelle sera proportionnelle à la concentration en créatinine dans le milieu réactionnel = ordre 1.

D. Le mélange réactionnel contient un excès de sarcosine oxydase et de son substrat la sarcosine

Faux. La sarcosine n'est pas présente dans le milieu réactionnel ici en début de réaction. Elle est fournie par l'apport de créatinine que l'on cherche à doser.

E. plus la pente de la droite $A_{560\text{nm}}=f(t)$ est importante, plus la fonction rénale est altérée

Vrai. Plus la variation d'absorbance par unité de temps est élevée, plus la concentration initiale en substrat est importante. Or la fonction rénale est d'autant plus altérée que la concentration sanguine en créatinine est élevée.

Enoncé QCM 100 : La maladie d'Andersen, également appelée glycogénose de type IV, est une maladie héréditaire du métabolisme très rare liée à des mutations du gène GBE1 codant l'enzyme branchante du glycogène (GBE). Ce déficit entraîne la production excessive d'une forme anormale de glycogène, l'amylopectine, qui s'accumule dans les tissus, en particulier le foie et le muscle cardiaque. Les enfants atteints sont normaux à la naissance, mais ne grossissent pas, ont une hypotonie musculaire et deviennent léthargiques. Le foie et la rate augmentent de volume et une insuffisance hépatique se constitue. Le décès survient habituellement avant l'âge de trois ans, par saignement œsophagien ou insuffisance cardiaque. La maladie d'Andersen se transmet sur le mode autosomique récessif, comme la plupart des déficits enzymatiques de la voie du métabolisme du glycogène.

Le diagnostic repose sur la mise en évidence des anomalies biochimiques à biopsie hépatique, contenant du glycogène de structure anormale, et sur la mise en évidence du déficit enzymatique dans le foie, le muscle, les érythrocytes ou les fibroblastes et dans le trophoblaste ou les cellules amniotiques en culture.

Plus de 130 mutants de GBE1 sont actuellement décrits dans la base de données ClinVar comme étant associés à cette maladie, parmi lesquels les mutants suivants, dont l'activité enzymatique a été mesurée pour tester leur fonctionnalité.

Enzyme GBE	Variant	Km ($\mu\text{mol.L}^{-1}$)	Kcat (s^{-1})
Sauvage		30,3	158340
Mutant (A)	c.2074G>A (p.Ala692Thr)	29,9	156897
Mutant (B)	c.1883A>G (p.His628Arg)	384,8	148567
Mutant (C)	c.1774G>T (p.Glu592Ter)	1287	53
Mutant (D)	c.993-1G>T (p.?)	31,1	1645

Enzyme GBE	Variant	Km ($\mu\text{mol.L}^{-1}$)	Kcat (s^{-1})
Sauvage		30,3	158340
Mutant (A)	c.2074G>A (p.Ala692Thr)	29,9	156897
Mutant (B)	c.1883A>G (p.His628Arg)	384,8	148567
Mutant (C)	c.1774G>T (p.Glu592Ter)	1287	53
Mutant (D)	c.993-1G>T (p.?)	31,1	1645

100/ La mesure de l'activité enzymatique des mutants de GBE permet de conclure que ;

A. Le mutant (A) est probablement bénin

Vrai : Km et Kcat identique au sauvage

B. Le mutant (B) présente une affinité augmentée pour le glycogène

Faux : Km augmenté = Affinité diminuée

Réponse A,C,D

C. Le mutant (C) est probablement pathogénique

Vrai : Km élevé = affinité plus faible de l'enzyme pour le substrat, Kcat fortement diminué = cinétique enzymatique fortement ralenti

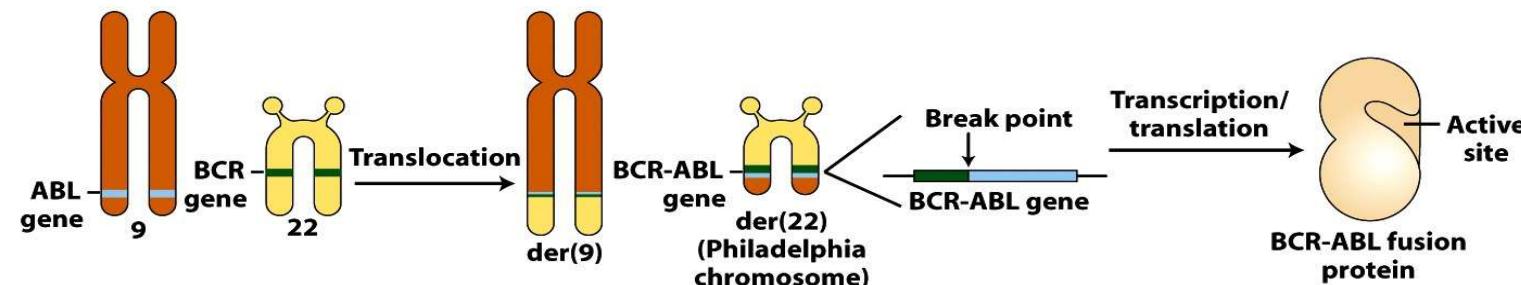
D. Le mutant (D) conserve une affinité normale pour le glycogène

Vrai : Km identique

E. Le mutant (D) conserve une activité catalytique normale

Faux : Kcat diminuée

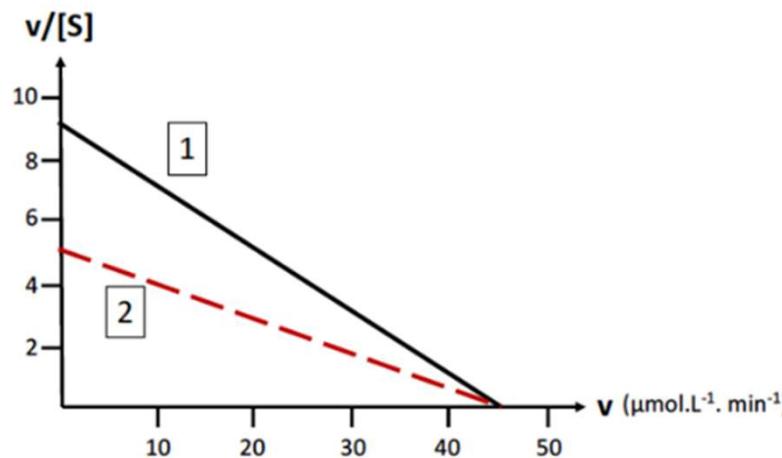
Enoncé QCM 101, 102 : Dans la leucémie myéloïde chronique, la translocation t(9;22) conduit à la fusion du gène de la tyrosine kinase ABL et du promoteur du récepteur des lymphocytes B, le BCR.

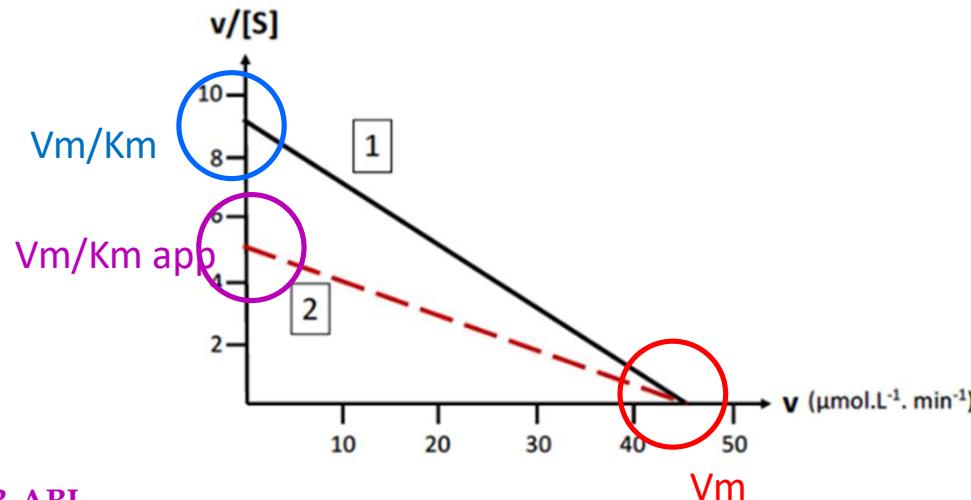


La protéine BCR-ABL résultant de cette fusion présente une activité kinase très augmentée, responsable du développement de la leucémie. L'imatinib permet d'inhiber spécifiquement la fonction catalytique de la kinase anormale.

La réaction catalysée est de type : Protéine + ATP \rightarrow Protéine-phosphate + ADP

La cinétique de cette réaction est mesurée en absence ou en présence de l'imatinib. On obtient les points expérimentaux ci-dessous. Le K_m apparent est obtenu pour $[I]=4 \mu\text{mol.L}^{-1}$.





101/ A partir de ces résultats on peut affirmer que ;

A. L'imatinib est un inhibiteur allostérique de BCR-ABL

Faux : Si allostérique, on n'obtiendrait pas une droite

B. L'imatinib est un inhibiteur non compétitif de BCR-ABL

Faux : Vmax inchangée, Km augmenté (Vm/Km app diminué)= inhibiteur compétitif

C. L'imatinib se fixe sur le site actif de BCR-ABL

Vrai : l'imatinib n'est pas un inhibiteur non compétitif, il s'agit donc d'un inhibiteur compétitif. La caractéristique des inhibiteurs compétitifs est de se fixer sur le site actif de l'enzyme, au même endroit que le substrat

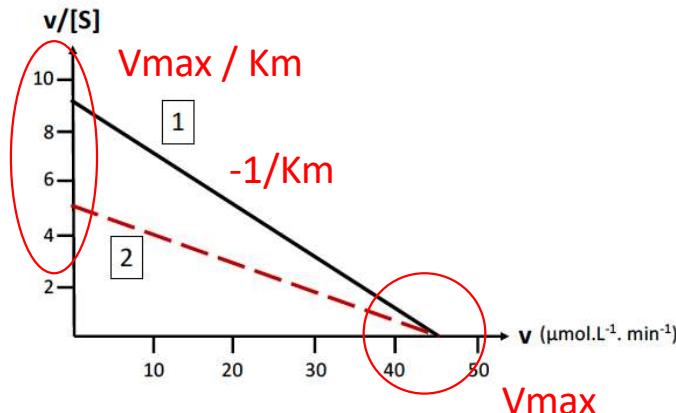
D. L'imatinib diminue la vitesse de catalyse de BCR-ABL

Faux

E. L'imatinib diminue l'affinité de BCR-ABL pour l'ATP

Vrai : Km augmenté (Vm/Km app diminué)

Réponse C,E



Le K_m apparent est obtenu pour $[I]=4 \mu\text{mol} \cdot \text{L}^{-1}$

102/ A partir de cette représentation, on peut calculer que ;

A. La V_{max} de BCR-ABL en absence d'imatinib est de $30 \mu\text{mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$.

Faux : $V_{\text{max}} = 45 \mu\text{mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$

B. La V_{max} de BCR-ABL en présence d'imatinib est de $45 \mu\text{mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$.

Vrai

C. Le K_m de BCR-ABL en absence d'imatinib est de $9 \mu\text{mol} \cdot \text{L}^{-1}$

Faux : $V_{\text{max}} = 45$; d'après la droite (1), $V_{\text{max}}/K_m = 9$; donc $45/K_m = 9$; $K_m = 5$

D. Le K_m apparent de BCR-ABL en présence d'imatinib est de $5 \mu\text{mol} \cdot \text{L}^{-1}$

Faux : $V_{\text{max}} = 45$; d'après la droite (2) $V_{\text{max}}/K_m \text{ app} = 5$; donc $45/K_m \text{ app} = 5$; $K_m \text{ apparent} = 9$

E. Le K_i de l'imatinib est de $5 \mu\text{mol} \cdot \text{L}^{-1}$

Vrai : pour un inhibiteur compétitif $K_i = (K_m \cdot [I]) / (K_m \text{ apparent} - K_m)$ soit $K_i \text{ imatinib} = (5 \cdot 4) / (9 - 5) = 20/4 = 5 \mu\text{mol/L}$ ou formule directement prise du cours où pour un inhibiteur compétitif : $K_m \text{ apparent} = K_m \cdot (1 + [I] / K_i)$. On remplace avec les paramètres ; $9 = 5 \cdot (1 + 4 / K_i)$; $9 = 5 + 20 / K_i$ donc $9 - 5 = 20 / K_i$; $K_i = 20 / 4 = 5 \mu\text{mol/L}$

Réponse B,E

QCMs 103 à 106. L'angiotensine II est un octapeptide issu du clivage de l'angiotensine I par l'enzyme de conversion (ECA). L'angiotensine II a un rôle fondamental dans le maintien de la pression artérielle en contrôlant la volémie plasmatique. Elle agit notamment en se liant sur les récepteurs AT1R dont l'activation provoque une vasoconstriction et une élévation de la pression artérielle. L'angiotensine II est la cible de plusieurs antihypertenseurs dont les inhibiteurs de l'ECA (le captoril par exemple) et les inhibiteurs d'AT1R (les sartans).

A l'issue de ce clivage on obtient les 2 peptides suivants :

- L'angiotensine II active : Asp-Arg-Val-Tyr-Ile-His-Pro-Phe
- Un dipeptide (correspondant à l'extrémité C-terminale de l'angiotensine I): His-Leu

Réponse D

103/

> Séquence de l'angiotensine I avant digestion enzymatique par l'ECA : D-R-V-Y-I-H-P-F-H-L

A. Le clivage de l'angiotensine I par la chymotrypsine libère l'angiotensine II.

Faux : Le clivage de l'angiotensine I par la chymotrypsine libère trois peptides : DRVY, IHPF, et HL (coupe après les résidus aromatiques en l'absence de résidu suivant proline: D-R-V-Y-I-H-P-F-H-L).

B. Le clivage de l'angiotensine II par la trypsine libère deux tétrapeptides.

Faux : Le clivage de l'angiotensine II par la trypsine libère un dipeptide et un hexapeptide : DR et VYIHPF (coupe après lysine ou arginine en l'absence de résidu suivant proline: D-R-V-Y-I-H-P-F-H-L).

C. Le clivage de l'angiotensine II par le bromure de cyanogène libère un dipeptide.

Faux : Le bromure de cyanogène n'exerce aucun clivage sur l'angiotensine II (absence de résidu méthionine sur la séquence).

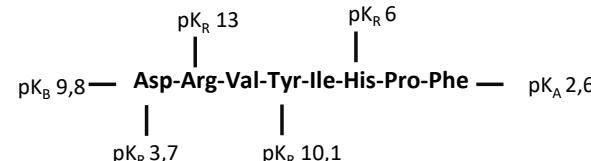
D. Le clivage de l'angiotensine I par une amino-exopeptidase libère un acide aminé acide.

Vrai : L'aminopeptidase coupe la première liaison peptidique après le premier résidu à l'extrémité N-terminale. Son action sur l'angiotensine I libère un acide aspartique et un peptide RVYIHPFHL. Comme il était indiqué dans la proposition: « libère un acide aminé » cela signifie libère « entre autre »

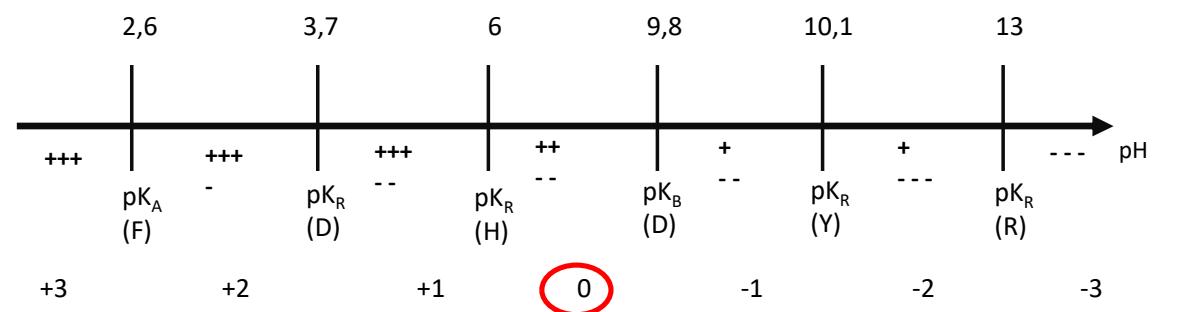
E. Le clivage de l'angiotensine I par une carboxy-exopeptidase libère un acide aminé aromatique.

Faux : la carboxy-exopeptidase clive la dernière liaison peptidique entre l'avant dernier et le dernier résidu à l'extrémité C-Terminale. Son action sur l'angiotensine I libère une leucine (a.a. neutre) et un peptide DRVYIHPFH.

104/

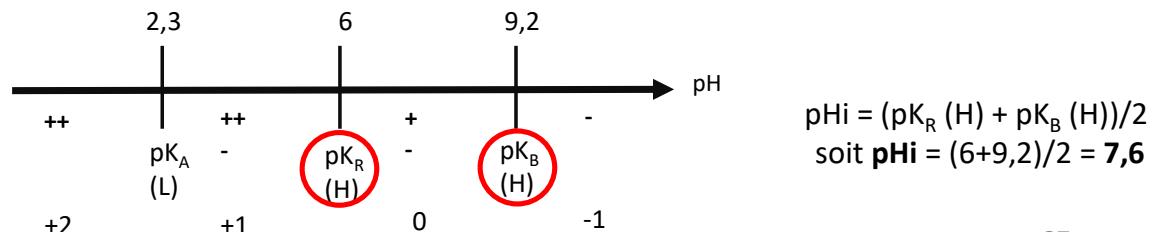
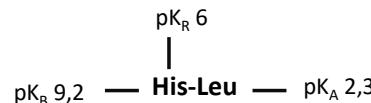
A. L'angiotensine II est chargée positivement à pH = 6Vrai : pH < pH_i**B. L'angiotensine II a une charge globale neutre à pH = 7,9**Vrai : pH = pH_i**C. L'angiotensine II migre vers la cathode à pH = 9,8**Faux : pH > pH_i : l'angiotensine II est chargée (-) et donc se comporte comme un anion = migre vers l'anode qui est la borne positive**D. L'angiotensine II est retenue sur un échangeur de cations à pH = 3,9**Vrai : pH < pH_i : l'angiotensine II est chargée (+), elle est sous forme cationique et sera retenue sur colonne échangeuse de cations**E. L'angiotensine II a un pH_i inférieur à celui du dipeptide libéré par l'ECA**Faux, pH_i Angiotensine II = 7,9 > pH_i dipeptide = 7,6**Réponse A,B, D**

Fonctions ionisables:
 → Fonction amino-terminale
 → Fonction carboxy-terminale
 → Fonctions ionisables de chaînes latérales



$$\text{pH}_i = (pK_R(H) + pK_B(D))/2$$

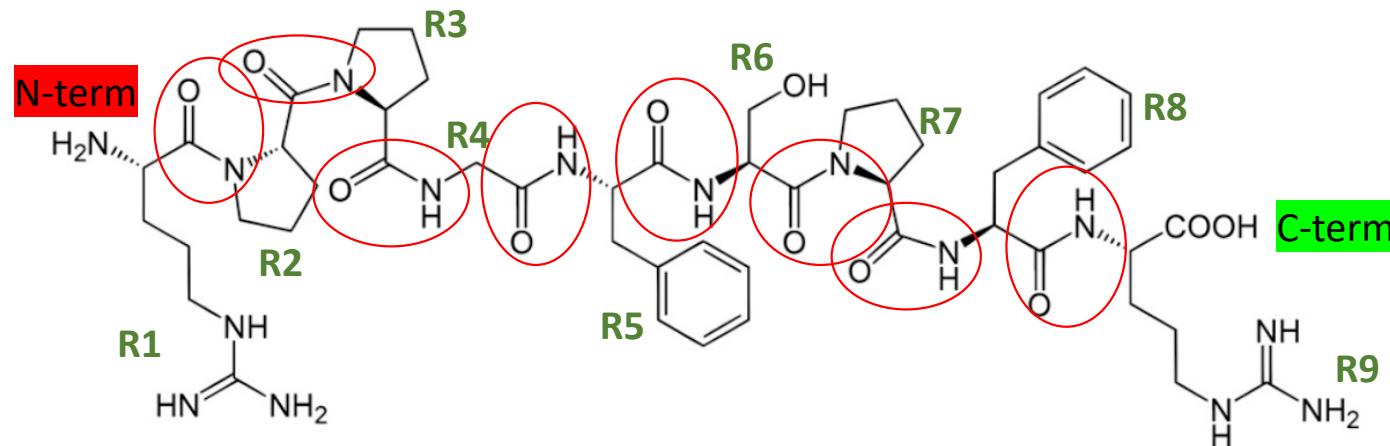
$$\text{soit } \text{pH}_i = (6+9,8)/2 = 7,9$$



$$\text{pH}_i = (pK_R(H) + pK_B(H))/2$$

$$\text{soit } \text{pH}_i = (6+9,2)/2 = 7,6$$

107/ Les IEC contrôlent également la tension artérielle en inhibant la dégradation de la bradykinine ci-dessous :



- > Repérage des **liaisons peptidiques** : Détermination du sens **N-term** vers **C-term** et du nombre d'a.a. en présence.
- > Repérage des **chaînes latérales** : Détermination de la nature des résidus acides aminés et de la séquence primaire

Ici : 8 liaisons peptidiques soit 9 résidus acides aminés, que sont :

R1, R9 = fonction guanidyle = Arginine = R

R2, R3, R7 = noyau pyrrolidine = Proline = P

R4 = H (pas de chaîne latérale) = Glycine = G

R5, R8 = phénol = Phénylalanine = F

R6 = fonction alcool primaire = Sérine = S

Soit un nonapeptide de séquence **RPPGFSPFR**

107/ Les IEC contrôlent également la tension artérielle en inhibant la dégradation de la bradykinine ci-dessous :

A. La bradykinine est un puissant vasoconstricteur

Faux : La bradykinine est vasodilatatrice.

B. La bradykinine possède une activité anti-inflammatoire

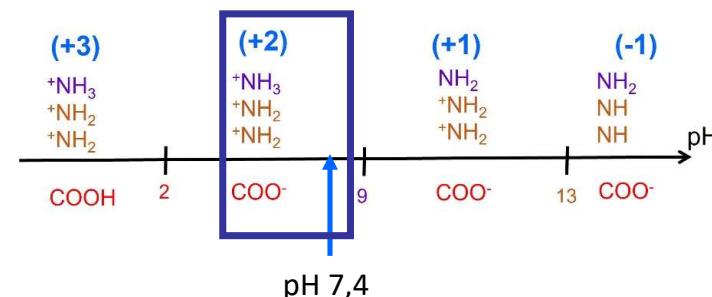
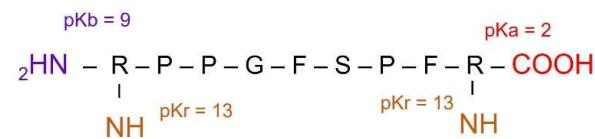
Faux : En favorisant la vasodilatation et la perméabilité vasculaire, elle est au contraire un effecteur de la réaction inflammatoire.

C. La bradykinine absorbe dans les UV

Vrai: La présence de résidus acides aminés aromatiques confère la propriété spectrale d'absorbance dans le domaine ultra-violet.

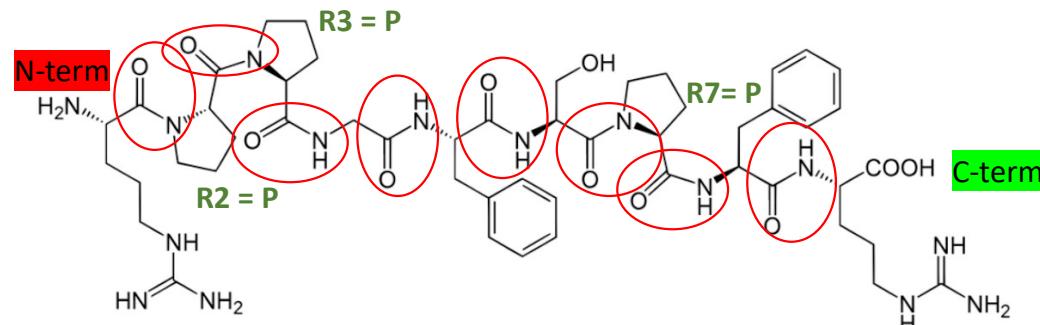
D. La bradykinine est chargée négativement à pH physiologique

Faux : Confère correction du QCM 45 (dia 41) – pH physiologique = 7,4 – A ce pH la bradykinine est chargée positivement



E. La bradykinine est riche en prolines

Vrai



Réponse CE

: Liaisons peptidiques

I-ACIDES
AMINES

II-PEPTIDES

III- PROTEINES

IV- ENZYMOLOGIE,
METABOLISME

V-LIPIDES

108 à 112 : Sujet Examen Terminal 2021 (albinisme oculo-cutané)

113 à 115 : Sujet Examen Terminal 2022 (achondroplasie)

Vous reporter à la correction proposée par le tutorat

122/ Indiquez les propositions exactes ;

A. Ce schéma correspond à la glycolyse

Vrai

B. La réaction 5 permet de produire une molécule de NADPH, H⁺

Faux

C. La réaction 1 et 3 consomme une molécule d'ATP

Vrai

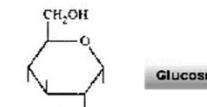
D. La réaction 6 et 9 consomme une molécule d'ATP

Faux

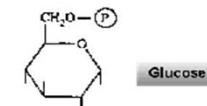
E. La fructose-1,6-biphosphate aldolase est responsable de la scission d'un sucre en C6 en deux molécules en C3 et correspond à la réaction 4

Vrai

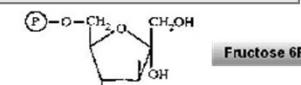
Réponse A,C,E



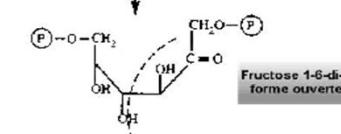
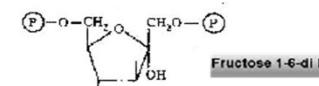
Réaction 1



Réaction 2

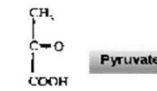


Réaction 3



Réaction 4

5



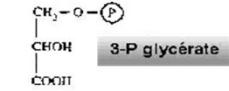
Réaction 9



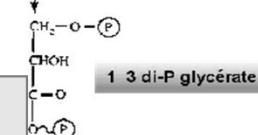
Réaction 8



Réaction 7



Réaction 6



91

123/ Indiquez les propositions exactes ;

A. La néoglucogenèse est la voie inverse de la glycolyse, stimulé par le glucagon

Faux , elle n'est pas inverse à la voie de la glycolyse. Par contre le glucagon stimule bien la néoglucogenèse (hormone hyperglycémiant)

B. La néoglucogenèse se déroule exclusivement dans le cytoplasme

Faux : la première étape se déroule dans la mitochondrie et la dernière étape de cette voie métabolique se déroule dans le réticulum endoplasmique

C. L'alanine est l'un des principaux acides aminés glucoformateurs

Vrai

D. Le glycérol est un substrat de la néoglucogenèse

Réponse C,D

Vrai

E. La pyruvate carboxylase transforme le pyruvate en malate

Faux : cet enzyme catalyse la carboxylation du pyruvate en oxaloacétate

124/ Parmi les propositions suivantes, indiquer lesquelles sont exactes concernant la glycolyse :

A. Son bilan énergétique en ATP est de 4

Faux : Le bilan énergétique en ATP est de 2. Production de 4 ATP mais consommation de 2 ATP (investissement énergétique)

B. Elle a lieu dans toutes les cellules

Vrai

Réponse B

C. L'ADP est un effecteur allostérique négatif de PFK-1

Faux : l'ADP n'est jamais un effecteur

D. Toutes les réactions productrices d'ATP dans la glycolyse sont irréversibles

Faux : les étapes irréversibles de la glycolyse sont la 1 (consommation ATP), 3 (consommation ATP) et 10 (la seule irréversible et productrice d'ATP)

E. L'ATP est à la fois un substrat et un effecteur de la phosphofructokinase 1

Faux, l'ATP fournit l'énergie nécessaire pour que cette réaction enzymatique de la glycolyse (étape 3) mais n'est pas un substrat de la phosphofructokinase 1. Par contre, l'ATP est bien un effecteur de cette enzyme, c'est un inhibiteur allostérique de PFK1

125/ Parmi les propositions suivantes, indiquer lesquelles sont exactes concernant la néoglucogenèse :

A. Quand la concentration du glucagon diminue, la glycolyse est ralenti

Faux, le Glucagon ralenti la voie de la glycolyse. Donc quand sa concentration diminue, la glycolyse n'est plus inhibée

B. Le glucose entre et sort librement de la cellule.

Faux, dans les tissus insulino-dépendants, le glucose ne rentrera dans les cellules uniquement lorsque l'insuline sera sécrétée

C. Le glucose 6-phosphate entre et sort librement de la cellule

Faux, le glucose-6-P ne sort jamais de la cellule. Il n'y a pas de transporteur de cette molécule

D. L'acétyl-CoA est un coenzyme du complexe de la pyruvate déshydrogénase

Faux, l'acétyl-CoA est le produit de cet enzyme qui catabolise le pyruvate en acetyl-CoA

E. Il y a deux réactions d'oxydo-réduction dans la glycolyse

Réponse E

Vrai

126/ Le lactate ...

A. est formé par la lactate déshydrogénase (LDH) en présence de NADH,H⁺

Vrai

B. est formé lors de la glycolyse anaérobie

Vrai

C. est formé lors de l'exercice intense car la vitesse de formation du NADH,H⁺ par la glycolyse musculaire est plus faible que celle de son oxydation par le métabolisme aérobie

Faux : La production par la glycolyse est plus importante que ce que la chaîne respiratoire peut re-oxyder donc c'est oxydé par la LDH en NAD⁺

D. intervient dans la néoglucogenèse où il est transformé en pyruvate dans le cytosol au niveau hépatique

Vrai

E. est transformé en pyruvate par l'isoenzyme hépatique de la LDH

Réponse A,B,D,E

Vrai

127/ Le glucagon régule la pyruvate-kinase hépatique :

A. lors du jeûne en augmentant l'AMPc

Vrai

B. en stimulant sa biosynthèse

Faux : il réprime sa synthèse

Réponse A,E

C. par une régulation allostérique

Faux

D. en augmentant son activité grâce à une phosphorylation

Faux : il réprime son activité en la phosphorylant

E. par une phosphorylation par une protéine-kinase

Vrai

Énoncé commun aux QCM 128 et 129. Soit la réaction métabolique suivante :

128/ A propos de cette réaction, quelle(s) est(sont) la(les) propositions exacte(s) :

A. C'est une étape de la glycogénolyse

Faux, il s'agit de l'étape 10 de la glycolyse au cours de laquelle le phospho-énol-pyruvate est métabolisé en pyruvate par la pyruvate kinase

B. L'enzyme sera activée par déphosphorylation

Vrai, la pyruvate kinase est inactive lorsqu'elle est phosphorylée

C. L'ATP est un activateur allostérique de cette étape

Faux, l'ATP est un inhibiteur allostérique

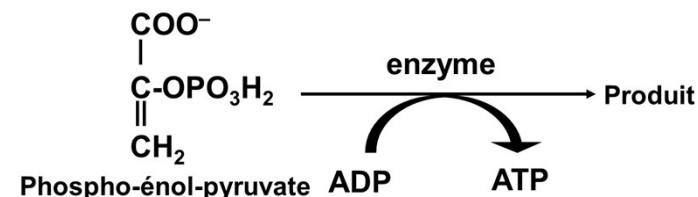
D. Le citrate est un activateur allostérique de cette étape

Faux, le citrate n'est pas un régulateur allostérique de la pyruvate kinase.

E. La transcription de l'enzyme réalisant cette étape est augmentée par l'insuline

Vrai, l'enzyme qui réalise cette étape est le pyruvate kinase qui est transcriptionnellement activée par l'insuline

Réponse B,E



129/ A propos du produit de cette réaction, quelle(s) est(sont) la(les) propositions exacte(s) :

A. Il peut être obtenu par oxydation du lactate

Faux

Le produit de cette réaction est le pyruvate

B. Il peut être obtenu par transamination de l'alanine

Vrai

C. Il peut, par une réaction anaplérotique impliquant une carboxylase, donner de l'oxaloacétate

Vrai

Réponse B,C,D

D. Il peut après déshydrogénélation donner l'acétyl-CoA

Vrai

E. Il peut par l'intervention d'une kinase redonner du phospho-énol-pyruvate

Faux

130/ A propos du métabolisme énergétique, quelle(s) est(sont) la(les) propositions exacte(s) :

- A. Le glucose peut être métabolisé en lactate dans le muscle lors d'un exercice intense prolongé
Vrai
- B. Lors d'un jeûne prolongé, l'acétyl-CoA peut réorienter le métabolisme vers la voie de la cétogenèse
Vrai
- C. L'insuline a une action lipolytique en activant la β -oxydation
Faux
- D. Quand le niveau énergétique est élevé, l'acétyl-CoA peut permettre la biosynthèse d'acides gras
Vrai
- E. Le muscle est capable de réaliser de la néoglucogenèse
Faux

Réponse A,B,D

131/ A propos du transport du glucose, cochez la ou les bonnes réponses parmi les propositions A à E suivantes :

- A) Vrai: SGLT-1 est le principal transporteur intestinal du glucose.
- B) Vrai: L'insuline augmente l'entrée du glucose dans la cellule musculaire via une régulation positive de l'expression membranaire de GLUT4.
- C) Faux : Le globule rouge est une cellule glucodépendante, et l'entrée du glucose dans celle-ci est indépendante du signal insulinique.
- D) Vrai.
- E) Vrai.

Réponse ABDE

132/ A propos de la régulation de la glycolyse, cochez la ou les bonnes réponses parmi les propositions A à E suivantes :

- A) Vrai: La glucokinase est exprimée essentiellement dans la cellule hépatique, et son expression est régulée positivement par l'insuline. En revanche l'hexokinase est exprimée dans toutes les cellules qui réalisent la glycolyse, et celle-ci exerce une phosphorylation régulée de façon allostérique selon le niveau énergétique de la cellule.
- B) Faux: Même justification !
- C) Faux: La régulation allostérique de ces enzymes fait intervenir des liaisons faibles, et non covalentes.
- D) Vrai: En effet, lorsque le niveau énergétique cellulaire est élevée, l'ATP est présent à fortes concentrations et ce dernier est un inhibiteur allostérique de la PFK1.
- E) Vrai: La PFK1 est une enzyme clé de la glycolyse, hautement régulée de façon allostérique par un certain nombre de composés témoignant du niveau énergétique élevé de la cellule : l'ATP, le citrate (produit du cycle de Krebs), ou le cofacteur réduit NADH sont des inhibiteurs allostériques de PFK1.

Réponse ADE

133/ Le glucagon régule la pyruvate-kinase hépatique :

- A) **Vrai:** Le glucagon (hormone sécrétée en période inter-prandiale/réponse au jeûne) se fixe à son récepteur couplé aux protéines G (RCPG) et a pour effecteur secondaire l'AMP cyclique et la protéine kinase A. Cette dernière inactive la Pyruvate-kinase (PK) par phosphorylation.
- B) **Faux :** Comme vu précédemment la mode de régulation de la PK par le glucagon passe par une inactivation de l'enzyme par phosphorylation, et non une régulation génique.
- C) **Faux :** Même justification !
- D) **Faux :** Comme vu précédemment, le glucagon réalise une régulation négative de l'activité de la PK, étant donné que la glycolyse doit être inhibée en période interprandiale (en faveur de la néoglucogenèse).
- E) **Vrai, il s'agit de la protéine kinase A.**

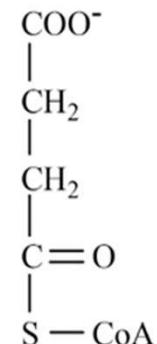
Réponse AE**134/ En cas de jeûne:**

- A) **Vrai:** En réponse au jeûne, la lipolyse et la beta-oxydation des acides gras sont des voies métaboliques stimulées, dans le but de produire de l'ATP.
- B) **Faux:** En réponse au jeûne, les acides aminés sont orientés vers la production de pyruvate et la néoglucogenèse : leur groupement amine primaire est éliminé sous forme d'urée, et leur squelette carboné est recyclé pour mener au glucose.
- C) **Vrai:** En réponse au jeûne, l'activité phosphofructokinase-2 est moindre, et l'activité fructose-bis-phosphatase est forte (l'enzyme PFK2/FBP2 est sous forme phosphorylée, sous l'action du glucagon et de son effecteur secondaire la protéine kinase A). Ainsi, la synthèse de F-2,6-bP diminue, ce qui est en faveur d'une stimulation de la néoglucogenèse et une inhibition de la glycolyse.
- D) **Faux:** Même justification !
- E) **Vrai:** C'est la résultante du signal du glucagon : la pyruvate kinase et la PFK-1 (enzymes de la glycolyse) sont peu actives, en revanche la F-1,6-bPase (enzyme de la néoglucogenèse) est fortement active.

Réponse ACE

135/ A propos de la molécule suivante :

- A) Vrai: Il s'agit du succinyl-coenzyme A.
- B) Vrai : Elle formée dans le cycle de Krebs à partir de l'alpha-cétoglutarate par l'action de l'enzyme alpha-cétoglutarate déshydrogénase qui réalise une décarboxylation oxydative en présence de cofacteur NAD+ oxydé et de coenzyme A.
- C) Faux : Il y a d'abord synthèse de succinate et libération de coenzyme A par la succinyl-CoA synthétase, également appelée succinate thiokinase, puis ensuite formation du fumarate à partir du succinate.
- D) Vrai : Même justification !
- E) Faux: Le cycle de Krebs comprend trois étapes aux bilans enthalpiques négatifs (=exergoniques) et donc irréversibles : il s'agit des étapes de formation du citrate, de l'alpha-cétoglutarate, et du succinyl-CoA. L'étape de formation du succinate n'en fait pas partie.



Réponse ABD

136/ A propos de la chaîne de transport des électrons :

- A) Faux: Quatre complexes seulement.
- B) Faux: Les étapes successives de la chaîne respiratoire mitochondriale concourent au maintien d'un gradient de protons entre l'espace intermembranaire et la membrane mitochondriale. L'ATP synthétase, enzyme finale, comprend une sous-unité qui est un canal membranaire qui permet la diffusion passive des protons en son sein, et cette étape est fournieuse d'énergie pour la production de molécules d'ATP.
- C) Vrai: Les électrons fournis par le NADH_{H+} mènent à 3 ATP produits, tandis que les électrons fournis par le FADH₂ mènent à 2 ATP produits seulement.
- D) Faux: Même justification !
- E) Vrai: Cette étape de formation d'eau est réalisée par le complexe IV, la cytochrome C oxydase.

Réponse CE

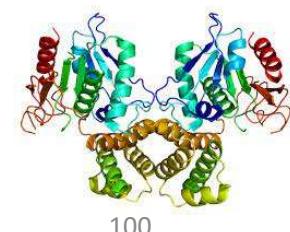
137/ A propos de la gluconéogenèse :

- A) **Vrai:** En effet, l'insuline et le glucagon ont des effets opposés sur l'activation ou l'inhibition de la voie de la gluconéogenèse, et la résultante en période de jeûne et en période postprandiale sont contraires.
- B) **Faux:** L'apport alimentaire de glucose représente une quantité importante d'énergie disponible, et alors le rapport insuline/glucagon est élevé. Dans cette situation, la glycolyse est fortement active, mais la gluconéogenèse est inhibée. Réponse ACD
- C) **Vrai:** Comme vu à la correction du QCM 122, la situation où le rapport insuline/glucagon est en faveur du glucagon conduit à la phosphorylation par la voie AMPc/PKA de la Pyruvate kinase, qui ainsi est inactivée. Cela permet de réorienter le pyruvate vers la formation d'oxaloacétate et enfin vers la gluconéogenèse.
- D) **Vrai :** L'alanine est le plus important acide aminé glucoformateur.
- E) **Faux:** En termes d'homéostasie énergétique, l'acétyl-CoA peut soit intégrer le cycle de Krebs pour produire de l'énergie, soit être utilisé comme substrat pour la formation d'acides gras, ou celle de corps cétoniques. La formation de glucose à partir d'acétyl-CoA est impossible (la gluconéogenèse n'est PAS l'inverse de la glycolyse !)

138/ A propos de la voie anabolique des acides gras et des triglycérides, cochez la ou les bonnes réponses parmi les propositions A à E suivantes :

Réponse DE

- A) **Faux:** L'acétyl-CoA carboxylase catalyse la première étape de transformation de l'acétyl-CoA en malonyl-CoA, avant que n'intervienne l'acide gras synthase (FAS).
- B) **Faux:** Condensation, réduction, DEShydratation, réduction.
- C) **Faux** le glucagon inhibe l'activité de l'acetyl-CoA carboxylase
- D) **Vrai:** l'acide gras synthase est active sous forme d'homodimères. Chaque sous-unité d'environ 250kDa porte 7 activités enzymatiques
- E) **Vrai:** Elle concentre en une protéine un total de 7 activités enzymatiques.



139/ A propos de la biosynthèse des corps cétoniques, cochez la ou les bonnes réponses parmi les propositions A à E suivantes :

- A) Faux : Un rapport insuline/glucagon élevé est à la faveur de la production mitochondriale d'ATP et la formation de réserve, ce qui oriente l'acétyl-CoA vers le cycle de Krebs ou la synthèse d'acides gras. En revanche quand le rapport est faible, le glucagon stimule la production de corps cétonique en plus de la gluconéogenèse.
- B) Faux: Même justification ! Réponse CD
- C) Vrai: Obtention d'HMG-CoA à partir d'acétoacétyl-CoA grâce à cette enzyme.
- D) Vrai : Comme vu dans l'item A.
- E) Faux: Elle a lieu dans la cellule hépatique, et plus précisément dans sa mitochondrie.

140/ Concernant le glucagon, quelles sont la ou les réponses exactes ?

- A) Faux: Le glucagon est une hormone hyperglycémiantre.
- B) Vrai : Le glucagon stimule la néoglycogenèse et inhibe la glycolyse en période de jeûne.
- C) Vrai : Le récepteur du glucagon est un récepteur à 7 domaines transmembranaires couplé aux protéines G
- D) Faux: Confère correction item B.
- E) Vrai: La voie AMPc/PKA est la voie de signalisation à laquelle est couplée le récepteur du glucagon. L'augmentation de l'AMPc cytosolique est à l'origine des effets du glucagon sur le métabolisme cellulaire (phosphorylation des enzymes du métabolisme).

Réponse BCE

141/ Concernant le pyruvate, cochez la ou les bonnes réponses parmi les propositions A à E suivantes. Il est converti en... :

- A) **Vrai** : Il s'agit de la première étape enzymatique de la voie de fermentation lactique anaérobiose dans laquelle s'engage le pyruvate en situation d'hypoxie cellulaire.
- B) **Faux** : Il s'agit en effet d'une conversion de pyruvate en oxaloacétate dans la voie de la néoglucogénèse, mais celle-ci est hépatique et non musculaire. Réponse AD
- C) **Faux** : La pyruvate kinase catalyse une étape irréversible de la glycolyse qui produit du pyruvate à partir de phospho-énol-pyruvate (et non l'inverse).
- D) **Vrai** : Après un repas, la glycolyse est active pour transformer le glucose en pyruvate et orienter vers la production d'énergie ou la formation de réserve selon le niveau énergétique.
- E) **Faux** : La pyruvate décarboxylase convertit le pyruvate en acétaldéhyde.

142/ A propos de la chaîne respiratoire, quelles sont la ou les réponses exactes ?

- A) **Faux** : La chaîne respiratoire s'opère sur la membrane interne de la mitochondrie.
- B) **Faux** : Les électrons sont fournis par le NADH et non le NADPH. Ils sont transportés successivement par les complexes I à IV vers le dioxygène grâce à un gradient de protons. Le transfert de protons (charge +) et d'électrons (charge -) maintient l'électroneutralité des milieux, et permet d'opérer les réactions d'oxydoréduction en chaîne.
- C) **Faux** : Attention, le cyanure agit comme inhibiteur du complexe IV qui est une cytochrome c oxydase et non une réductase. Réponse DE
- D) **Vrai**.
- E) **Vrai** : C'est le principe de l'action antibiotique de ce composé qui est utilisé comme médicament.

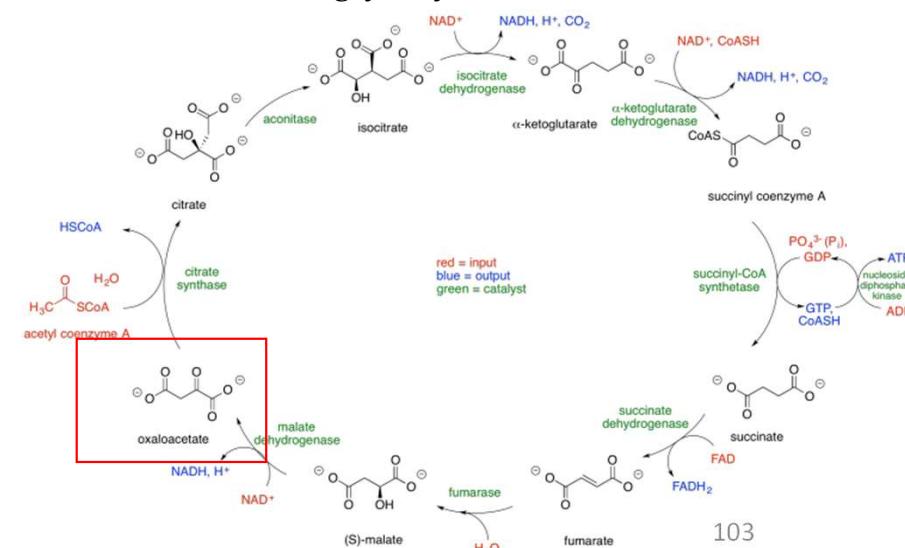
143/ A propos de l'acétyl-CoA, quelle(s) est (sont) la ou les bonnes réponses parmi les propositions A à E suivantes ?

- A) **Faux** : Le rendement complet pour un acide gras saturés à n carbones est de n/2 molécules d'acétyl CoA, soit 8 acétyl-CoA pour un palmitoyl-CoA.
- B) **Faux**: La conversion d'acétyl-CoA en malonyl-CoA est la première étape de la synthèse des acides gras qui a lieu dans le cytoplasme. Réponse CD
- C) **Vrai**: Lors du jeûne prolongé, l'oxaloacétate est orienté vers la néoglucogénèse, ce qui limite sa disponibilité pour intégrer avec l'acétyl CoA le cycle de Krebs. Dans ce cas, l'acétyl CoA est plutôt orienté vers la production de corps cétoniques.
- D) **Vrai** : Comme vu dans l'item B.
- E) **Faux**: Après un repas, l'organisme dispose d'une quantité suffisante d'énergie (apport de glucose, et rapport insuline/glucagon élevé). Dans cette situation la néoglucogénèse est inhibée, en revanche la glycolyse est active et l'acétyl-CoA intègre plutôt le cycle de Krebs.

144/ Concernant l'oxaloacétate, quelles sont la ou les réponses exactes ?

- A) **Vrai**.
- B) **Vrai** : C'est la première étape enzymatique qui démarre le cycle de Krebs.
- C) **Vrai** : Et ce en successivement trois étapes enzymatiques : succinate → fumarate → malate → oxaloacétate.
- D) **Faux**: La phosphofructokinase 1 possède de nombreux effecteurs allostériques, dont un intermédiaire du cycle de Krebs: le citrate.
- E) **Vrai**.

Réponse ABCE



145/ Concernant le cholestérol, quelle(s) est(sont) 1(a)es réponse(s) exacte(s)

A. C'est un lipide poly isoprénique

Vrai. Les lipides isopréniques sont insaponifiables. Il s'agit des lipides appartenant à la classe des terpènes, des stérols (tel que le cholestérol), des caroténoïdes et des quinones

B. Au cours de sa biosynthèse 4 molécules d'acétylCoA sont consommées pour donner une molécule d'acide mévalonique

Faux, ce sont 3 molécules d'acétyl-CoA qui sont consommées pour donner une molécule d'acide mévalonique

C. La régulation de sa biosynthèse se réalise principalement sur l'HMG CoA synthase

Faux, la régulation de sa biosynthèse se réalise sur l'HMG CoA réductase

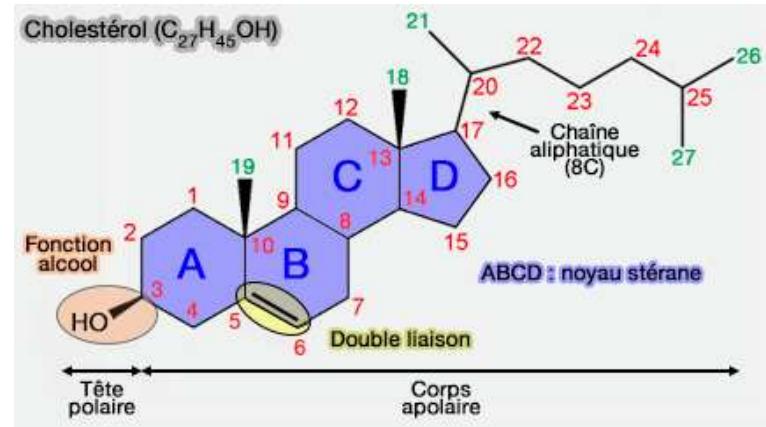
D. L'insuline active sa biosynthèse

Vrai

E. Il est constitué d'une tête polaire et d'un corps apolaire

Vrai (cf schéma)

Réponse ADE



146/ Concernant les stéroïdes et leur biosynthèse, quelle(s) est(sont) l(a)es réponse(s) exacte(s)

A. Ils contiennent un noyau stérane puisqu'ils sont formés à partir du cholestérol

Vrai, le précurseur de tous les stéroïdes est le cholestérol – Cette famille de lipide se caractérisent par la présence d'un noyau stérane

B. Les minéralocorticoïdes à 19 carbones permettent une rétention de sodium

Faux, les minéralocorticoïdes ont 21 atomes de carbone et pas 19. Par contre, les minéralocorticoïdes favorisent la rétention rénale du sodium en cas de chute de la pression artérielle; contribuant ainsi à la régulation de la pression artérielle. Ce sont les androgènes qui ont 19 atomes de carbone

C. Les estrogènes à 18 carbones permettent notamment une féminisation

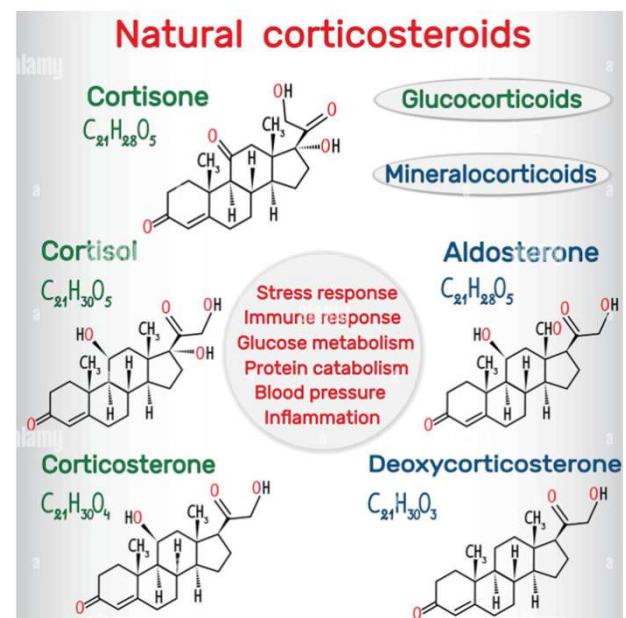
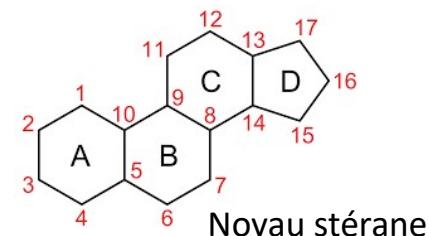
Vrai, les estrogènes ont bien 18 atomes de carbone et ont un rôle « morphogène » en permettant la féminisation

D. L'étape permettant la conversion de $\Delta 4$ -androstenedione en testostérone est réalisée dans la glande surrénale

Faux, la synthèse se déroule dans les testicules dans les cellules de Leydig

E. La conversion de $\Delta 4$ -androstenedione en testostérone peut être réalisée par l'enzyme HSD17B5 ou HSD17B3

Vrai

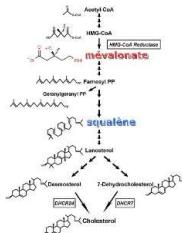


Réponse ACE

147/ Concernant le dérivé de l'acétylCoenzyme A (acétyl-CoA), quelle(s) est(sont) l(a)es réponse(s) exacte(s)

A. C'est un précurseur du cholestérol

Vrai (cf schéma)



B. Si le niveau énergétique est bas, il est oxydé en dioxyde de carbone et de l'eau

Vrai – quand le niveau énergétique est bas il intègre le cycle de krebs en réagissant avec l'oxaloacétate pour former du citrate. L'unité acétyle cédée y est oxydée en CO_2 et coenzymes réduites qui sont à leur tour entièrement oxydés en H_2O par la chaîne respiratoire.

C. Si le niveau énergétique est haut il participe à la synthèse des acides gras

Vrai – quand le niveau énergétique est haut, l'acétyl-CoA est un donneur d'acétate pour la synthèse des acides gras

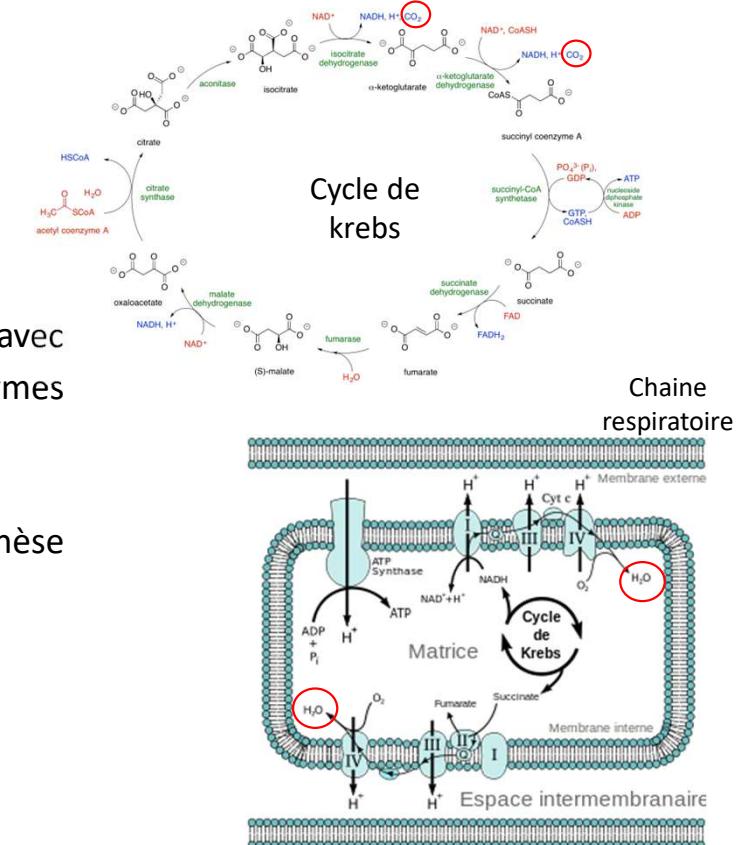
D. Si le niveau énergétique est haut il participe à la synthèse des protéines

Faux

E. Il peut être oxydé en lactate

Faux

Réponse ABC



148/ En période alimentaire, quelle(s) est(sont) l(a)es réponse(s) exacte(s)**A. La néoglucogenèse est activée**

Faux: en période alimentaire, la glycémie augmente donc il faut « stocker » le glucose en excès dans les cellules hépatiques et musculaires sous forme de glycogène. La néoglucogénèse est une voie métabolique qui permet de produire du glucose à partir de molécules non glucidiques; cette voie métabolique est activée en période de jeûne

B. Les acides gras sont oxydés pour donner de l'acétylCoA

Faux: dans le tissu adipeux et le foie, les acides gras sont captés et entrent dans la voie de la lipogenèse pour être stockés sous forme de triglycérides

C. La cétogenèse est activée

Faux: la cétogenèse est activée en période de jeûne pour former des corps cétoniques qui serviront de substrats énergétiques. Cette voie métabolique n'est pas activée suite à une prise alimentaire.

D. Les groupements aminés des protéines participent à la formation d'urée

Vrai – Le cycle de l'urée permet de détoxifier l'organisme de l'azote (issu du groupement aminé des protéines) qui ne peut être éliminé directement sous forme d'ammoniac à cause de sa toxicité (neurotoxique)

E. Les glucides sont stockés sous forme de glycogène dans le foie et le muscle

Vrai – cf réponse A

Réponse DE

149/ Concernant le métabolisme glucidique, quelle(s) est(sont) l(a)es réponse(s) exacte(s)

A. Les glucides sont absorbés sous forme de polysaccharides

Faux – Les glucides sont absorbés par les entérocytes, cellules de la muqueuse intestinale, sous forme de monosaccharides

B. Dans la lumière intestinale le glucose est transporté par SGTL1 et GLUT4

Faux – Dans la lumière intestinale le glucose est transporté par SGTL1 (transporteur Na⁺-Glucose; transport actif secondaire) et GLUT2 (perméase – transport passif)

C. Le transporteur GLUT5 transporte le fructose

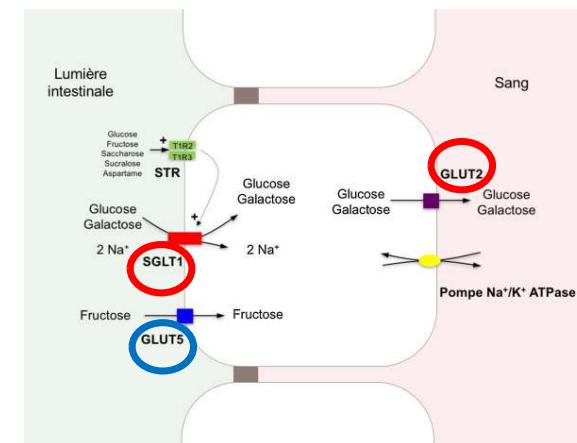
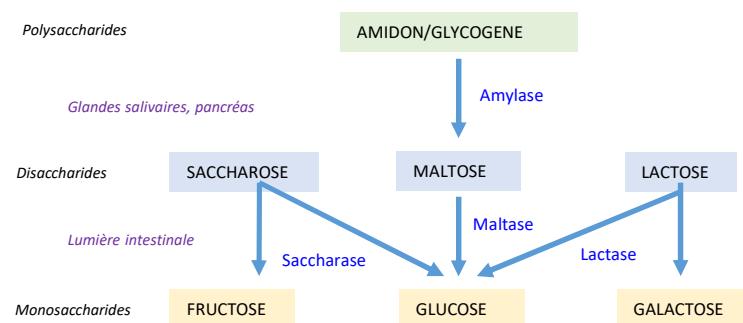
Vrai

D. Le transporteur GLUT2 est un transporteur insulino-dépendant

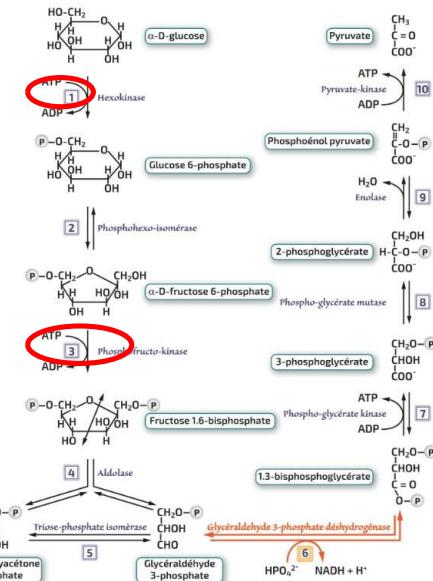
Faux – c'est un transporteur passif du glucose insulino-indépendant

E. La saccharase va métaboliser le saccharose en fructose et glucose

Vrai



Réponse CE



150/ Concernant la glycolyse, quelle(s) est(sont) l(a)es réponse(s) exacte(s)

- A. La glycolyse permet de produire plus d'ATP qu'elle n'en consomme

Vrai – Production de 4 molécules d'ATP et consommation de 2 molécules d'ATP ; soit au total formation nette de 2 molécules d'ATP

- B. Les étapes irréversibles sont réalisées par l'hexokinase, la glucokinase, la phospho fructokinase1 et la pyruvate kinase

Vrai – Hexokinase et Glucokinase sont des isoenzymes qui catalysent la 1^{ère} étape de la glycolyse qui est une étape irréversible

- C. La phospho fructokinase 2 est déphosphorylée sous l'action du glucagon

Faux – Le glucagon induit sa phosphorylation via une augmentation de la concentration d'AMPc et donc l'induction de l'activation de la PKA qui va phosphoryler PFK2

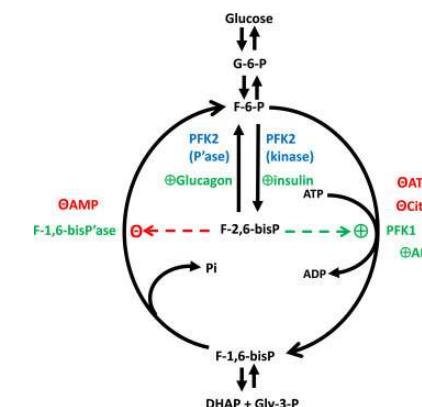
- D. La phospho fructokinase 2 déphosphorylée a une action de kinase

Vrai – Dans le foie, la forme non phosphorylée de PFK2 a une action de kinase. Alors que la forme phosphorylée a une action de phosphatase. Le glucagon induit sa phosphorylation (et donc stimule son activité phosphatase) et l'insuline induit sa déphosphorylation (et donc stimule son activité kinase)

- E. Le fructose 2-6 bisphosphate active de manière allostérique la phospho fructokinase 2

Faux – Le F2,6-BisP n'est pas un effecteur allostérique de PFK2. C'est par contre un activateur allostérique de PFK1

Réponse ABD



151/ Concernant le cycle de krebs, quelle(s) est(sont) l(a)es réponse(s) exacte(s)

A. L'oxaloacetate peut être formé à partir du pyruvate par la pyruvate carboxylase

Vrai

B. L'oxaloacetate peut être formé à partir du malate par la malate déshydrogénase

Vrai

C. L'étape réalisée par la malate déshydrogénase permet la production d'un FADH₂

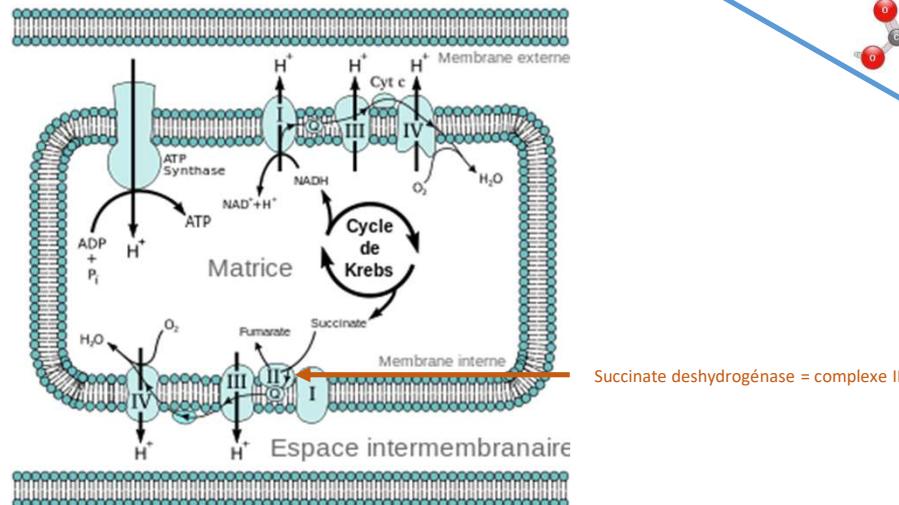
Faux, cette étape permet la production d'un NADH, H⁺

D. Un tour du cycle permet la formation d'équivalents réduits et d'un seul GTP ou ATP

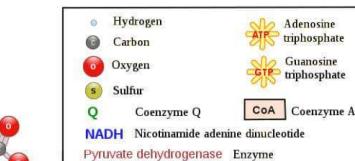
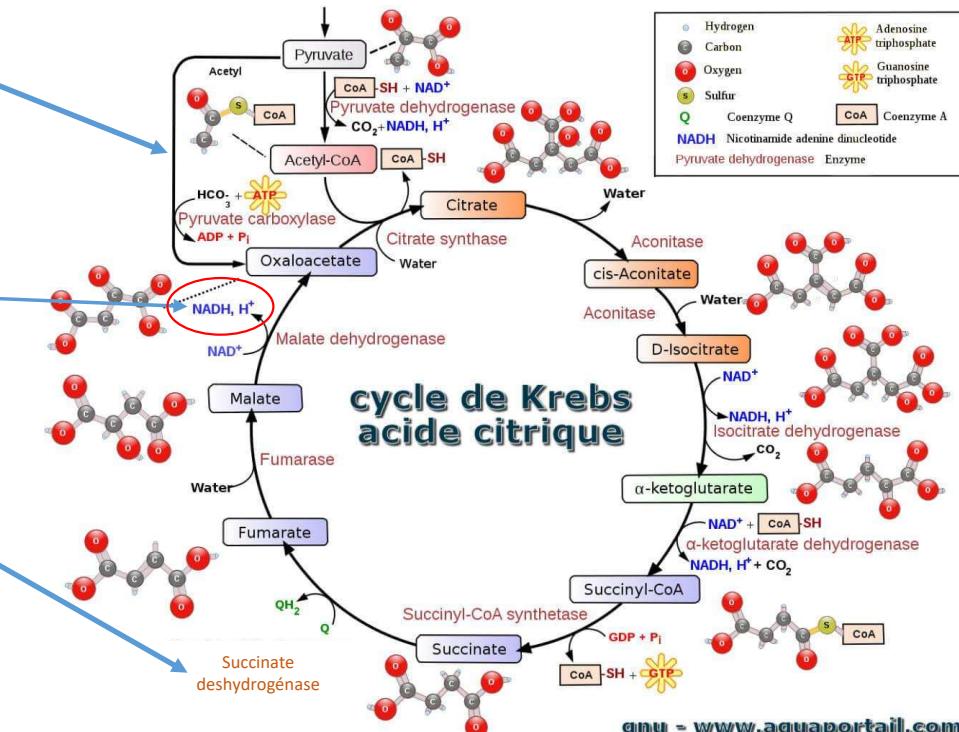
Vrai

E. La succinate déshydrogénase est impliquée dans le cycle et la chaîne respiratoire

Vrai - Da



Succinate déshydrogénase = complexe II



gnu - www.aquaportal.com

Réponse ABDE

152/ Concernant la chaîne respiratoire, quelle(s) est(sont) l(a)es réponse(s) exacte(s)

A. Elle fonctionne seulement en aérobie

Vrai – Le dioxygène est indispensable pour produire de l'ATP. Les électrons issus du succinate et du NADH circulent à travers la chaîne respiratoire jusqu'à réduire une molécule de dioxygène, ce qui libère une molécule de H_2O

B. Le NADPH, H^+ est oxydé au niveau du complexe I de la chaîne respiratoire

Faux, c'est le NADH qui est oxydé en NAD^+ et H^+ au niveau du complexe I

C. Les électrons sont transportés du complexe I au complexe II par le coenzyme Q

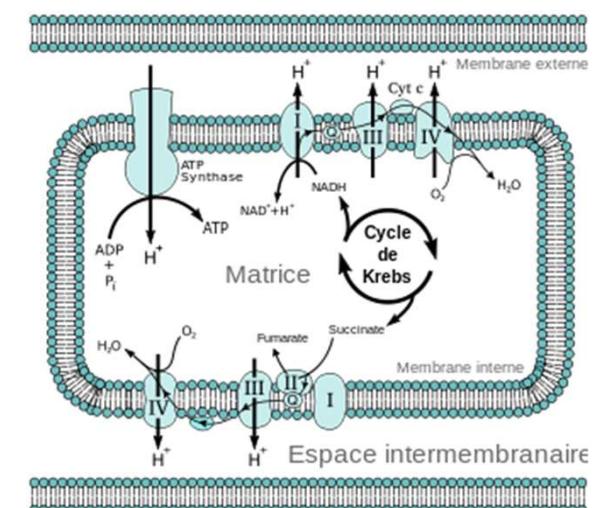
Faux, le coenzyme Q permet le transport des électrons du complexe II au complexe III

D. Les protéines UCP (Uncoupling protein) dissipent l'énergie sous forme d'ATP

Faux – Les protéines découplantes (UCP) permettent la diffusion des protons à travers la membrane mitochondriale interne, ce qui a pour effet de dissiper le gradient de concentration de protons entre l'espace intermembranaire mitochondrial et la matrice mitochondriale

E. Un dysfonctionnement de la chaîne respiratoire est générateur d'espèces réactives libres de l'oxygène

Vrai



Réponse AE

153/ Concernant la production de glucose, quelle(s) est(sont) l(a)es réponse(s) exacte(s)

A. De la néoglucogenèse est réalisée dans le globule rouge

Faux, la néoglucogenèse est réalisée dans le foie (majoritairement) et le rein

B. L'acétylCoA permet la néo synthèse de glucose

Faux –ce n'est pas un substrat (point de départ) de la néoglucogenèse

C. Le glucose peut provenir du glycogène du muscle

Vrai – Le glycogène des muscles sert essentiellement à fournir du glucose lors d'un effort physique

D. L'alanine est un acide aminé glucoformateur

Vrai –Un acide aminé glucoformateur est un acide aminé susceptible d'être converti en glucose par la néoglucogenèse

E. L'alanine est transformé en oxaloacétate

Faux – l'alanine est transaminée en pyruvate

Réponse CD

154/ Concernant le métabolisme des acides gras, quelle(s) est(sont) l(a)es réponse(s) exacte(s)

- A. L'oxydation des acides gras est une oxydation sur le carbone α

Faux – La dégradation des acides gras intervient par oxydations sur les carbones β successifs d'où le terme de β -oxydation des acides gras

- B. L'oxydation des acides gras conduit à la formation d'acétylCoA et d'équivalents réduits

Vrai (cf schéma)

- C. Le catabolisme des acides gras est activé par l'insuline

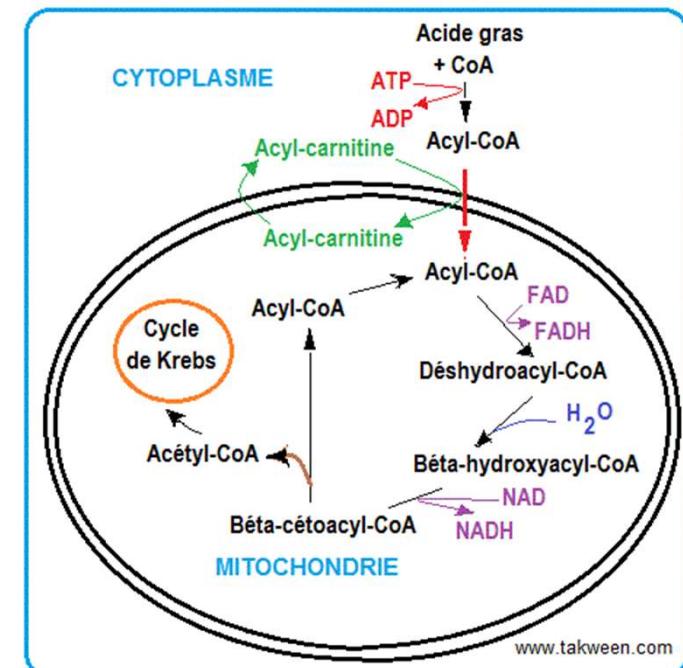
Faux – c'est le glucagon qui active le catabolisme des acides gras

- D. La biosynthèse des acides gras se réalise à partir d'acétylCoA

Vrai

- E. Le malonylCoA produit au début de la biosynthèse des acides gras inhibe la navette carnitine

Vrai



155/ Parmi les propositions suivantes relatives aux 3 structures décrites ci-dessous, lesquelles sont vraies ?

- 1) $\text{CH}_3\text{-}(\text{CH}_2)_{14}\text{-COOH}$
- 2) $\text{CH}_3\text{-}(\text{CH}_2)_5\text{-CH=CH-}(\text{CH}_2)_7\text{-COOH}$
- 3) $\text{CH}_2\text{OH-CHOH-CH}_2\text{OH}$

- A) (1) est un acide gras insaturé
Faux, il s'agit d'un acide gras saturé
- B) (1) est l'acide palmitique
Vrai, il s'agit d'un acide gras saturé à 16 atomes de carbone, c'est bien l'acide palmitique
- C) (2) a pour formule C16:0 (Δ^9)
Faux, (2) a pour formule C16:1 (Δ^9)
- D) (2) est l'acide oléique
Faux, l'acide oléique est en C18:1 (Δ^9)
- E) (3) est un acide gras saturé
Faux, (3) n'est pas un acide gras, il s'agit de la molécule de glycerol

Réponse B

156/ Parmi les propositions suivantes, lesquelles sont vraies?

- A) L'acide palmitique est un acide gras insaturé

Faux c'est un acide gras saturé qui a 16 atomes de carbone

- B) Les phosphoglycérides sont des lipides polaires et amphiphiles

Vrai

- C) Les acides linoléiques et linolénique sont dits essentiels

Un acide gras essentiel est un acide gras qui est important pour l'organisme, mais ce dernier ne peut pas le synthétiser. C'est vrai, ces 2 acides gras sont essentiels

- D) Le cholestérol est un stéroïde ayant une fonction de réserve énergétique

Faux, le cholestérol est bien un stéroïde, par contre il n'a pas un rôle de réserve énergétique, il a un rôle structural (on le retrouve au niveau des membranes biologiques) et métabolique

- E) Certains stéroïdes ont des fonctions hormonales

Vrai, notamment les hormones stéroïdes

Réponse B,C,E

157/ On considère les 5 acides gras suivants: 1) Acide Myristique; 2) Acide Oléique; 3) Acide palmitique; 4) Acide arachidonique; 5) Acide stéarique. Si l'on souhaite classer ces acides gras par ordre de point de fusion croissant, quelle combinaison parmi celles proposées ci-dessous est la bonne?

- A) 1, 3, 2, 4, 5
- B) 4, 3, 1, 2, 5
- C) 2, 5, 1, 4, 3
- D) 4, 2, 1, 3, 5
- E) 5, 3, 1, 4, 2

Vrai : point de fusion augmente avec le nombre de carbone et diminue avec le nombre de double liaisons

- 1- Acide myristique 14:0
- 2- Acide oléique (18:1)^{Δ9}
- 3- Acide palmitique 16:0
- 4- Acide arachidonique (20:4)^{Δ5,8,11,14}
- 5- Acide Stearique 18:0

Réponse D

158/ Parmi les propositions suivantes relatives aux lipides, lesquelles sont vraies?

- A) L'acide oléique, l'acide linoléique et l'acide linolénique sont des acides gras essentiels
Faux, seul l'acide oléique, qui peut être synthétisé par l'organisme, n'est pas un acide gras essentiel
- B) Les acides linoléiques et linolénique sont présents en quantité notable dans les huiles végétales
Vrai, les huiles végétales sont riches en acides gras insaturés, et en particulier riches en acides linoléiques et linoléniques
- C) Les lysoglycerophospholipides sont des intermédiaires du métabolisme lipidique
Vrai
- D) Les lipides plasmatiques complexes circulent dans le plasma liés aux apolipoprotéines formant ainsi des lipoprotéines
Vrai
- E) Les chylomicrons, d'origine intestinale, sont des lipoprotéines riches en triglycérides.
Vrai

Réponse B,C,D,E

159/ Sélectionner la (ou les) proposition(s) qui s'applique(nt) au composé ayant la formule ci-contre ;

A) Il s'agit d'une molécule de phosphatidylcholine

Faux, au niveau du C1 du glycérol, on a un alcool gras insaturé et non un acide gras, et donc une liaison éther (et non ester) entre cet alcool gras et le C1 du glycérol

B) C'est un plasmalogène

Vrai, on a bien un alcool gras insaturé à la place d'un acide gras

C) La phospholipase A1 peut libérer par hydrolyse de ce composé une molécule d'acide oléique

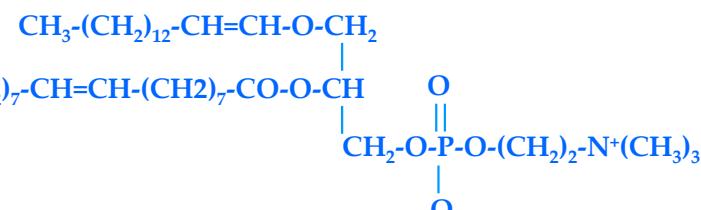
Faux, car la phospholipase A1 ne peut pas cliver les liaisons éther, et cette enzyme ne clive que la liaison ester entre le C1 du glycérol et la chaîne d'acide gras estérifiée sur ce C1

D) C'est un glycerophospholipide

Vrai

E) La phospholipase D peut libérer par hydrolyse de ce composé une molécule de choline

Vrai



Réponse B,D,E

160/ Parmi les propositions suivantes, laquelle (lesquelles) est (sont) exacte(s)?

A) L'indice de saponification correspond à la quantité de potasse, exprimée en g, nécessaire pour saponifier 1g de matière grasse Faux, exprimé en mg

B) L'hydrogénéation des doubles liaisons d'un acide gras insaturé en présence d'un catalyseur entraîne une augmentation de son point de fusion, ce qui permet de rendre solide les graisses végétales

Vrai. L'hydrogénéation permet de transformer un acide gras insaturé en un acide gras saturé. Comme le point de fusion diminue lorsqu'il y a des insaturations, de le fait de transformer un acide gras insaturé en un acide gras saturé, on va augmenter son point de fusion

C) L'acide palmitique est un acide gras à 18 carbones

Faux, l'acide palmitique est un acide gras à 16 atomes de carbone

D) Le point de fusion d'un acide gras est d'autant plus élevé que les doubles liaisons de sa chaîne hydrocarbonée sont plus nombreuses Faux, les insaturations diminuent le point de fusion

E) L'huile de Colza est une excellente source alimentaire d'acides gras saturés

Faux, l'huile de colza est riche en acides gras insaturés de la famille des $\omega 3$.

Réponse B

161/ Soit une phosphatidylserine composée en C1 de l' acide stéarique et en C2 de l' acide arachidonique. Parmi les affirmations suivantes, indiquer la (les) bonne(s) réponse(s):

A) Sous l' action de la phospholipase A1, un lysophospholipide et l' acide arachidonique sont libérés

Faux, il sera libéré l'acide stéarique et un lysophospholipide

B) Sous l' action de la phospholipase A2, un lysophospholipide et un acide gras polyinsaturé sont libérés

Vrai

C) La phospholipase A2 permet la libération d' un précurseur pour la synthèse des prostaglandines de la série 2

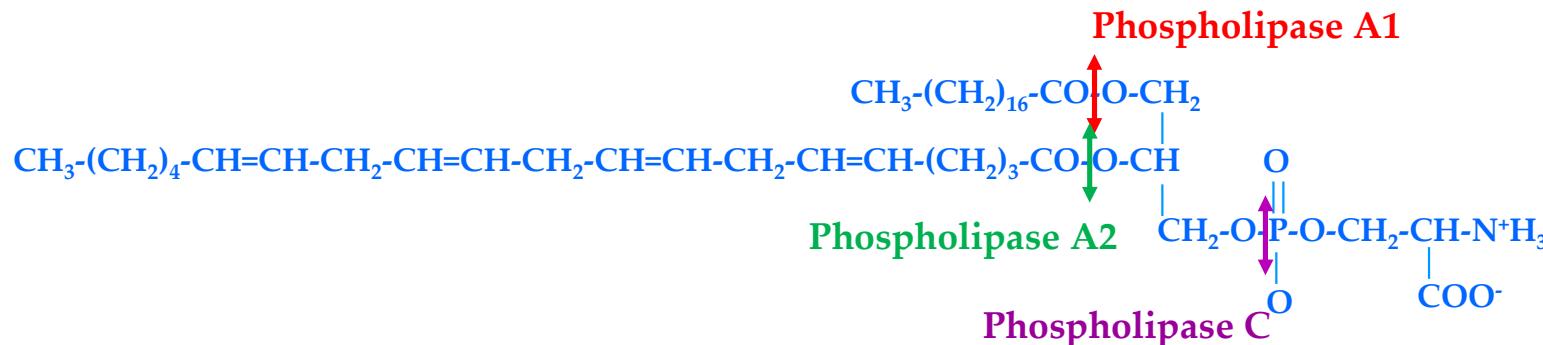
Vrai. Il est libéré de l'acide arachidonique qui est précurseur pour la synthèse des prostaglandines de la série 2

D) Sous l' action de la phospholipase C, un lysophospholipide et une sérine sont libérés

Faux il sera libéré une phosphoséroléine et non une serine

E-) La Phosphatidylserine est essentiellement présente au niveau du feuillet interne de la membrane cellulaire

Vrai

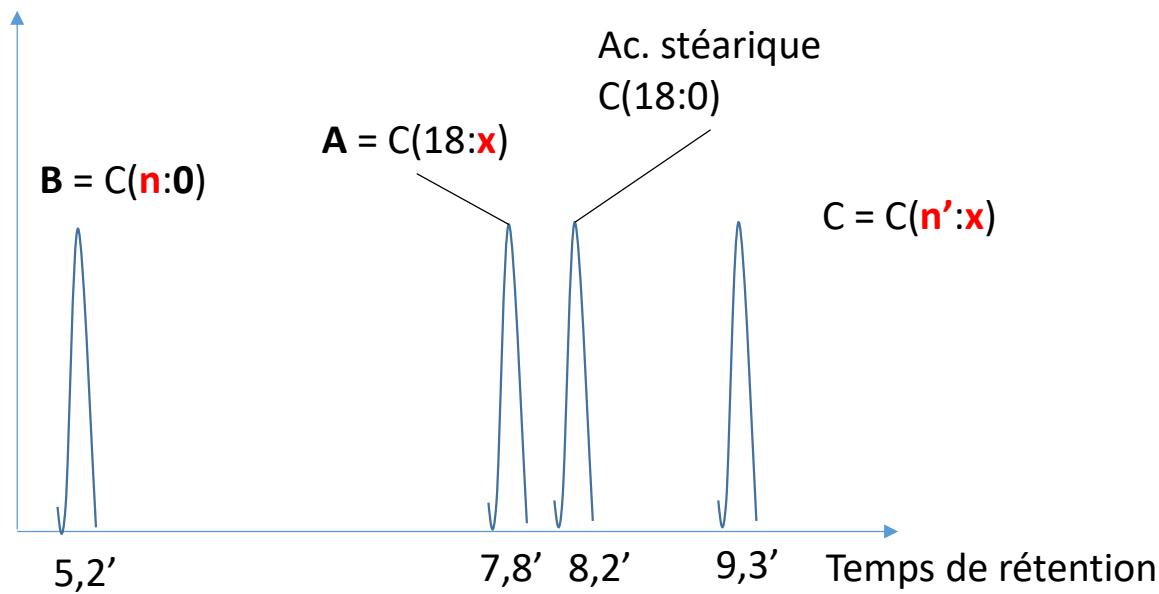


Réponse B,C,E

- 162/ Le tableau suivant présente les valeurs de température de fusion et les temps de rétention en chromatographie en phase liquide à haute performance (HPLC) de différents acides gras. X et Y sont des valeurs manquantes. On vous indique les éléments suivants :

- L'acide gras A est un acide gras de 18 carbones
- L'acide gras B ne comporte aucune insaturation
- L'acide gras C a le même nombre d'insaturation que l'acide gras A

Acide gras	température de fusion (°C)	Temps de rétention en HPLC (Minutes)
Acide Stéarique	X	8,2
A	-5	7,8
Acide Oléique	13,4	Y
B	58,8	5,2
C	2	9,3



- 162/ Le tableau suivant présente les valeurs de température de fusion et les temps de rétention en chromatographie en phase liquide à haute performance (HPLC) de différents acides gras. X et Y sont des valeurs manquantes. On vous indique les éléments suivants :

- L'acide gras A est un acide gras de 18 carbones
- L'acide gras B ne comporte aucune insaturation
- L'acide gras C a le même nombre d'insaturation que l'acide gras A

Acide gras	température de fusion (°C)	Temps de rétention en HPLC (Minutes)
Acide Stéarique	X	8,2
A	-5	7,8
Acide Oléique	13,4	Y
B	58,8	5,2
C	2	9,3

- A) L'acide gras B peut être l'acide arachidonique :

Faux. Avec 0 insaturation, l'AG B ne peut pas être l'acide arachidonique C(20:4).

- B) X est inférieur à 58,8.

Faux. Avec 0 insaturation, l'AG B sort à un Tr plus précoce que l'acide stéarique (18:0) en HPLC. Ainsi il est moins apolaire (plus polaire) que lui et a forcément une chaîne carbonée plus courte soit moins de 18 carbones. $n < 18$
On peut donc en conclure que l'acide stéarique aura une température de fusion plus haute que celle de B, et donc que X est supérieure à 58,8° C.

- C) Y peut être égal à 8 minutes:

Vrai. Le nombre d'insaturation de A est au moins supérieur ou égal à 2, étant donnée sa température de fusion qui est plus basse que celle de l'acide oléique (18:1), et que l'on sait par énoncé que A a 18 carbones. $x \geq 2$
On a donc un 18:0 (l'acide stéarique) avec un Tr à 8,2 min et un AG gras A avec un Tr à 8,2 min. L'acide oléique sera forcément élué de la colonne après l'acide gras A et avant l'acide stéarique. Ce qui lui fait un Tr compris entre 7,8 et 8,2 min.
 $7,8 < Y < 8,2$

- D) A peut être l'acide linoléique

Vrai. En effet, nous avons conclu que l'AG A a une structure compatible avec C18:2 (au moins 2 insaturation et 18 carbones).

- E) C peut être l'acide linolénique

Faux. C a forcément plus de 18 carbones puisqu'avec autant d'insaturation que l'AG A (énoncé), il est élué à un temps plus tardif que lui en HPLC. $n' > 18$

Réponse CD

163/ en ce qui concerne les membranes biologiques

- A. La membrane plasmique des cellules eucaryotes est composée de glycérophospholipides, de cholestérol et de sphingolipides

Vrai

- B. Les membranes des organites cellulaires ont toutes la même composition

Faux - Les membranes mitochondriales, lysosomales, ou d'autres organites cellulaires ont des compositions qui diffèrent.

- C. Les phosphatidylinositol qui se trouvent sur le feuillet interne ont un rôle dans la signalisation cellulaire

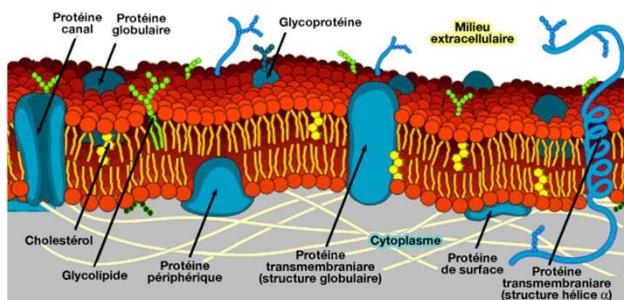
Vrai- En effet, la protéine Gq est couplée à la phospholipase C qui, en présence de ligand fixé au récepteur, va cliver un phosphatidyl-inositol triphosphate (PIP3) et libérer l'inositol 3-phosphate seul qui agit comme second messager.

- D. Le cholestérol augmente la rigidité des membranes dans le plan latéral

Vrai

- E. Les eicosanoïdes peuvent être produits à partir de l'action d'une phospholipase D sur un lipide membranaire

Faux - Les eicosanoïdes sont produits par l'action de la phospholipase A2 libérant l'acide arachidonique.



Réponse ACD

164/ A propos des lipides, quelle(s) est(sont) 1(a)es réponse(s) exacte(s) :en ce qui concerne les membranes biologiques

A. En solution aqueuse, les lipides forment des structures qui diminuent les interactions des molécules lipidiques en elles
Faux. La micellisation des lipides en solution aqueuse réduit les interactions entre les chaînes carbonées des molécules lipidiques et l'eau.

B. Les lipides sont des molécules amphiphiles, ce qui leur confère leur rôle de second messager
Faux. Le caractère amphiphile n'a pas de lien fonctionnel avec le rôle de second messager.

C. Les liposomes sont des structures lipidiques qui permettent l'encapsulation de molécules thérapeutiques
Vrai

D. La fluidité des membranes cellulaires augmente avec la longueur et diminue avec le degré d'insaturation des chaînes carbonées
Faux - C'est l'inverse, la fluidité réduit avec la longueur de chaîne carbonée, et augmente avec le degré d'insaturation.

E. Les lipides membranaires sont les seuls seconds messagers impliqués dans la signalisation cellulaire
Faux - Il en existe bien d'autre: l'AMP cyclique, les kinases, ...

Réponse C

165/

- A. **Vrai.** 1 est un sphingolipide de type sphingophospholipide (sphingomyéline). 2 est un acide biliaire qui est un dérivé du cholestérol. 3 est un eicosanoïde. 4 est un glycérophospholipide.
- B. **Faux.** Il s'agit de l'acide cholique, mais sa synthèse qui dérive du cholestérol est tout à fait différente de la synthèse des hormones stéroïdes.
- C. **Vrai.** La phospholipase A2 clive la liaison ester formée sur la fonction alcool du carbone 2 du glycérol d'un glycérophospholipide, et en libère l'AG. A savoir ici un acide linoléique (acide cis,cis-9,12-octadécadiénoïque), qui a donc une température de fusion inférieure à celle du stéarique (c18:0), car il a un degré d'insaturation supérieure.
- D. **Faux.** C'est également le cas du lipide 1
- E. **Faux.** Les eicosanoïdes dérivent de l'acide arachidonique qui est un acide gras à 20 carbones, 4 insaturations, mais de la série des oméga 6.

166 / Parmi les propositions suivantes, laquelle (ou lesquelles) est (sont) vraie(s) ?

Réponse AC

- A) **L'action de la phospholipase C sur un phosphatidylinositol libère par hydrolyse un second messager jouant un rôle clef dans les voies de signalisation intracellulaire**

Vrai, on a libération d'inositoltriphosphate (I3P) qui a un rôle de second messager dans les voies de signalisation

- B) **La partie hydrophobe des sphingolipides est composée d'un acide gras uni à une amine à longue chaîne, la sphingosine**

Vrai

- C) **Les phospholipases A peuvent libérer l'acide gras lié en C1 des plasmalogènes**

Faux car dans les plasmalogènes, la molécule liée au C1 du glycerol n'est pas un acide gras mais un alcool gras qui est lié via une liaison éther et non une liaison ester. Et les phospholipases ne peuvent hydrolyser que les liaisons ester

- D) **La phospholipase A1 hydrolyse la liaison ester secondaire en C1 des glycerophospholipides**

Faux car la liaison ester est primaire et non secondaire en C1 des glycerophospholipides

Réponse A,B

- E) **Le groupement polaire des sphingolipides est lié à la sphingosine par une liaison amide**

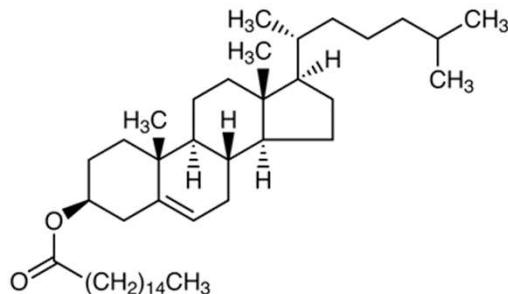
Faux car les sphingolipides ont bien une liaison amide mais celle-ci est formée au niveau de l'acide gras positionné sur l'atome d'azote porté par le C2, il ne s'agit donc pas d'un groupement polaire. Le groupement polaire des sphingolipides se fixe sur la fonction OH portée par le C1

167/ Un mélange de lipides est constitué des 5 lipides suivants :

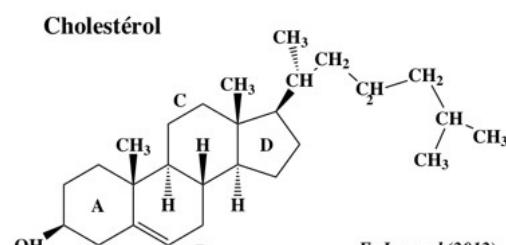
1. palmitate de cholestérol
2. cholestérol
3. 1,2,3-trihexadecanoyl-sn-glycerol
4. phosphatidylcholine
5. 2-octadécanoyl-sn-glycerol

- A. 5, 4, 2, 3, 1
B. 2, 3, 4, 5, 1
C. 1, 2, 5, 4, 3
D. 3, 5, 4, 2, 1
E. 1, 3, 2, 5, 4

Vrai



Palmitate de cholestérol

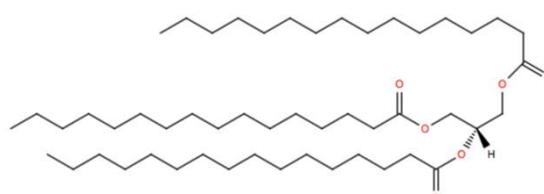


Cholesterol

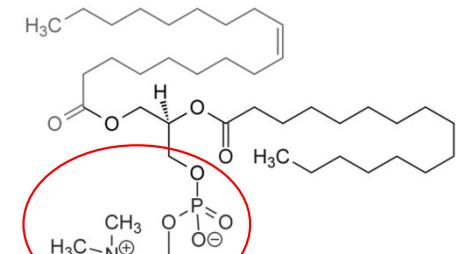
Ce mélange est déposé sur une colonne de silice puis élué par des solvants de plus en plus polaire. Parmi les propositions ci-dessous, indiquer celle qui correspond aux lipides par ordre de Rf décroissant.

Les lipides sont élués du plus apolaire au moins apolaire
 → Lipide le plus apolaire: élué en 1er
 → Lipide le plus polaire: élué en dernier
 Caractéristiques structurales qui influent sur le caractère apolaire des lipides
 ↗ nombre atome carbone: ↗ caractère apolaire
 ↗ nombre d'insaturation: ↘ caractère apolaire
 Présence charges: ↗ caractère polaire

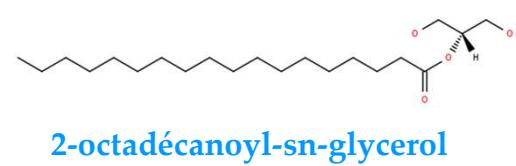
Réponse E



1,2,3-trihexadecanoyl-sn-glycerol



Phosphatidylcholine



2-octadécanoyl-sn-glycerol

E. Jaspard (2012)

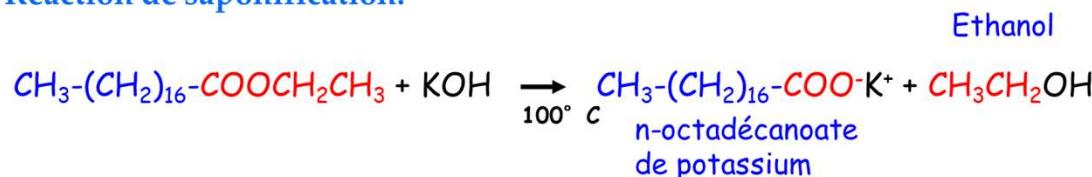
168/ Quelle est la valeur de l' indice de saponification de l' ester éthylique de l' acide stéarique. Pour rappel, les masses molaires usuelles sont:
H:1 g.mol⁻¹ ; O:16 g.mol⁻¹; C:12 g.mol⁻¹; K: 39 g.mol⁻¹

- A) 0
B) 146,8
C) 312
D) 179,5
E) 126

I_s : masse de KOH en mg nécessaire pour saponifier pour 1 g d' ester d' AG

$$m_{KOH} = n_{KOH} M_{KOH} \quad M_{KOH} = 56 \text{ g.mol}^{-1}$$

Réaction de saponification:



Réaction stœchiométrique : n mole de KOH pour n mole d' ester d' AG

$$n_{KOH} = n_{\text{ester}}$$

$$\text{Donc } n_{KOH} = n_{\text{ester}} = \frac{m_{\text{ester}}}{M_{\text{ester}}}$$

$$m_{KOH} = n_{\text{ester}} \quad M_{KOH} = \frac{m_{\text{ester}}}{M_{\text{ester}}} \quad M_{KOH}$$

$$m_{\text{ester}} = 1 \text{ g}$$

$$M_{\text{ester}} = ?$$

168/ Quelle est la valeur de l' indice de saponification de l' ester éthylique de l' acide stéarique. Pour rappel, les masses molaires usuelles sont:
H:1 g.mol⁻¹ ; O:16 g.mol⁻¹; C:12 g.mol⁻¹; K: 39 g.mol⁻¹

- A) 0
- B) 146,8
- C) 312
- D) 179,5
- E) 126

Ester éthylique de l' acide stéarique: $\text{CH}_3\text{-(CH}_2\text{)}_{16}\text{-COOCH}_2\text{CH}_3$

$$M_{\text{ester}} = (12 \times 20) + (16 \times 2) + (1 \times 40) = 312 \text{ g.mol}^{-1}$$

Vrai

$$m_{\text{KOH}} = \frac{1 \text{ g}}{312 \text{ g.mol}^{-1}} \times 56 \text{ g.mol}^{-1} = 0,1795 \text{ g}$$

Indice de saponification : 179,5

Réponse D

169/ On a isolé un composé lipidique à partir d'un échantillon biologique: c'est un ester glycérique (un seul acide gras est estérifié sur le glycérol en position 2). Après saponification, il y a libération de glycerol et de sels de potassium d'un acide gras monoinsaturé (configuration cis) non ramifié de la série des $\omega 7$ de masse molaire inconnue. L'indice de saponification de cet ester est: $Is=157,3$. Quel est le nom de l'acide gras présent dans ce composé lipidique?

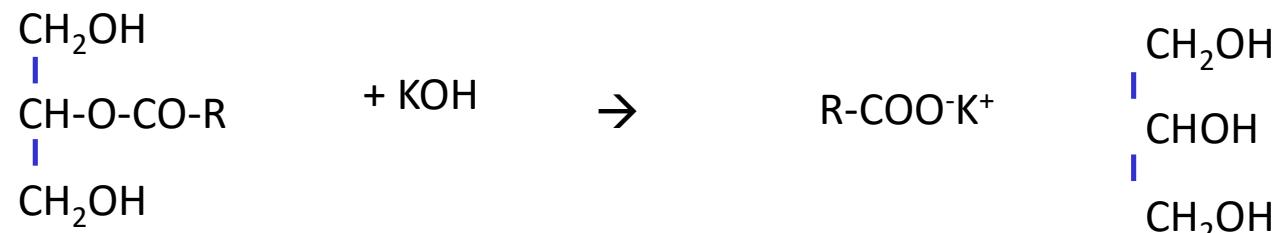
H:1 g.mol⁻¹ ; O:16 g.mol⁻¹; C:12 g.mol⁻¹; I: 127 g.mol⁻¹; K: 39 g.mol⁻¹

- A) L'acide cis-9-hexadécenoïque
- B) L'acide cis-11-octadécenoïque
- C) L'acide cis-7-tetradécenoïque
- D) L'acide cis-11-hexadécenoïque
- E) L'acide cis-5-tetradécenoïque

Is : masse de KOH exprimée en mg nécessaire pour saponifier 1g d'ester d'AG

$$Is = m_{KOH} = n_{KOH} \cdot M_{KOH} \quad n_{KOH} = \frac{Is}{M_{KOH}}$$

$$Is = 157,3 \quad M_{KOH} = 56 \text{ g.mol}^{-1} \quad n_{KOH} = \frac{157,3 \cdot 10^{-3} \text{ g}}{56 \text{ g.mol}^{-1}} = 2,81 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$$



Réaction stœchiométrique : n mole de KOH = n mole d' ester

169/ On a isolé un composé lipidique à partir d'un échantillon biologique: c'est un ester glycérique (un seul acide gras est estérifié sur le glycerol en position 2). Après saponification, il y a libération de glycerol et de sels de potassium d'un acide gras monoinsaturé (configuration cis) non ramifié de la série des $\omega 7$ de masse molaire inconnue. L'indice de saponification de cet ester est: $Is=157,3$. Quel est le nom de l'acide gras présent dans ce composé lipidique?

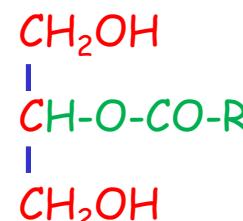
H:1 g.mol⁻¹ ; O:16 g.mol⁻¹; C:12 g.mol⁻¹; I: 127 g.mol⁻¹; K: 39 g.mol⁻¹

- A) L'acide cis-9-hexadécenoïque
- B) L'acide cis-11-octadécenoïque
- C) L'acide cis-7-tetradécenoïque
- D) L'acide cis-11-hexadécenoïque
- E) L'acide cis-5-tetradécenoïque

$$n_{KOH} = n_{\text{ester}} = 2,81 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$$

$$M_{\text{ester AG}} = \frac{m_{\text{ester}}}{n_{\text{ester}}} = \frac{1 \text{ g}}{2,81 \cdot 10^{-3} \text{ mol}} = 356 \text{ g.mol}^{-1}$$

$$\text{Donc } M_{\text{AG}} = M_{\text{ester}} - M_{\text{CH}_2\text{OH}-\text{C}-\text{CH}_2\text{OH}} = 356 - (3 \times 12 + 2 \times 16 + 6 \times 1)$$



$$\text{Donc } M_{\text{AG}} = 282 \text{ g.mol}^{-1}$$

Or : AG = Monoinsaturé non ramifié

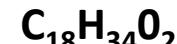
Formule brute : $C_nH_{2n-2}O_2$

$$\text{Donc } 12n + 2n - 2 + (16 \times 2) = 282$$

$$14n = 282 - 30 = 252$$

$$n = 252/14 = 18$$

Nous en déduisons la
formule brute de l' AG :

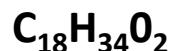


169/ On a isolé un composé lipidique à partir d'un échantillon biologique: c'est un ester glycérique (un seul acide gras est estérifié sur le glycerol en position 2). Après saponification, il y a libération de glycerol et de sels de potassium d'un acide gras monoinsaturé (configuration cis) non ramifié de la série des $\omega 7$ de masse molaire inconnue. L'indice de saponification de cet ester est: $Is=157,3$. Quel est le nom de l'acide gras présent dans ce composé lipidique?

H:1 g.mol-1 ; O:16 g.mol-1; C:12 g.mol-1; I: 127 g.mol-1; K: 39 g.mol-1

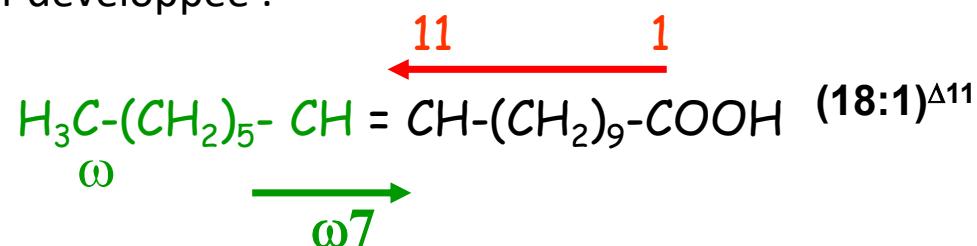
- A) L'acide cis-9-hexadécenoïque
- B) L'acide cis-11-octadécenoïque
- C) L'acide cis-7-tetradécenoïque
- D) L'acide cis-11-hexadécenoïque
- E) L'acide cis-5-tetradécenoïque

Nous en déduisons la
formule brute de l'AG :



AG de la série des $\omega 7$

Formule semi-développée :



Réponse B

170/ Un composé lipidique a été isolé à partir d'un échantillon biologique: il s'agit d'un ester éthylique d'un acide gras insaturé non ramifié appartenant à la famille des $\omega 6$ de masse molaire inconnue. Afin d'identifier l'acide gras correspondant à cet ester une expérience de saponification a été réalisée sur l'ester éthylique de cet acide gras insaturé. Son indice de saponification est: $I_s = 168,7$. Puis l'indice d'iode de l'acide gras insaturé purifié a été déterminé: $II = 334,2$

Quel est le nom commun de cet acide gras?

H:1 g.mol⁻¹ ; O:16 g.mol⁻¹; C:12 g.mol⁻¹; I: 127 g.mol⁻¹; K: 39 g.mol⁻¹

- A) L'acide palmitoléique
- B) L'acide palmitique
- C) L'acide arachidonique
- D) L'acide oléique
- E) L'acide linoléique

1/ **I_s: Détermination masse molaire ester d'AG**

I_s : masse de KOH exprimée en mg nécessaire pour saponifier 1g d'ester d'AG

$$I_s = m_{KOH} = n_{KOH} \times M_{KOH}$$

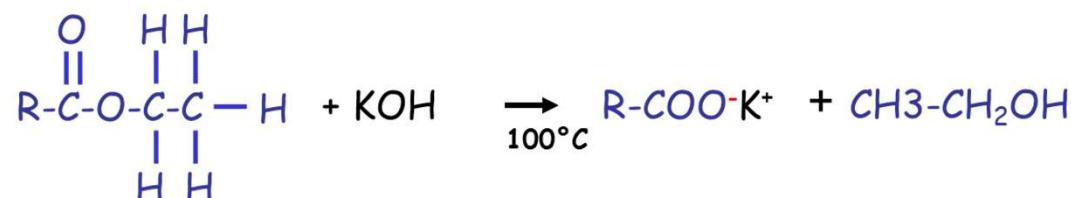
$$n_{KOH} = \frac{I_s}{M_{KOH}}$$

$$I_s = 168,7$$

$$M_{KOH} = 56 \text{ g.mol}^{-1}$$

$$n_{KOH} = \frac{168,7 \text{ g}}{56 \text{ g.mol}^{-1}} = 3,012 \text{ mol}$$

Réaction stœchiométrique ? OUI



170/ Un composé lipidique a été isolé à partir d'un échantillon biologique: il s'agit d'un ester éthylique d'un acide gras insaturé non ramifié appartenant à la famille des $\omega 6$ de masse molaire inconnue. Afin d'identifier l'acide gras correspondant à cet ester une expérience de saponification a été réalisée sur l'ester éthylique de cet acide gras insaturé. Son indice de saponification est: $Is = 168,7$. Puis l'indice d'iode de l'acide gras insaturé purifié a été déterminé: $II = 334,2$

Quel est le nom commun de cet acide gras?

H:1 g.mol⁻¹; O:16 g.mol⁻¹; C:12 g.mol⁻¹; I: 127 g.mol⁻¹; K: 39 g.mol⁻¹

- A) L'acide palmitoléique
- B) L'acide palmitique
- C) L'acide arachidonique
- D) L'acide oléique
- E) L'acide linoléique

1/ **Is: Détermination masse molaire ester d'AG**

Is : masse de KOH exprimée en mg nécessaire pour saponifier 1g d'ester d'AG

$$Is = mKOH = nKOH \times MKOH$$

$$nKOH = \frac{Is}{MKOH}$$

$$Is = 168,7$$

$$MKOH = 56 \text{ g.mol}^{-1}$$

$$nKOH = \frac{168,7 \text{ 10}^{-3} \text{ g}}{56 \text{ g.mol}^{-1}} = 3,012 \text{ 10}^{-3} \text{ mol}$$

$$nKOH = n \text{ ester} = 3,012 \text{ 10}^{-3} \text{ mol} \quad \text{avec } n \text{ ester présent dans 1 g de matière grasse}$$

3,012 10⁻³ mol d'ester a une masse d'1 g

$$M \text{ ester} = \frac{m \text{ ester}}{n \text{ ester}} = \frac{1 \text{ g}}{3,012 \text{ 10}^{-3} \text{ mol}} = 332 \text{ g.mol}^{-1}$$

170/ Un composé lipidique a été isolé à partir d'un échantillon biologique: il s'agit d'un ester éthylique d'un acide gras insaturé non ramifié appartenant à la famille des $\omega 6$ de masse molaire inconnue. Afin d'identifier l'acide gras correspondant à cet ester une expérience de saponification a été réalisée sur l'ester éthylique de cet acide gras insaturé. Son indice de saponification est: $Is = 168,7$. Puis l'indice d'iode de l'acide gras insaturé purifié a été déterminé: $II = 334,2$

Quel est le nom commun de cet acide gras?

H:1 g.mol⁻¹ ; O:16 g.mol⁻¹; C:12 g.mol⁻¹; I: 127 g.mol⁻¹; K: 39 g.mol⁻¹

- A) L'acide palmitoléique
- B) L'acide palmitique
- C) L'acide arachidonique
- D) L'acide oléique
- E) L'acide linoléique

2/ Détermination masse molaire AG

$$M_{\text{ester}} = 332 \text{ g.mol}^{-1} \quad M_{\text{AG}} = ? \text{ g.mol}^{-1}$$



$$\text{Donc } M_{\text{AG}} = M_{\text{ester}} - M_{\text{CH-CH}_3} = 332 - (2 \times 12 + 4 \times 1)$$

$$\text{Donc } M_{\text{AG}} = 304 \text{ g.mol}^{-1}$$

170/ Un composé lipidique a été isolé à partir d'un échantillon biologique: il s'agit d'un ester éthylique d'un acide gras insaturé non ramifié appartenant à la famille des $\omega 6$ de masse molaire inconnue. Afin d'identifier l'acide gras correspondant à cet ester une expérience de saponification a été réalisée sur l'ester éthylique de cet acide gras insaturé. Son indice de saponification est: $Is = 168,7$. Puis l'indice d'iode de l'acide gras insaturé purifié a été déterminé: $II = 334,2$

Quel est le nom commun de cet acide gras?

H:1 g.mol-1 ; O:16 g.mol-1; C:12 g.mol-1; I: 127 g.mol-1; K: 39 g.mol-1

- A) L'acide palmitoléique
- B) L'acide palmitique
- C) L'acide arachidonique
- D) L'acide oléique
- E) L'acide linoléique

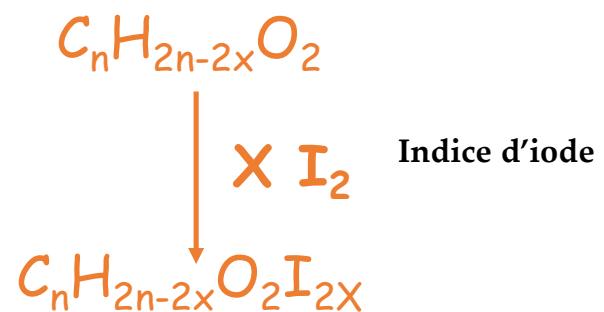
3/ II: détermination du degré d'insaturation

$$M_{AG} = 302 \text{ g.mol-1}$$

Acide gras insaturé non ramifié

Formule brute : $C_nH_{2n-2x}O_2$

Degré d'insaturation de l'AG ?



Réaction non stœchiométrique :
X mole de I_2 pour 1 mole d'AG

170/ Un composé lipidique a été isolé à partir d'un échantillon biologique: il s'agit d'un ester éthylique d'un acide gras insaturé non ramifié appartenant à la famille des $\omega 6$ de masse molaire inconnue. Afin d'identifier l'acide gras correspondant à cet ester une expérience de saponification a été réalisée sur l'ester éthylique de cet acide gras insaturé. Son indice de saponification est: $I_s = 168,7$. Puis l'indice d'iode de l'acide gras insaturé purifié a été déterminé: $II = 334,2$

Quel est le nom commun de cet acide gras?

H:1 g.mol⁻¹; O:16 g.mol⁻¹; C:12 g.mol⁻¹; I: 127 g.mol⁻¹; K: 39 g.mol⁻¹

- A) L'acide palmitoléique
- B) L'acide palmitique
- C) L'acide arachidonique
- D) L'acide oléique
- E) L'acide linoléique

3/ II: détermination du degré d'insaturation

II : masse de I₂ en cg pour saturer 1 g d'AG

$$II = mI_2 = nI_2 \times MI_2 \quad nI_2 = \frac{II}{MI_2} \quad I_s = 334,2 \quad M_{I_2} = 254 \text{ g.mol}^{-1}$$

$$nI_2 = \frac{334,2 \times 10^{-2} \text{ g}}{254 \text{ g.mol}^{-1}} = 13,16 \times 10^{-3} \text{ mol}$$

13,16 10^{-3} mol d'I₂ pour saturer 1g d'acide gras

nAG impliqué dans la réaction?

$$M_{AG} = 304 \text{ g mol}^{-1}$$

$$nAG = \frac{mAG}{MAG} = \frac{1 \text{ g}}{304 \text{ g mol}^{-1}} = 3,29 \times 10^{-3} \text{ mol}$$

170/ Un composé lipidique a été isolé à partir d'un échantillon biologique: il s'agit d'un ester éthylique d'un acide gras insaturé non ramifié appartenant à la famille des $\omega 6$ de masse molaire inconnue. Afin d'identifier l'acide gras correspondant à cet ester une expérience de saponification a été réalisée sur l'ester éthylique de cet acide gras insaturé. Son indice de saponification est: $Is = 168,7$. Puis l'indice d'iode de l'acide gras insaturé purifié a été déterminé: $II = 334,2$

Quel est le nom commun de cet acide gras?

H:1 g.mol⁻¹; O:16 g.mol⁻¹; C:12 g.mol⁻¹; I: 127 g.mol⁻¹; K: 39 g.mol⁻¹

- A) L'acide palmitoléique
- B) L'acide palmitique
- C) L'acide arachidonique
- D) L'acide oléique
- E) L'acide linoléique

3/ II: détermination du degré d'insaturation

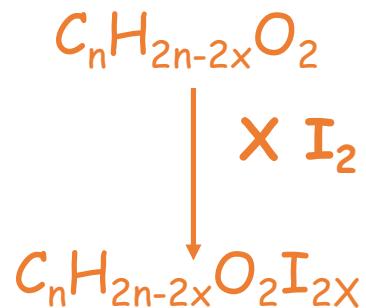
$$nI_2 = X \cdot nAG$$

X: nombre de double liaison

$$X = \frac{nI_2}{nAG}$$

$$n_{I_2} = 13,16 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$$

$$n_{AG} = 3,29 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$$



$$X = \frac{13,16 \cdot 10^{-3}}{3,29 \cdot 10^{-3}} = 4$$

Cet acide gras de la famille des $\omega 6$ présente 4 doubles liaisons

170/ Un composé lipidique a été isolé à partir d'un échantillon biologique: il s'agit d'un ester éthylique d'un acide gras insaturé non ramifié appartenant à la famille des $\omega 6$ de masse molaire inconnue. Afin d'identifier l'acide gras correspondant à cet ester une expérience de saponification a été réalisée sur l'ester éthylique de cet acide gras insaturé. Son indice de saponification est: $Is = 168,7$. Puis l'indice d'iode de l'acide gras insaturé purifié a été déterminé: $II = 334,2$

Quel est le nom commun de cet acide gras?

H:1 g.mol-1 ; O:16 g.mol-1; C:12 g.mol-1; I: 127 g.mol-1; K: 39 g.mol-1

- A) L'acide palmitoléique
- B) L'acide palmitique
- C) L'acide arachidonique
- D) L'acide oléique
- E) L'acide linoléique

4/ Détermination nombre C

$$M_{AG} = 302 \text{ g.mol-1} \quad \text{et formule brute : } C_{n}H_{2n-2}O_2$$

$$X=4$$

$$\text{Donc } 12n + 2n - 8 + (16 \times 2) = 302$$

$$14n = 302 - 24 = 278$$

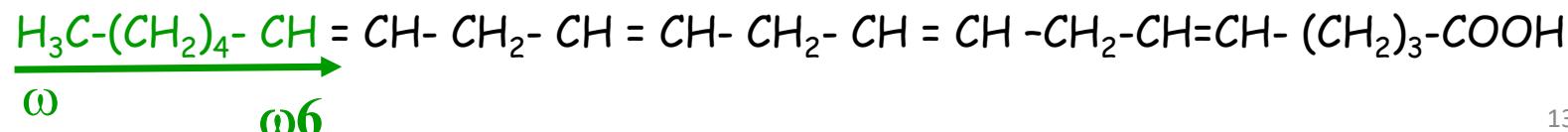
$$n = 278/14 = 20$$

Nous en déduisons la formule brute de l'AG : C₂₀H₃₂O₂

5/ Identification AG

AG de la série des $\omega 6$
chaque double liaison est séparée par un CH₂

Formule semi-développée :



170/ Un composé lipidique a été isolé à partir d'un échantillon biologique: il s'agit d'un ester éthylique d'un acide gras insaturé non ramifié appartenant à la famille des $\omega 6$ de masse molaire inconnue. Afin d'identifier l'acide gras correspondant à cet ester une expérience de saponification a été réalisée sur l'ester éthylique de cet acide gras insaturé. Son indice de saponification est: $Is = 168,7$. Puis l'indice d'iode de l'acide gras insaturé purifié a été déterminé: $II = 334,2$

Quel est le nom commun de cet acide gras?

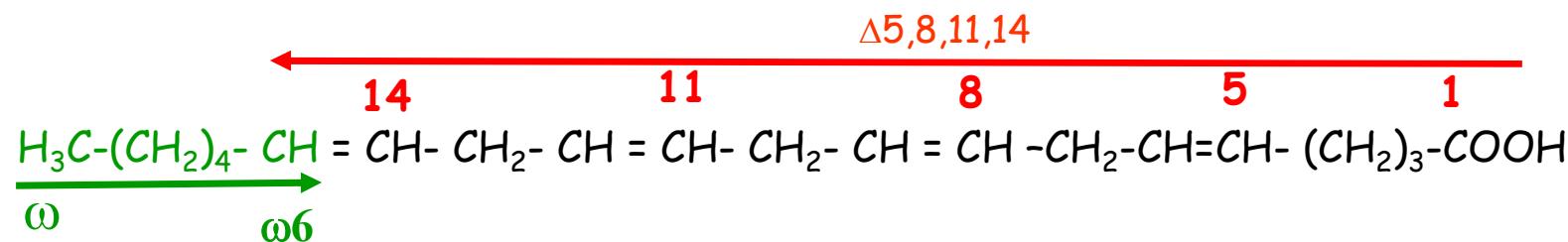
H:1 g.mol-1 ; O:16 g.mol-1; C:12 g.mol-1; I: 127 g.mol-1; K: 39 g.mol-1

- A) L'acide palmitoléique
- B) L'acide palmitique
- C) L'acide arachidonique
- Vrai
- D) L'acide oléique
- E) L'acide linoléique

5/ Identification AG

AG de la série des $\omega 6$
chaque double liaison est séparée par un CH₂

Formule semi-développée :



$(20:4)^{\Delta 5,8,11,14}$: Acide arachidonique

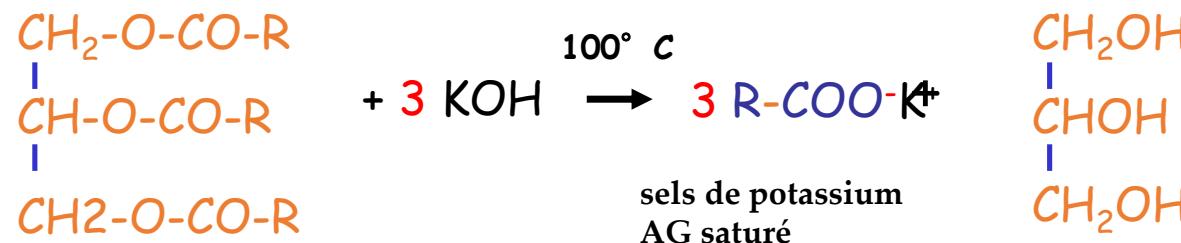
Réponse C

172/ La saponification de 4g d'un triacylglycérol homogène a nécessité 13,50 ml d'une solution de potasse alcoolique à 1 mol/L. Quel est le nom de l'acide gras estérifié sur la molécule de glycerol sachant que cet acide gras est à chaîne linéaire saturée?

H:1 g.mol-1 ; O:16 g.mol-1; C:12 g.mol-1; I: 127 g.mol-1; K: 39 g.mol-1

- A) L'acide stéarique
- B) L'acide arachidique
- C) L'acide myristique
- D) L'acide palmitique
- E) L'acide laurique

1/ Réaction de saponification mise en jeu



Réaction non stoechiométrique

$n \text{ KOH} = 3 n \text{ ester}$

172/ La saponification de 4g d'un triacylglycérol homogène a nécessité 13,50 ml d'une solution de potasse alcoolique à 1 mol/L. Quel est le nom de l'acide gras estérifié sur la molécule de glycerol sachant que cet acide gras est à chaîne linéaire saturée?

H:1 g.mol-1 ; O:16 g.mol-1; C:12 g.mol-1; I: 127 g.mol-1; K: 39 g.mol-1

- A) L'acide stéarique
- B) L'acide arachidique
- C) L'acide myristique
- D) L'acide palmitique
- E) L'acide laurique

2/ Détermination Is

Détermination mKOH nécessaire pour saponifier 4g de triacylglycerol

$$mKOH = nKOH \times MKOH \quad nKOH = C KOH \times V KOH$$

$$CKOH = 1 \text{ mol L}^{-1}$$

$$VKOH = 13,5 \text{ ml}$$

$$MKOH = 56 \text{ g.mol}^{-1}$$

$$mKOH = 1 \times 13,5 \times 10^{-3} \times 56$$

$$mKOH = 0,756 \text{ g}$$

Il faut 756 mg de KOH pour saponifier 4g de triacylglycerol

Donc il faut 189 mg de KOH pour saponifier 1g de triacylglycerol

■■■  Is = 189

172/ La saponification de 4g d'un triacylglycérol homogène a nécessité 13,50 ml d'une solution de potasse alcoolique à 1 mol/L. Quel est le nom de l'acide gras estérifié sur la molécule de glycerol sachant que cet acide gras est à chaîne linéaire saturée?

H:1 g.mol-1 ; O:16 g.mol-1; C:12 g.mol-1; I: 127 g.mol-1; K: 39 g.mol-1

- A) L'acide stéarique
- B) L'acide arachidique
- C) L'acide myristique
- D) L'acide palmitique
- E) L'acide laurique

3/ Détermination masse molaire triacylglycerol

$$n_{KOH} = \frac{Is}{MKOH}$$

$$Is = 189$$

$$n_{KOH} = \frac{189 \cdot 10^{-3} \text{ g}}{56 \text{ g.mol}^{-1}} = 3,375 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$$

$$MKOH = 56 \text{ g.mol}^{-1}$$

Réaction non stoechiométrique: $n_{KOH} = 3 \text{ n ester}$

$$n \text{ ester} = \frac{3,375 \cdot 10^{-3}}{3} = 1,125 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$$

1,125 10^{-3} mol d'ester a une masse d'1 g

$$M \text{ ester} = \frac{m \text{ ester}}{n \text{ ester}} = \frac{1 \text{ g}}{1,125 \cdot 10^{-3} \text{ mol}} = 889 \text{ g.mol}^{-1}$$

172/ La saponification de 4g d'un triacylglycérol homogène a nécessité 13,50 ml d'une solution de potasse alcoolique à 1 mol/L. Quel est le nom de l'acide gras estérifié sur la molécule de glycerol sachant que cet acide gras est à chaîne linéaire saturée?

H:1 g.mol-1 ; O:16 g.mol-1; C:12 g.mol-1; I: 127 g.mol-1; K: 39 g.mol-1

- A) L'acide stéarique
- B) L'acide arachidique
- C) L'acide myristique
- D) L'acide palmitique
- E) L'acide laurique

4/ Détermination masse molaire AG

$$M_{\text{ester}} = 889 \text{ g.mol-1}$$

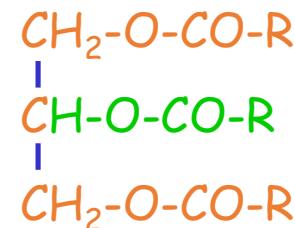
$$M_{\text{AG}} = ? \text{ g.mol-1}$$

$$\text{Donc } M_{\text{ester}} = 3 M_{\text{R}} + (6 \times 12 + 6 \times 16 + 5 \times 1)$$

$$\text{Donc } M_{\text{R}} = \frac{M_{\text{ester}} - 173}{3} = 239 \text{ g.mol-1}$$

$$M_{\text{AG}} = M_{\text{R}} + (1 \times 12 + 2 \times 16 + 1 \times 1)$$

$$\underline{M_{\text{AG}} = 284 \text{ g.mol-1}}$$



172/ La saponification de 4g d'un triacylglycérol homogène a nécessité 13,50 ml d'une solution de potasse alcoolique à 1 mol/L. Quel est le nom de l'acide gras estérifié sur la molécule de glycerol sachant que cet acide gras est à chaîne linéaire saturée?

H:1 g.mol-1 ; O:16 g.mol-1; C:12 g.mol-1; I: 127 g.mol-1; K: 39 g.mol-1

A) L'acide stéarique

Vrai

B) L'acide arachidique

C) L'acide myristique

D) L'acide palmitique

E) L'acide laurique

5/ Détermination nombre C

$$M_{AG} = 284 \text{ g.mol-1}$$

Chaîne linéaire saturée

$$\text{Donc } 12n + 2n + (16 \times 2) = 284$$

$$14n = 284 - 32 = 252$$

$$n = 252/14 = 18$$

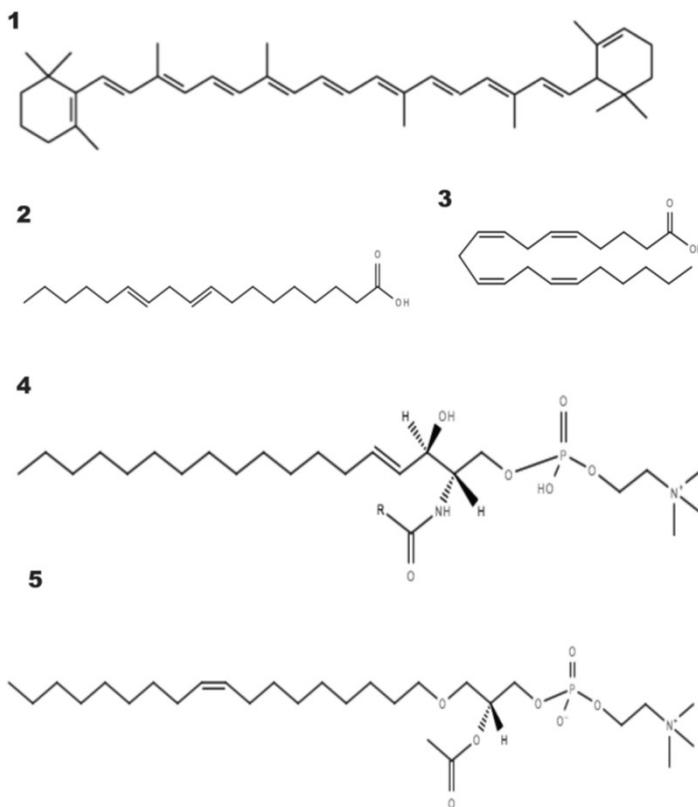
Formule brute : $C_{18}H_{36}O_2$

Nous en déduisons la formule brute de l'AG : $C_{18}H_{36}O_2$

Acide stéarique

Réponse A

173 à 175/ Soient les structures lipidiques suivantes :



173/ Parmi les propositions suivantes, la(les)quelle(s) est(sont) exacte(s) :

- A. **Le lipide 1 est un terpène.**
Vrai (a-carotène)
- B. **Le lipide 2 est un acide gras insaturé.**
Vrai (acide trans, trans-9,12-octadecadienoïque)
- C. **Le lipide 4 est présent en grande quantité dans le cerveau.**
Vrai (Sphingomyéline)
- D. **Le lipide 5 n'est pas un phospholipide.**
Faux (phosphatidylcholine)
- E. **Aucun des lipides représentés n'est une vitamine liposoluble.**
Faux (lipide 1)

Réponse A, B, C

174/ Parmi les propositions suivantes, la(les)quelle(s) est(sont) exacte(s) :

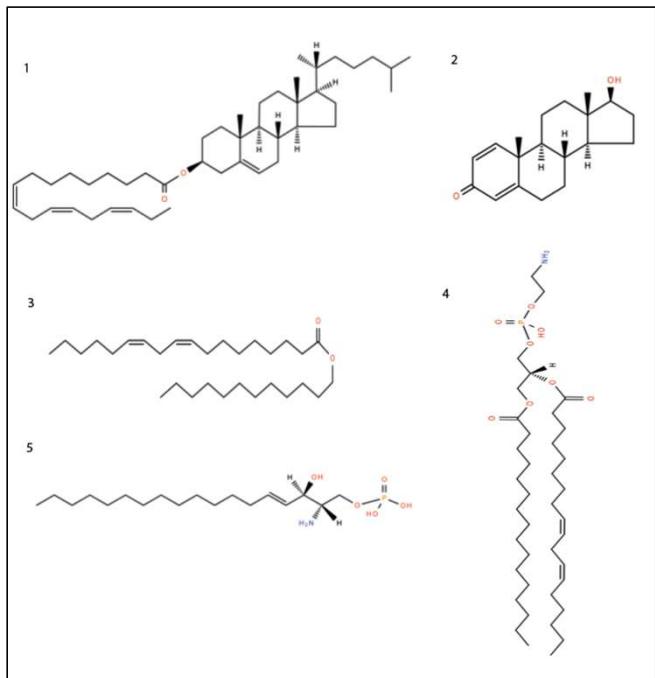
- A. **Le lipide 3 est un acide gras polyinsature de la série w6 comme l'acide α -linolénique.**
Faux (acide arachidonique)
- B. **Le lipide 4 est un précurseur d'un lipide second messager impliqué dans la signalisation cellulaire.**
Vrai (sphingomyéline)
- C. **Le lipide 2 possède deux insaturations trans, configuration la plus présente dans les acides gras insaturés naturels.**
Faux
- D. **Dans les membranes cellulaires, les phospholipides sont repartis de manière asymétrique. Le lipide 4 en est un exemple.**
Vrai
- E. **Aucun des lipides représentés sur la figure 1 ne rentre dans la composition des membranes cellulaires.**
Faux

Réponse B, D

QCMs 176 à 180. Sujet Examen Terminal PASS 2020 (lipides) : Énoncé commun aux cinq questions suivantes. Soient les structures suivantes

176/

- A. **Faux.** Le lipide 1 est un ester du cholestérol.
 B. **Vrai.**
 C. **Faux.** C'est un ester d'acide gras
 D. **Vrai,** c'est un glycérophospholipide: le phosphatidyléthanolamine.
 E. **Vrai,** En effet il s'agit de la sphingosine-1-phosphate. Elle est produite sous l'effet de la sphingosine kinase et est un acteur du signal activant la prolifération et la survie cellulaire.

Réponse BDE

177/

- A. **Vrai.**
 B. **Faux,** le lipide 1 n'est pas une hormone, c'est un ester du cholestérol.
 C. **Faux,** la fonction OH est sur le carbone 17.
 D. **Faux,** ils ont 18, 19 ou 21 carbones selon la classe
 E. **Faux,** c'est une hormone androgénique (19 carbones).

Réponse A

178/

- A. **Faux.** Il s'agit de la phosphatidyléthanolamine, à ne pas confondre avec les sphingolipides dont certains font partie de la gaine de myéline (sphingomyéline).
- B. **Vrai.** La sphingosine-1-phosphate dérive de la sphingomyéline par l'action successive des enzymes sphingomyélinase, céramidase, et sphingosine kinase.
- C. **Vrai.** La membrane est un système phospholipidique disymétrique, certains sont davantage présents à la face interne et d'autres à la face externe (confère cours).
- D. **Vrai.**
- E. **Vrai.** Pour rappel un triglycéride est composé d'une molécule de glycérol sur laquelle sont estérifiées trois acides gras sur les trois fonctions alcools.

Réponse BCDE

179/ Une réaction de saponification est réalisée à partir du lipide 3, dont la masse molaire est 448 g.mol^{-1} .

Cochez la ou les bonnes réponses parmi les propositions A à E suivantes :

Données : H : 1 g.mol^{-1} ; O : 16 g.mol^{-1} ; C : 12 g.mol^{-1} ; K : 39 g.mol^{-1} ; I : 127 g.mol^{-1} ; $50,8/56 \text{ g.mol}^{-1} = 0,9$

A. **Vrai** : on obtient l'acide linoléique (AG essentiel) et un alcool gras à 12 carbones. 3

B. **Vrai**: l'indice d'iode est égal à 0,9 fois son indice de saponification.

Indice d'iode :

2 insaturations.

Soit $n(I_2) = 2 \times n(\text{ester d'AG})$.

Rappel : $I_i = \text{masse de } I_2 \text{ en cg saturant } 1\text{g de matière grasse}$.

$n(\text{ester d'AG}) = m/M = 1/448 = 2,23 \times 10^{-3} \text{ mol}$.

Donc $n(I_2) = 2 \times 2,23 \times 10^{-3} = 4,46 \times 10^{-3} \text{ mol}$.

Soit $I_i = n(I_2) \times 254 \times 100 = 4,46 \times 10^{-3} \times 254 \times 100 = 113,3$

Indice de saponification :

1 fonction ester.

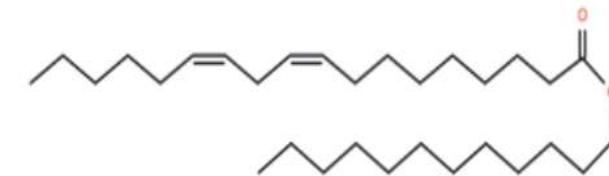
Soit $n(KOH) = n(\text{ester d'AG})$

Rappel : $I_s = \text{masse de KOH en ms pour saponifier } 1\text{g de l'ester d'AG}$.

$n(KOH) = 2,23 \times 10^{-3} \text{ mol}$.

Soit $I_s = 2,23 \times 10^{-3} \times (39+16+1) \times 1000 = 124,9$

Or $113,3 = 0,9 \times 124,9$.



179/ Une réaction de saponification est réalisée à partir du lipide 3, dont la masse molaire est 448 g.mol^{-1} .

Cochez la ou les bonnes réponses parmi les propositions A à E suivantes :

Données : H : 1 g.mol^{-1} ; O : 16 g.mol^{-1} ; C : 12 g.mol^{-1} ; K : 39 g.mol^{-1} ; I : 127 g.mol^{-1} ; $50,8/56 \text{ g.mol}^{-1} = 0,9$

- C. **Faux.** En replaçant l'acide linoléique ($C_{18}H_{32}O_2$) par l'acide eicosatétranoïque ($C_{20}H_{32}O_2$), on augmente la masse molaire de l'ester d'AG. Donc la quantité de matière n contenue dans 1g de cette matière grasse en est réduit, et l'indice de saponification sera donc réduit également. A titre indicatif, le nombre de fonction ester n'est en rien changé par cette modification (1 fonction ester).
- D. **Faux.** La température du fusion est d'autant plus faible que le degré d'insaturation est élevé. Un acide octadécatriénoïque aura une température de fusion plus faible que l'acide octadécadiénöïque.
- E. **Vrai.** Calcul de l'indice de saponification d'un triglycéride ayant une masse molaire de 560 g.mol⁻¹:

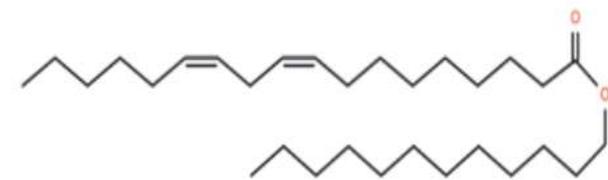
$n(\text{KOH}) = 3 \times n(\text{TG})$ (stœchiométrie de la réaction avec 3 fonctions ester).

$$m(\text{KOH}) = 3 \times n(\text{TG}) \times M(\text{KOH}) = 3 \times (1/560) \times (39+16+1) = 3 \times 1,786 \times 10^{-3} \times 56 = 300 \times 10^{-3}$$

Soit $I_s = 300$.

En effet $300 > 124,9$

3



Réponse ABE

180/

1= Acide oléique : **C(18:1)**

2= Acide gras estérifié sur le lipide 1 : acide alpha linolénique **C(18:3)**

3= Acide gras obtenu après digestion du lipide 4 par une phospholipase A1 : acide palmitique **C(16:0)**.

4= Acide gras obtenu par saponification du lipide 3 : acide linoléique **C(18:2)**.

5= acide caprique **C(10:0)**

Réponse BC

A. Faux.

B. Vrai. L'ordre est bien 5, 2, 3, 4, 1 : le C(10:0) sort en premier (chaîne carbonée beaucoup plus courte et entièrement saturée). Ensuite les acides gras à 18 carbones sortent dans l'ordre inverse de leur degré d'insaturation (HPLC) (2 puis 4 puis 1), et il est donné en proposition que le C16:0 sort entre 2 et 4.

C. Vrai. Avec d'avantage d'insaturation, la fluidité de la membrane biologique est augmentée.

D. Faux. La chromatographie phase gazeuse sépare les acides gras en fonction de leur volatilité et de leur affinité pour la phase stationnaire (face interne de la colonne analytique). En pratique le temps de rétention augmente avec la longueur de chaîne carbonée et augmente également avec le degré d'insaturation. Donc en chromatographie en phase gazeuse, l'ordre d'apparition des pics serait: 5,3,1,4,2

E. Faux. 1 et 4 ont 18 atomes de carbone mais le 3 a 16 atomes de carbone

I-ACIDES
AMINES

II-PEPTIDES

III- PROTEINES

IV- ENZYMOLOGIE,
METABOLISME

V-LIPIDES

182 à 184/ : Examen Terminal 2021

Vous reporter à la correction proposée par le tutorat