







UE2 – ED – BIOCHIMIE 2024-2025

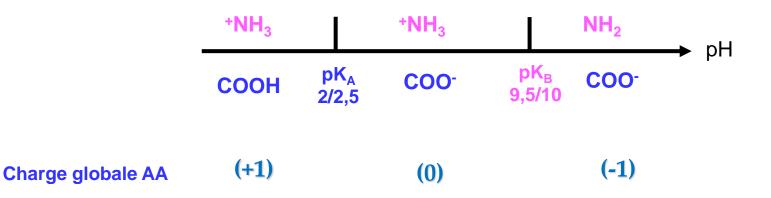
Acides aminés, peptides, protéines, enzymologie, et lipides

QCM: 12, 14, 29, 33, 61, 105, 106, 116 à 121, 171, 175 et 181



Acides aminés à chaîne latérale non ionisable





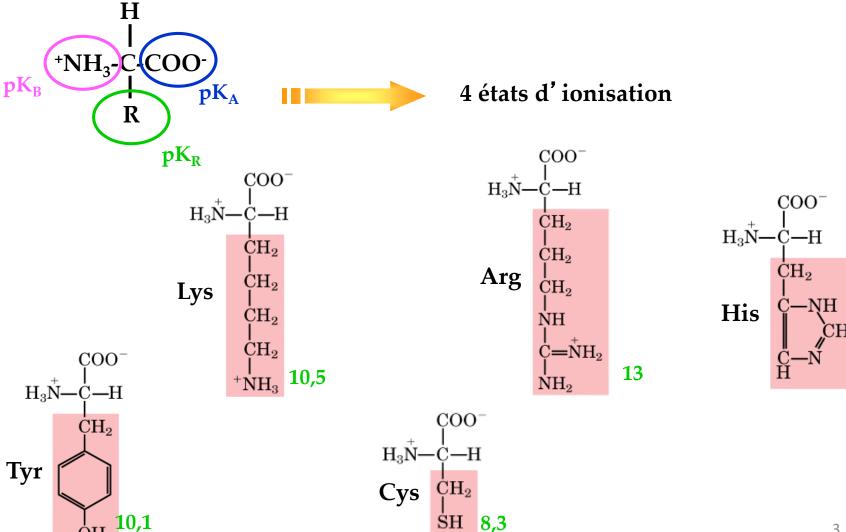
I-ACIDES

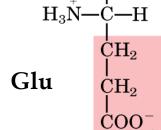
AMINES



Asp

7 Acides aminés à chaîne latérale ionisable





 COO^{-}

 $\dot{\text{CH}}_2$

ĊOO-

 COO^{-}

QCM 12: Sachant que C a pour valeur de pK: $pK_A = 1.9$; $pK_B = 10.7$ et $pK_R = 8.3$, quelle est sa valeur de <u>pHi</u>?

A 6,5

B 5,1

C 9,5

D 6,9

E 5,4

QCM 12: Sachant que C a pour valeur de pK: $pK_A = 1.9$; $pK_B = 10.7$ et $pK_R = 8.3$, quelle est sa valeur de pHi?

A 6,5

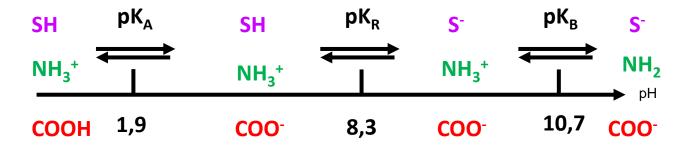
B 5,1

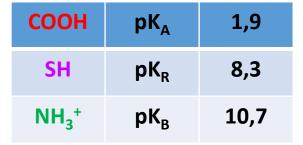
C 9,5

D 6,9

E 5,4

(+1)	(0)	(-1)	(-2)





QCM 12: Sachant que C a pour valeur de pK: $pK_A = 1.9$; $pK_B = 10.7$ et $pK_R = 8.3$, quelle est sa valeur de pHi?

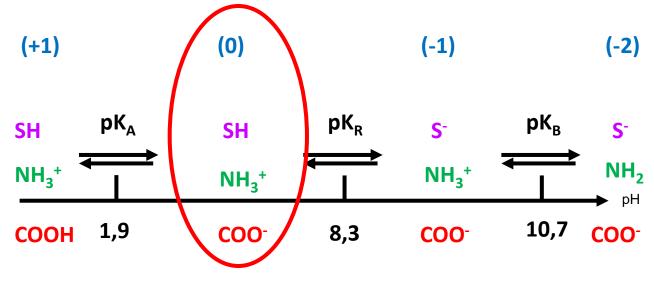
A 6,5

B 5,1

C 9,5

D 6,9

E 5,4



pHi = 100 % forme zwitterion (charge globale = 0)

СООН	pK _A	1,9
SH	pK _R	8,3
NH ₃ ⁺	pK _B	10,7

pK_A

pK_R

 pK_B

1,9

8,3

10,7

COOH

SH

NH₃⁺

QCM 12: Sachant que C a pour valeur de pK: $pK_A = 1.9$; $pK_B = 10.7$ et $pK_R = 8.3$, quelle est sa valeur de pHi?

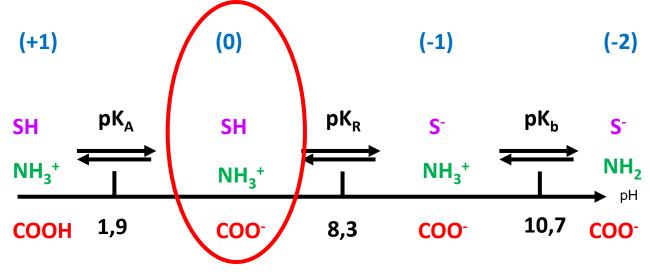
6,5 Α

5,1 В

9,5

6,9 D

5,4 Ε



pHi = 100 % forme zwitterion (charge globale = 0)

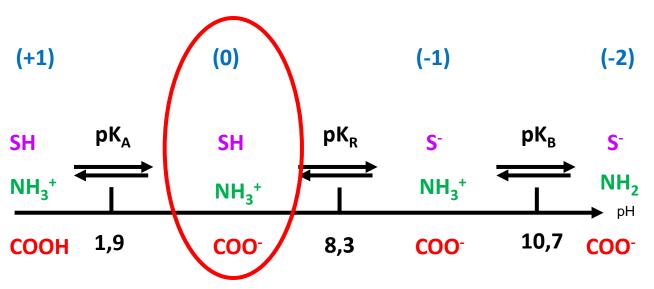
Calcul pHi= demi Σ des 2 pKa qui sont de part et d'autre de la forme zwitterion

$$pHi = (pK_A + pK_R)/2 = (1,9+8,3)/2 = 5,1$$

QCM 12: Sachant que C a pour valeur de pK: $pK_A = 1.9$; $pK_B = 10.7$ et $pK_R = 8.3$, quelle est sa valeur de pHi?

A 6,5
 B 5,1
 C 9,5
 Réponse B
 D 6,9
 E 5,4

СООН	pK _A	1,9
SH	рК _R	8,3
NH ₃ ⁺	рК _в	10,7



pHi = 100 % forme zwitterion (charge globale = 0)

Calcul pHi= demi Σ des 2 pKa qui sont de part et d'autre de la forme zwitterion

$$pHi = (pKA + pK_R)/2 = (1,9+8,3)/2 = 5,1$$



- A D migre vers l'anode au cours d'une électrophorèse à pH 6
- B Lors d'une électrophorèse à pH = 4, C va migrer vers la cathode
- C D se fixe sur une colonne échangeuse de cations à pH 6
- D A pH = 12, C a une charge globale de (-2)
- E A pH physiologique, le groupement α -aminé de D est ionisé

I-ACIDES

AMINES

A <u>D</u> migre vers l'anode au cours d'une <u>électrophorèse</u> à pH 6

ELECTROPHORESE

AA migrent vers électrode de polarité opposée à leur charge

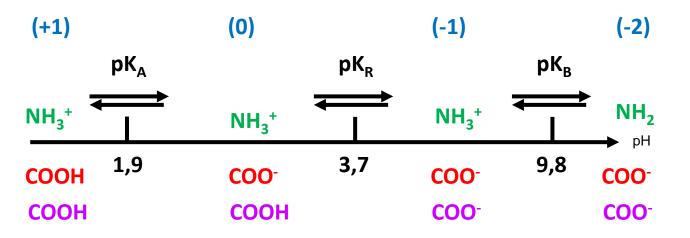
- □ pH = pHi: charge globale AA nulle, aucune migration
- □ pH > pHi: charge globale AA négative, migration anode (borne +)
- □ pH < pHi: charge globale AA positive, migration cathode (borne -)



Objectif: calculer pHi AA

A <u>D</u> migre vers l'anode au cours d'une <u>électrophorèse</u> à pH 6

СООН	рК _А	1,9
СООН	рК _R	3,7
NH ₃ ⁺	pK _B	9,8



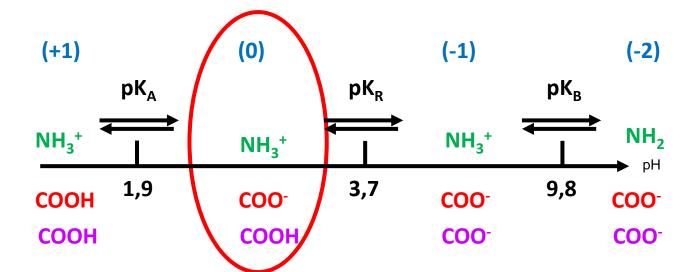


A D migre vers l'anode au cours d'une électrophorèse à pH 6

Calcul pHi= demi Σ des 2 pKa qui sont de part et d'autre de la forme zwitterion

pHi (D) =
$$(pK_A + pK_R)/2 = (1,9+3,7)/2 = 2,8$$

СООН	pK _A	1,9
СООН	pK _R	3,7
NH ₃ ⁺	pK _B	9,8



A D migre vers l'anode au cours d'une électrophorèse à pH 6

Calcul pHi= demi Σ des 2 pKa qui sont de part et d'autre de la forme zwitterion

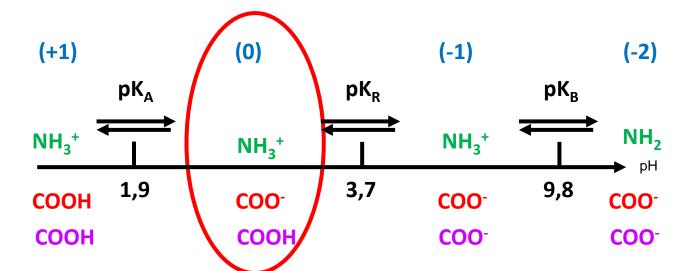
$$pHi(D) = (pK_A + pK_R)/2 = (1,9+3,7)/2 = 2,8$$

pH 6 > pHi (D)

ELECTROPHORESE

AA migrent vers électrode de polarité opposée à leur charge

- □ pH = pHi: charge globale AA nulle, aucune migration
- □ pH > pHi: charge globale AA négative, migration anode (borne +)
- □ pH < pHi: charge globale AA positive, migration cathode (borne -)</p>



A D migre vers l'anode au cours d'une électrophorèse à pH 6

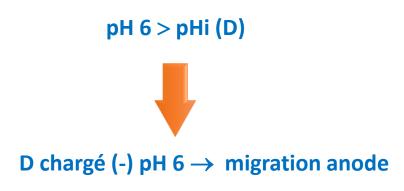
Calcul pHi= demi Σ des 2 pKa qui sont de part et d'autre de la forme zwitterion

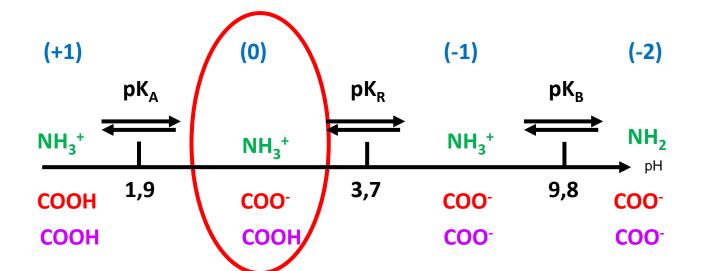
$$pHi(D) = (pK_A + pK_R)/2 = (1,9+3,7)/2 = 2,8$$

ELECTROPHORESE

AA migrent vers électrode de polarité opposée à leur charge

- □ pH = pHi: charge globale AA nulle, aucune migration
- □ pH > pHi: charge globale AA négative, migration anode (borne +)
- □ pH < pHi: charge globale AA positive, migration cathode (borne -)</p>



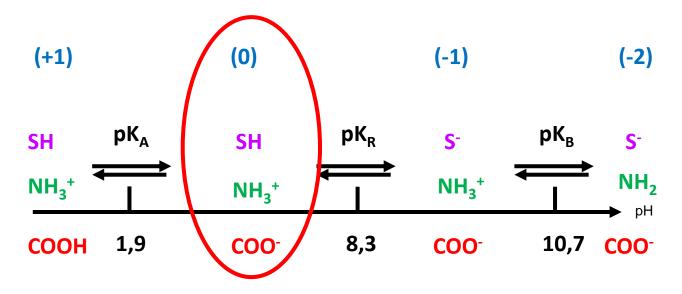


- A D migre vers l'anode au cours d'une électrophorèse à pH 6
- B Lors d'une <u>électrophorèse</u> à pH = 4, <u>C</u> va migrer vers la cathode

A D migre vers l'anode au cours d'une électrophorèse à pH 6

B Lors d'une électrophorèse à pH = 4, C va migrer vers la cathode

СООН	pK _A	1,9
SH	pK _R	8,3
NH ₃ ⁺	pK _B	10,7



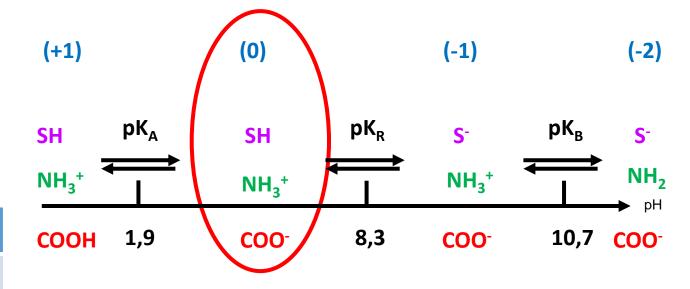
pHi (C) =
$$(pK_A + pK_R)/2 = (1,9+8,3)/2 = 5,1$$

A D migre vers l'anode au cours d'une électrophorèse à pH 6

B Lors d'une électrophorèse à pH = 4, C va migrer vers la cathode

pH 4 < pHi (C)

СООН	pK _A	1,9
SH	pK _R	8,3
NH ₃ ⁺	pK _B	10,7



pHi (C) =
$$(pK_A + pK_R)/2 = (1,9+8,3)/2 = 5,1$$

A D migre vers l'anode au cours d'une électrophorèse à pH 6

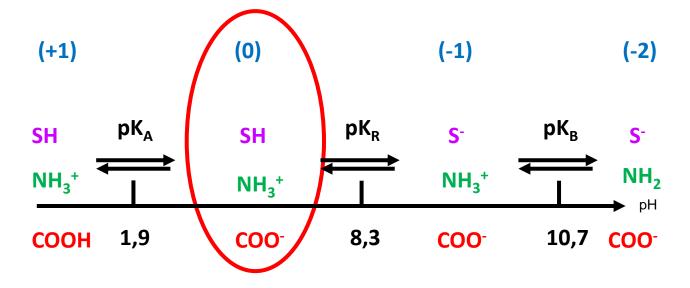
B Lors d'une électrophorèse à **pH = 4**, C va migrer vers **la cathode**





C chargé (+) pH 4

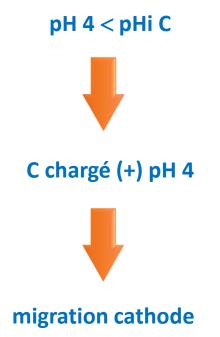
СООН	pK _A	1,9
SH	pK _R	8,3
NH ₃ ⁺	pK _B	10,7

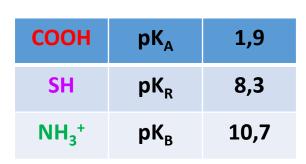


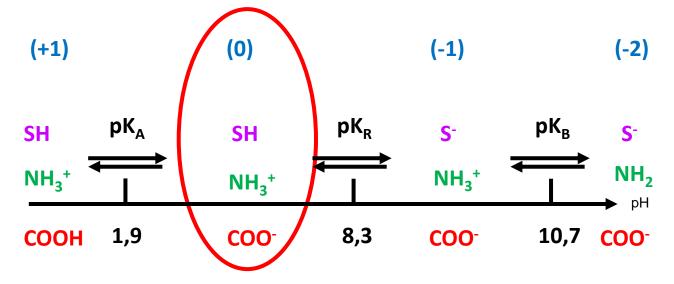
pHi (C) =
$$(pK_A + pK_R)/2 = (1,9+8,3)/2 = 5,1$$

A D migre vers l'anode au cours d'une électrophorèse à pH 6

B Lors d'une électrophorèse à <u>pH = 4</u>, C va migrer vers <u>la cathode</u>







pHi (C) =
$$(pK_A + pK_R)/2 = (1,9+8,3)/2 = 5,1$$

- A D migre vers l'anode au cours d'une électrophorèse à pH 6
- B Lors d'une électrophorèse à pH = 4, C va migrer vers la cathode
- C <u>**D**</u> se fixe sur une <u>colonne échangeuse de cations</u> à pH 6



- A D migre vers l'anode au cours d'une électrophorèse à pH 6
- B Lors d'une électrophorèse à pH = 4, C va migrer vers la cathode
- C D se fixe sur une colonne échangeuse de cations à pH 6

Colonne échangeuse de cations

AA retenus: chargés +

Colonne: chargée négativement



- A D migre vers l'anode au cours d'une électrophorèse à pH 6
- B Lors d'une électrophorèse à pH = 4, C va migrer vers la cathode
- C D se fixe sur une colonne échangeuse de cations à pH 6

Colonne échangeuse de cations

AA retenus: chargés +

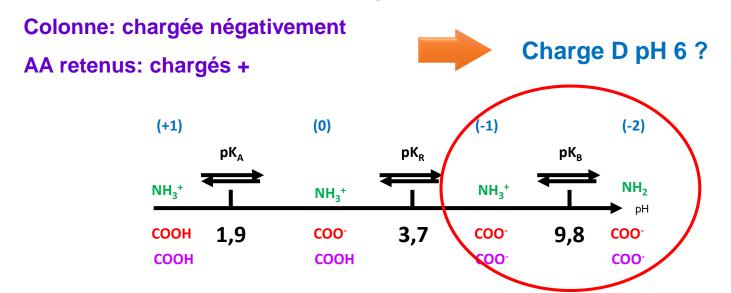
Colonne: chargée négativement

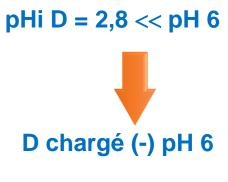


Charge D pH 6?

- A D migre vers l'anode au cours d'une électrophorèse à pH 6
- B Lors d'une électrophorèse à pH = 4, C va migrer vers la cathode
- C D se fixe sur une colonne échangeuse de cations à pH 6

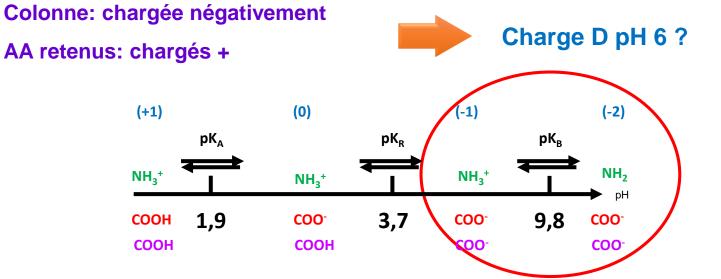
Colonne échangeuse de cations



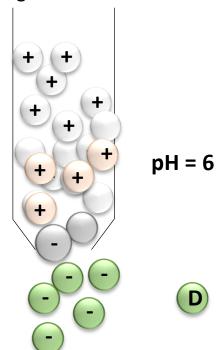


- A D migre vers l'anode au cours d'une électrophorèse à pH 6
- B Lors d'une électrophorèse à pH = 4, C va migrer vers la cathode
- C D se fixe sur une colonne échangeuse de cations à pH 6

Colonne échangeuse de cations



Chromatographie échangeuse de cations

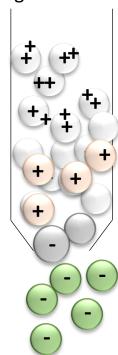


D chargé (-) pH 6

- A D migre vers l'anode au cours d'une électrophorèse à pH 6
- B Lors d'une électrophorèse à pH = 4, C va migrer vers la cathode
- C D se fixe sur une colonne échangeuse de cations à pH 6

PRINCIPE ELUTION SUR COLONNE ECHANGEUSE CATIONS?

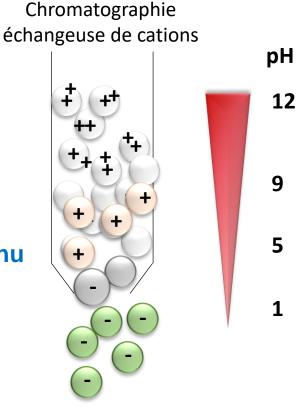
Chromatographie échangeuse de cations





PRINCIPE ELUTION SUR COLONNE ECHANGEUSE CATIONS

- AA retenus: chargés (+)
- Résine: chargée (-)
- Equilibre résine et préparation AA à pH défini → selon charge AA, retenu ou non lors dépôt sur colonne
- Elution avec gradient pH croissant
- Elution AA lorsque pH = pHi AA (100% charge (0))
- Ordre élution AA: ordre croissant pHi → (AA acides, neutres puis basiques)

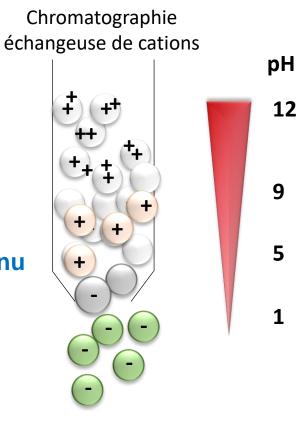




PRINCIPE ELUTION SUR COLONNE ECHANGEUSE CATIONS

- AA retenus: chargés (+)
- Résine: chargée (-)
- Equilibre résine et préparation AA à pH défini → selon charge AA, retenu ou non lors dépôt sur colonne
- Elution avec gradient pH croissant
- Elution AA lorsque pH = pHi AA (100% charge (0))
- Ordre élution AA: ordre croissant pHi → (AA acides, neutres puis basiques)

C'est l'inverse pour une colonne échangeuse <u>d'ANIONS</u>: basiques, neutres, puis acides



- A D migre vers l'anode au cours d'une électrophorèse à pH 6
- B Lors d'une électrophorèse à pH = 4, C va migrer vers la cathode
- C D se fixe sur une colonne échangeuse de cations à pH 6
- D A pH = 12, C a une charge globale de (-2)

I-ACIDES

AMINES

- D migre vers l'anode au cours d'une électrophorèse à pH 6 Α
- Lors d'une électrophorèse à pH = 4, C va migrer vers la cathode В
- D se fixe sur une colonne échangeuse de cations à pH 6
- A pH = 12, C a une **charge globale** de (-2) D

СООН	рК _А	1,9
SH	pK _R	8,3
NH ₃ ⁺	pK _B	10,7

(+1)	(0)		(-1)		(-2)
SH pK _A	SH	pK _R	S ⁻	рК _в	S ⁻
NH ₃ ⁺	NH ₃ ⁺		NH ₃ ⁺		NH ₂ → pH
соон 1,9	COO-	8,3	COO-	10,7	COO-

- A D migre vers l'anode au cours d'une électrophorèse à pH 6
- B Lors d'une électrophorèse à pH = 4, C va migrer vers la cathode
- C D se fixe sur une colonne échangeuse de cations à pH 6
- D A pH = 12, C a une charge globale de (-2)

une <u>ena</u>	inge groba	ie de <u>(</u>				
(+1)		(0)		(-1)	(-2)	
SH	pK _A	SH	pK _R	S-	pK _B S-	
NH ₃ ⁺		NH ₃ ⁺		NH ₃ ⁺	NH ₂	
СООН	1,9	COO-	8,3	COO-	10,7 COO-	

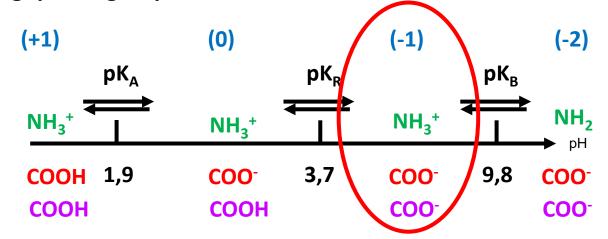
СООН	рК _А	1,9
SH	pK _R	8,3
NH ₃ ⁺	pK _B	10,7

I-ACIDES AMINES

QCM 14: Concernant C et D

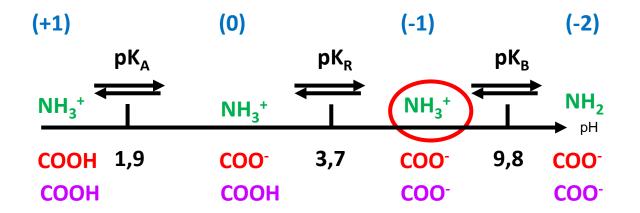
- A D migre vers l'anode au cours d'une électrophorèse à pH 6
- B Lors d'une électrophorèse à pH = 4, C va migrer vers la cathode
- C D se fixe sur une colonne échangeuse de cations à pH 6
- D A pH = 12, C a une charge globale de (-2)
- E A **pH physiologique**, le groupement α -aminé de **D** est ionisé

- A D migre vers l'anode au cours d'une électrophorèse à pH 6
- B Lors d'une électrophorèse à pH = 4, C va migrer vers la cathode
- C D se fixe sur une colonne échangeuse de cations à pH 6
- D A pH = 12, C a une charge globale de (-2)
- E A **pH physiologique**, le **groupement** α-aminé de D est **ionisé**



pH physiologique = 7,4

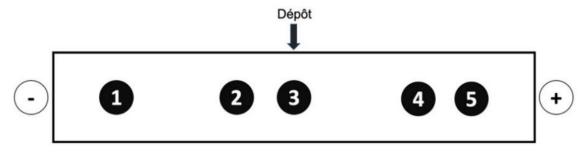
- A D migre vers l'anode au cours d'une électrophorèse à pH 6
- B Lors d'une électrophorèse à pH = 4, C va migrer vers la cathode
- C D se fixe sur une colonne échangeuse de cations à pH 6
- D A pH = 12, C a une charge globale de (-2)
- E A pH physiologique, le groupement α -aminé de D est ionisé



Réponses A, B, D et E

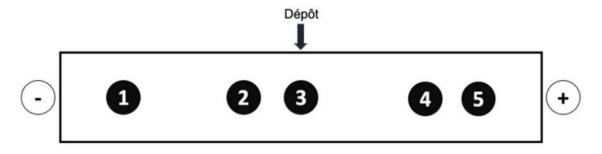
pH physiologique = 7,4

QCM 29: Sujet <u>Contrôle Intermédiaire 2020</u>: Cinq acides aminés sont séparés par électrophorèse à pH = 6. Données: Leu pHi = 5,98 ; Glu, pHi = 3,22 ; Arg, pHi = 10,76 ; His, pHi = 7,59 ; Asp, pHi = 2,77 On obtient le résultat ci-dessous :



- A Le spot 1 correspond à l'acide glutamique
- B Le spot 2 correspond à la leucine
- C Le spot 3 correspond à l'histidine
- D Le spot 4 correspond à l'arginine
- E Le spot 5 correspond à l'acide aspartique

QCM 29: Sujet Contrôle Intermédiaire 2020: Cinq acides aminés sont séparés par électrophorèse à pH = 6. Données: Leu pHi = 5,98 ; Glu, pHi = 3,22 ; Arg, pHi = 10,76 ; His, pHi = 7,59 ; Asp, pHi = 2,77 On obtient le résultat ci-dessous :



Le spot 1 correspond à l'acide glutamique Α

ELECTROPHORESE

Le spot 2 correspond à la leucine В AA migrent vers électrode de polarité opposée à leur charge Le spot 3 correspond à l'histidine

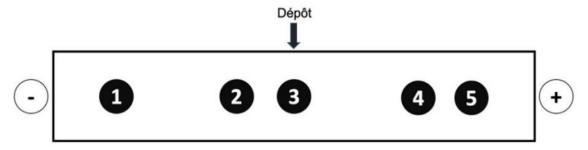


- □ pH = pHi: charge globale AA nulle, aucune migration
 - □ pH > pHi: charge globale AA négative, migration anode (borne +)
 - □ pH < pHi: charge globale AA positive, migration cathode (borne -)

E Le spot 5 correspond à l'acide aspartique

Le spot 4 correspond à l'arginine

QCM 29: Sujet <u>Contrôle Intermédiaire 2020</u>: Cinq acides aminés sont séparés par <u>électrophorèse</u> à <u>pH = 6.</u> Données: Leu pHi = 5,98 ; Glu, pHi = 3,22 ; Arg, pHi = 10,76 ; His, pHi = 7,59 ; Asp, pHi = 2,77 On obtient le résultat ci-dessous :



Electrophorèse à pH = 6

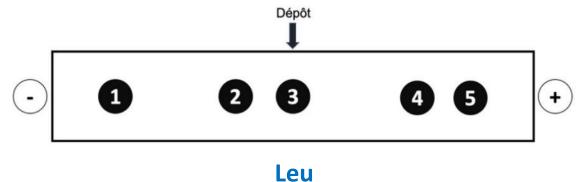
pH \approx pHi Leu (5,98) \rightarrow Leu (0)

ELECTROPHORESE

AA migrent vers électrode de polarité opposée à leur charge

- □ pH = pHi: charge globale AA nulle, aucune migration
- □ pH > pHi: charge globale AA négative, migration anode (borne +)
- □ pH < pHi: charge globale AA positive, migration cathode (borne -)

QCM 29: Sujet <u>Contrôle Intermédiaire 2020</u>: Cinq acides aminés sont séparés par électrophorèse à <u>pH = 6</u>. Données: Leu pHi = 5,98 ; Glu, pHi = 3,22 ; Arg, pHi = 10,76 ; His, pHi = 7,59 ; Asp, pHi = 2,77 On obtient le résultat ci-dessous :



Electrophorèse à pH = 6

• pH \approx pHi Leu (5,98) \rightarrow Leu (0) \rightarrow aucune

migration

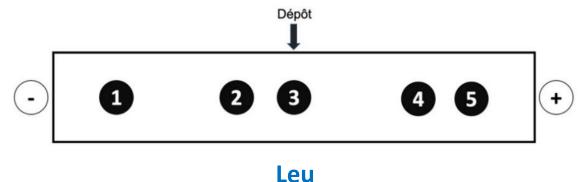


ELECTROPHORESE



- □ pH > pHi: charge globale AA négative, migration anode (borne +)
- □ pH < pHi: charge globale AA positive, migration cathode (borne -)

QCM 29: Sujet <u>Contrôle Intermédiaire 2020</u>: Cinq acides aminés sont séparés par électrophorèse à <u>pH = 6</u>. Données: Leu pHi = 5,98 ; Glu, pHi = 3,22 ; Arg, pHi = 10,76 ; His, pHi = 7,59 ; Asp, pHi = 2,77 On obtient le résultat ci-dessous :



Electrophorèse à pH = 6

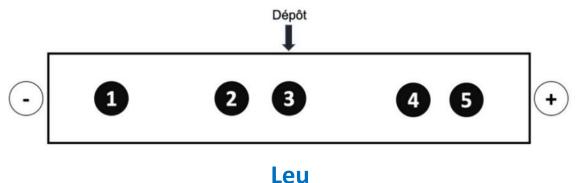
- pH ≈ pHi Leu (5,98) → Leu (0) → aucune
 migration
- pH > pHi Asp (2,77) et pHi Glu (3,22)

ELECTROPHORESE



- □ pH > pHi: charge globale AA négative, migration anode (borne +)
- □ pH < pHi: charge globale AA positive, migration cathode (borne -)

QCM 29: Sujet <u>Contrôle Intermédiaire 2020</u>: Cinq acides aminés sont séparés par électrophorèse à <u>pH = 6.</u> Données: Leu pHi = 5,98 ; Glu, pHi = 3,22 ; Arg, pHi = 10,76 ; His, pHi = 7,59 ; Asp, pHi = 2,77 On obtient le résultat ci-dessous :



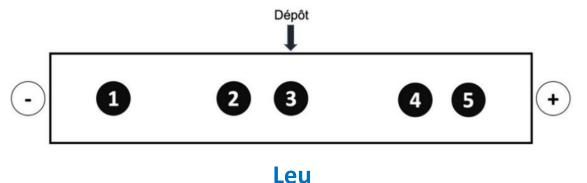
Electrophorèse à pH = 6

- pH \approx pHi Leu (5,98) \rightarrow Leu (0) \rightarrow aucune migration
- pH > pHi Asp (2,77) et pHi Glu (3,22) → Asp (-)
 et Glu (-) → migration vers anode (borne +)

ELECTROPHORESE

- □ pH = pHi: charge globale AA nulle, aucune migration
- □ pH > pHi: charge globale AA négative, migration anode (borne +)
- □ pH < pHi: charge globale AA positive, migration cathode (borne -)

QCM 29: Sujet <u>Contrôle Intermédiaire 2020</u>: Cinq acides aminés sont séparés par électrophorèse à <u>pH = 6</u>. Données: Leu pHi = 5,98 ; Glu, pHi = 3,22 ; Arg, pHi = 10,76 ; His, pHi = 7,59 ; Asp, pHi = 2,77 On obtient le résultat ci-dessous :



Electrophorèse à pH = 6

- pH ≈ pHi Leu (5,98) → Leu (0) → aucune
 migration
- pH > pHi Asp (2,77) et pHi Glu (3,22) → Asp (-)
 et Glu (-) → migration vers anode (borne +)

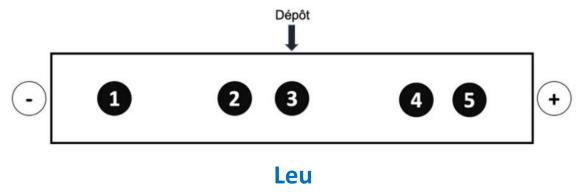
ELECTROPHORESE

AA migrent vers électrode de polarité opposée à leur charge

- □ pH = pHi: charge globale AA nulle, aucune migration
- □ pH > pHi: charge globale AA négative, migration anode (borne +)
- □ pH < pHi: charge globale AA positive, migration cathode (borne -)

4 ou 5?

QCM 29: Sujet <u>Contrôle Intermédiaire 2020</u>: Cinq acides aminés sont séparés par électrophorèse à <u>pH = 6.</u> Données: Leu pHi = 5,98; Glu, pHi = 3,22; Arg, pHi = 10,76; His, pHi = 7,59; Asp, pHi = 2,77 On obtient le résultat ci-dessous:



Electrophorèse à pH = 6

I-ACIDES

AMINES

- pH \approx pHi Leu (5,98) \rightarrow Leu (0) \rightarrow aucune migration
- pH > pHi Asp (2,77) et pHi Glu (3,22) → Asp (-)
 et Glu (-) → migration vers anode (borne +)



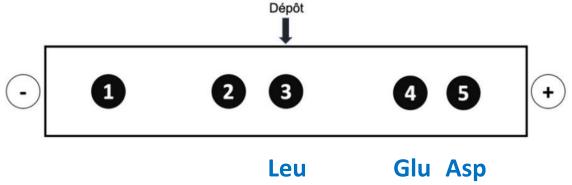


pHi Asp < pHi Glu



charge (-) Asp > charge (-) Glu

QCM 29: <u>Sujet Contrôle Intermédiaire 2020</u>: Cinq acides aminés sont séparés par électrophorèse à <u>pH = 6.</u> Données: Leu pHi = 5,98 ; Glu, pHi = 3,22 ; Arg, pHi = 10,76 ; His, pHi = 7,59 ; Asp, pHi = 2,77 On obtient le résultat ci-dessous :



Electrophorèse à pH = 6

I-ACIDES

AMINES

- pH ≈ pHi Leu (5,98) → Leu (0) → aucune
 migration
- pH > pHi Asp (2,77) et pHi Glu (3,22) → Asp (-)
 et Glu (-) → migration vers anode (borne +)

Asp migre le plus loin vers l'anode



4 ou 5?

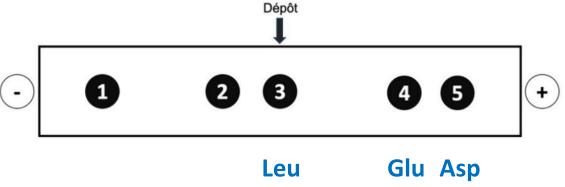


pHi Asp < pHi Glu



charge (-) Asp > charge (-) Glu

QCM 29: Sujet <u>Contrôle Intermédiaire 2020</u>: Cinq acides aminés sont séparés par électrophorèse à <u>pH = 6.</u> Données: Leu pHi = 5,98 ; Glu, pHi = 3,22 ; Arg, pHi = 10,76 ; His, pHi = 7,59 ; Asp, pHi = 2,77 On obtient le résultat ci-dessous :



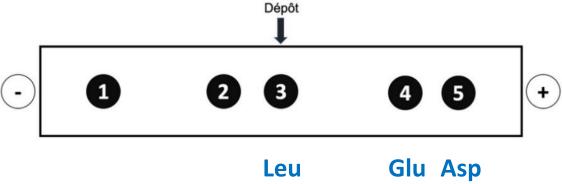
Electrophorèse à pH = 6

- pH ≈ pHi Leu (5,98) → Leu (0) → aucune
 migration
- pH > pHi Asp (2,77) et pHi Glu (3,22) → Asp (-)
 et Glu (-) → migration vers anode
- pH < pHi His (7,59) et pHi Arg (10,76)

ELECTROPHORESE

- □ pH = pHi: charge globale AA nulle, aucune migration
- □ pH > pHi: charge globale AA négative, migration anode (borne +)
- □ pH < pHi: charge globale AA positive, migration cathode (borne -)

QCM 29: Sujet <u>Contrôle Intermédiaire 2020</u>: Cinq acides aminés sont séparés par électrophorèse à <u>pH = 6</u>. Données: Leu pHi = 5,98 ; Glu, pHi = 3,22 ; Arg, pHi = 10,76 ; His, pHi = 7,59 ; Asp, pHi = 2,77 On obtient le résultat ci-dessous :



Electrophorèse à pH = 6

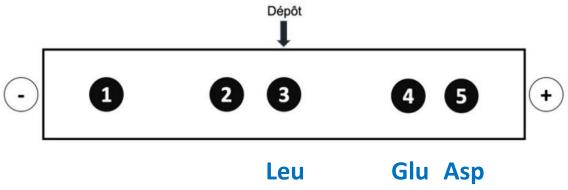
- pH ≈ pHi Leu (5,98) → Leu (0) → aucune
 migration
- pH > pHi Asp (2,77) et pHi Glu (3,22) → Asp (-)
 et Glu (-) → migration vers anode
- pH < pHi His (7,59) et pHi Arg (10,76) → His (+)
 et Arg (+) → migration vers cathode

ELECTROPHORESE

- □ pH = pHi: charge globale AA nulle, aucune migration
- □ pH > pHi: charge globale AA négative, migration anode (borne +)
- □ pH < pHi: charge globale AA positive, migration cathode (borne -)



QCM 29: Sujet <u>Contrôle Intermédiaire 2020</u>: Cinq acides aminés sont séparés par électrophorèse à <u>pH = 6.</u> Données: Leu pHi = 5,98 ; Glu, pHi = 3,22 ; Arg, pHi = 10,76 ; His, pHi = 7,59 ; Asp, pHi = 2,77 On obtient le résultat ci-dessous :



Electrophorèse à pH = 6

I-ACIDES

AMINES

- pH ≈ pHi Leu (5,98) → Leu (0) → aucune
 migration
- pH > pHi Asp (2,77) et pHi Glu (3,22) → Asp (-)
 et Glu (-) → migration vers anode
- pH < pHi His (7,59) et pHi Arg (10,76) → His (+)
 et Arg (+) → migration vers cathode

ELECTROPHORESE

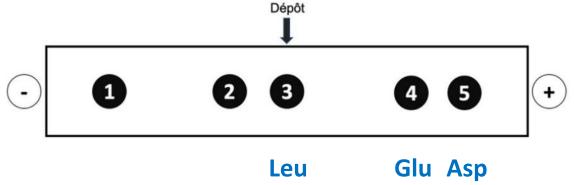
AA migrent vers électrode de polarité opposée à leur charge

- □ pH = pHi: charge globale AA nulle, aucune migration
- □ pH > pHi: charge globale AA négative, migration anode (borne +)
- □ pH < pHi: charge globale AA positive, migration cathode (borne -)

1 ou 2?

I-ACIDES AMINES

QCM 29: Sujet Contrôle Intermédiaire 2020: Cinq acides aminés sont séparés par électrophorèse à pH = 6. Données: Leu pHi = 5,98 ; Glu, pHi = 3,22 ; Arg, pHi = 10,76 ; His, pHi = 7,59 ; Asp, pHi = 2,77 On obtient le résultat ci-dessous :



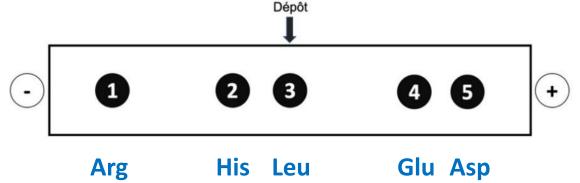
Electrophorèse à pH = 6

- pH \approx pHi Leu (5,98) \rightarrow Leu (0) \rightarrow aucune migration
- pH > pHi Asp (2,77) et pHi Glu (3,22) \rightarrow Asp (-) et Glu (-) \rightarrow migration vers anode
- pH < pHi His (7,59) et pHi Arg (10,76) → His (+) et Arg $(+) \rightarrow$ migration vers cathode





QCM 29: Sujet <u>Contrôle Intermédiaire 2020</u>: Cinq acides aminés sont séparés par électrophorèse à <u>pH = 6</u>. Données: Leu pHi = 5,98 ; Glu, pHi = 3,22 ; Arg, pHi = 10,76 ; His, pHi = 7,59 ; Asp, pHi = 2,77 On obtient le résultat ci-dessous :



Electrophorèse à pH = 6

I-ACIDES

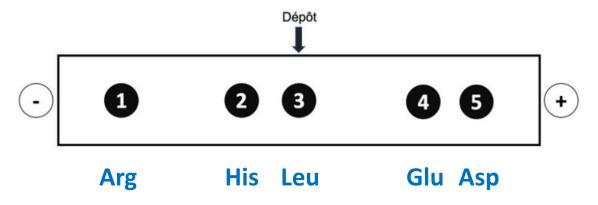
- pH \approx pHi Leu (5,98) \rightarrow Leu (0) \rightarrow aucune migration
- pH > pHi Asp (2,77) et pHi Glu (3,22) → Asp (-)
 et Glu (-) → migration vers anode
- pH < pHi His (7,59) et pHi Arg (10,76) → His (+)
 et Arg (+) → migration vers cathode

Arg migre le plus loin vers la cathode





QCM 29: Sujet Contrôle Intermédiaire 2020: Cinq acides aminés sont séparés par électrophorèse à pH = 6. Données: Leu pHi = 5,98 ; Glu, pHi = 3,22 ; Arg, pHi = 10,76 ; His, pHi = 7,59 ; Asp, pHi = 2,77 On obtient le résultat ci-dessous :



- Le spot 1 correspond à l'acide glutamique Α
- Le spot 2 correspond à la leucine В
- Le spot 3 correspond à l'histidine
- D

Le spot 4 correspond à l'arginine

Réponse E

QCM 33: soit le peptide suivant: A-R-V-H-D-Q. Parmi les propositions suivantes, indiquer celle(s) qui est(sont) vraie(s).

- A Ce peptide a une charge nette de (+1) à pH physiologique
- B Ce peptide a une charge nette de (0) à pH physiologique
- C Ce peptide a une charge nette de (0) à pH = 5
- D Ce peptide a une charge nette de (+1) à pH = 5
- E Ce peptide a une charge nette de (+2) à pH = 5

QCM 33: soit le peptide suivant: A-R-V-H-D-Q. Parmi les propositions suivantes, indiquer celle(s) qui est(sont) vraie(s).

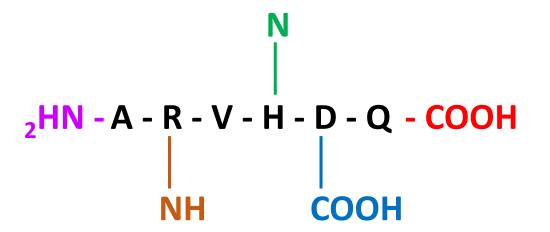
II-PEPTIDES

- Α Ce peptide a une charge nette de (+1) à pH physiologique
- Ce peptide a une charge nette de (0) à pH physiologique В
- Ce peptide a une charge nette de (0) à pH = 5
- D Ce peptide a une charge nette de (+1) à pH = 5
- E Ce peptide a une charge nette de (+2) à pH = 5

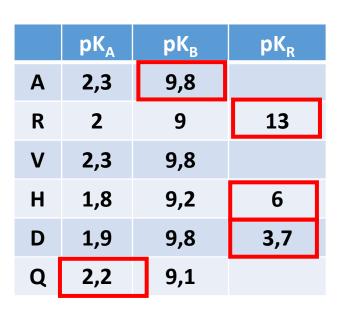
- ☐ Identification des groupements ionisables
- ☐ Association valeurs pK aux groupements ionisables
- ☐ Etat ionisation de chaque groupement ionisable au cours variations pH
- □ Comptabilisation globale des charges

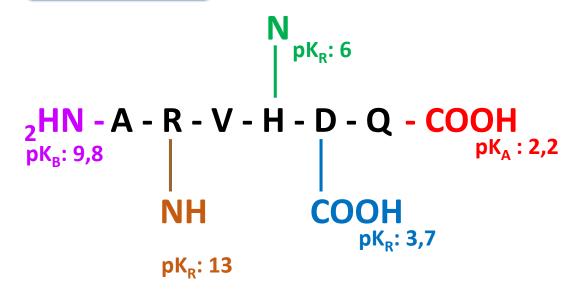
☐ Identification des groupements ionisables

- ☐ Identification des groupements ionisables
 - Groupements extrémités N-Ter et C-Ter

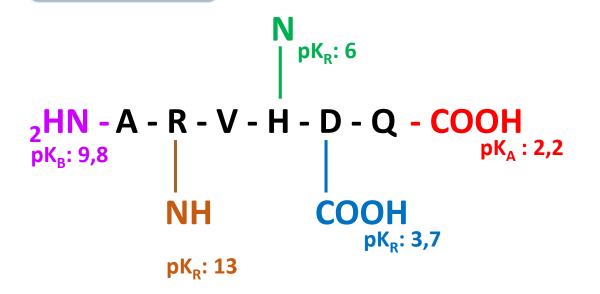


- **☐** Identification des groupements ionisables
 - Groupements extrémités N-Ter et C-Ter
 - Groupements chaînes latérales

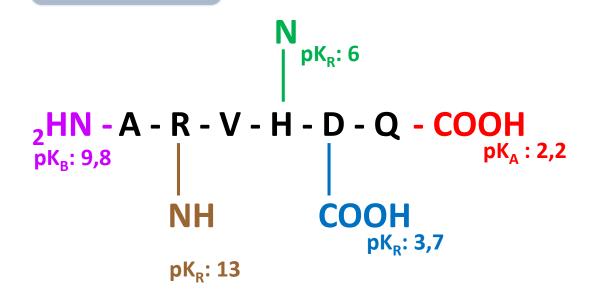


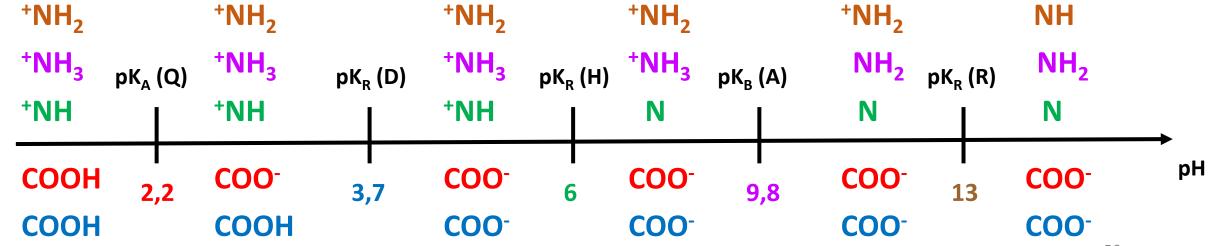


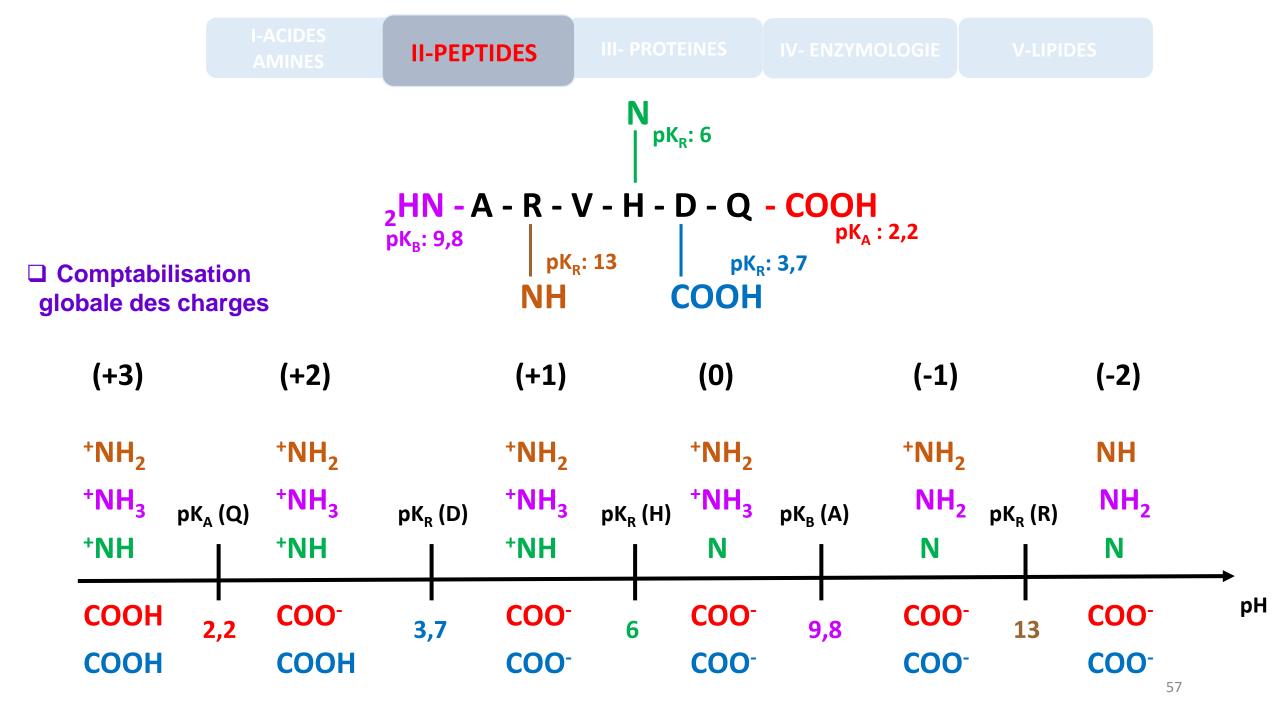
- ☐ Identification des groupements ionisables
- ☐ Association valeurs pK aux groupements ionisables



- **☐** Identification des groupements ionisables
- ☐ Association valeurs pKa aux groupements ionisables
- ☐ Etat ionisation de chaque groupement ionisable au cours variations pH

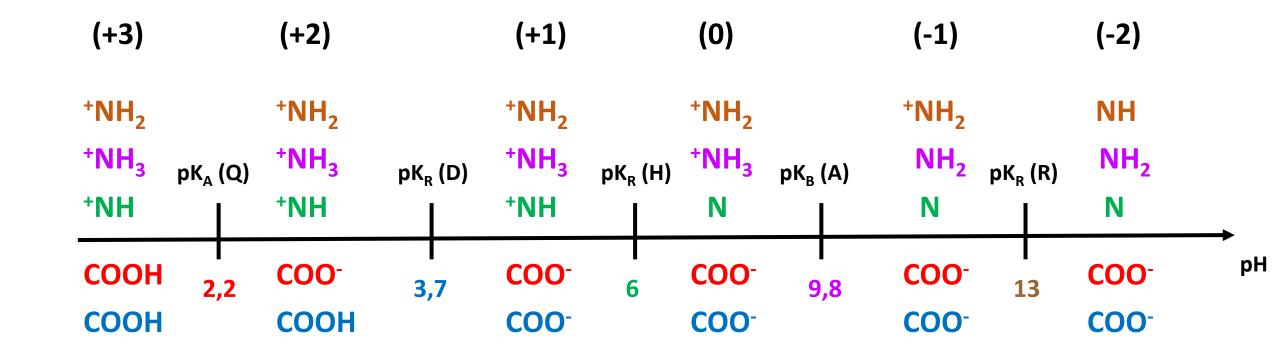






A Ce peptide a une <u>charge nette</u> de (+1) à <u>pH physiologique</u>

B Ce peptide a une <u>charge nette</u> de (0) à <u>pH physiologique</u>



A Ce peptide a une <u>charge nette</u> de (+1) à <u>pH physiologique</u>

Ce peptide a une charge nette de (0) à pH physiologique В pH physiologique = 7,4 (0) (+3)(+1)(-1)(-2)(+2)⁺NH₂ *NH₂ *NH₂ *NH₂ ⁺NH₂ NH NH₂ ⁺NH₃ ⁺NH₃ ⁺NH₃ ⁺NH₃ NH₂ pK_B A) pK_A(Q) pK_R(H) $pK_{R}(R)$ $pK_{R}(D)$ ⁺NH ⁺NH ⁺NH N N N рΗ COOH COO-COO-COO-COO-COO-3,7 13 2,2 COO-COO-COOH COOH COO-COO-

A Ce peptide a une <u>charge nette</u> de (+1) à <u>pH physiologique</u>

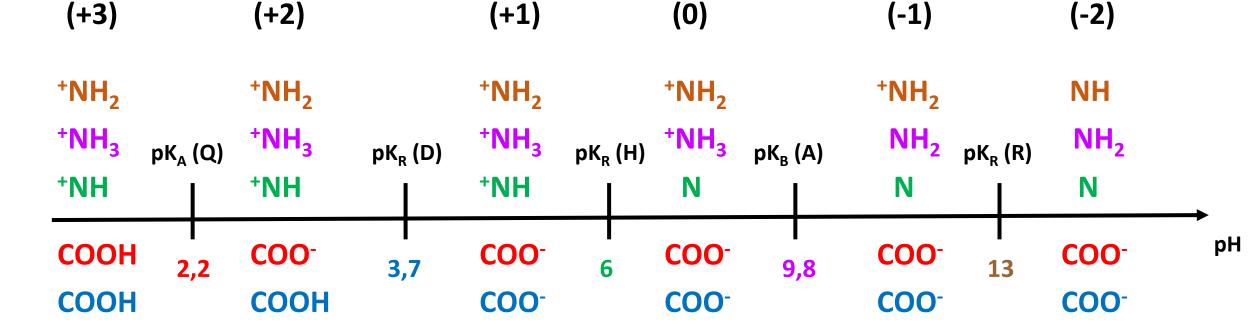
В Ce peptide a une charge nette de (0) à pH physiologique pH physiologique = 7,4 (0)(+3)(+1)(-1)(-2)(+2)*NH₂ *NH₂ ⁺NH₂ *NH₂ ⁺NH₂ NH ⁺NH₃ ⁺NH₃ NH₂ ⁺NH₃ ⁺NH₃ NH₂ pK_B A) pK_A(Q) pK_R(H) $pK_{R}(R)$ $pK_{R}(D)$ ⁺NH ⁺NH ⁺NH N N N рН COO-COOH COO-COO-COO-COO-3,7 13 2,2 COO-COO-COOH COOH COO-COO-

QCM 33: soit le peptide suivant: A-R-V-H-D-Q. Parmi les propositions suivantes, indiquer celle(s) qui est(sont) vraie(s).

C Ce peptide a une **charge nette** de (0) à **pH = 5**

D Ce peptide a une **charge nette** de (+1) **à pH = 5**

E Ce peptide a une charge nette de (+2) à pH = 5



C Ce peptide a une **charge nette** de (0) à **pH = 5**

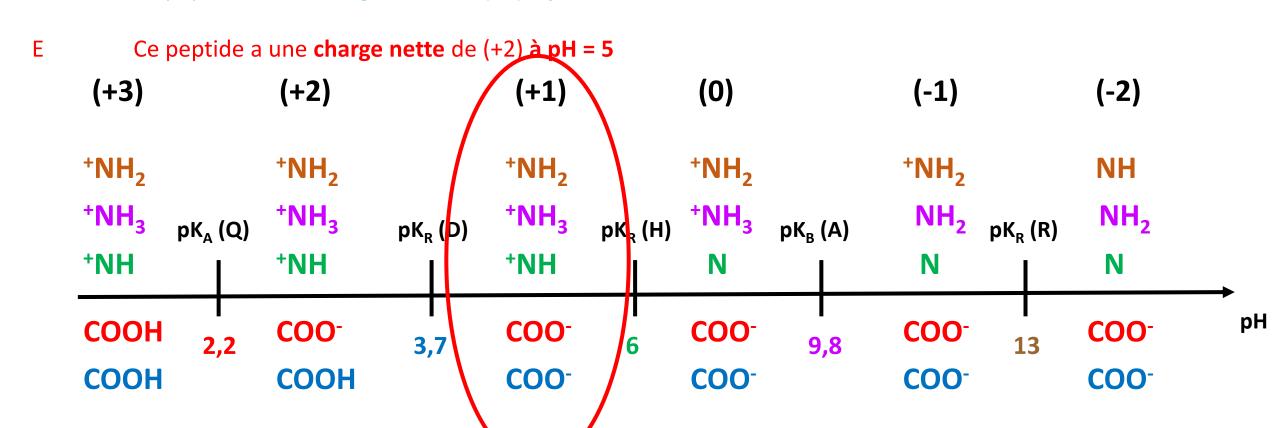
D Ce peptide a une charge nette de (+1) à pH = 5

Ce peptide a une charge nette de (+2) à pH = 5 Ε (+1)(+3)(+2)(0)(-1)(-2)⁺NH₂ *NH₂ *NH₂ *NH₂ ⁺NH₂ NH ⁺NH₃ ⁺NH₃ ⁺NH₃ NH₂ ⁺NH₃ NH₂ $pK_R(D)$ pK_k (H) $pK_B(A)$ $pK_{R}(R)$ $pK_A(Q)$ ⁺NH ⁺NH ⁺NH N N N рΗ COOH COO-COO-COO-COO-COO-13 2,2 3,7 9,8 COO-COO-COOH COOH COO-COO-

QCM 33: soit le peptide suivant: A-R-V-H-D-Q. Parmi les propositions suivantes, indiquer celle(s) qui est(sont) vraie(s).

C Ce peptide a une **charge nette** de (0) à **pH = 5**

D Ce peptide a une charge nette de (+1) à pH = 5



QCM 33: soit le peptide suivant: A-R-V-H-D-Q. Parmi les propositions suivantes, indiquer celle(s) qui est(sont) vraie(s).

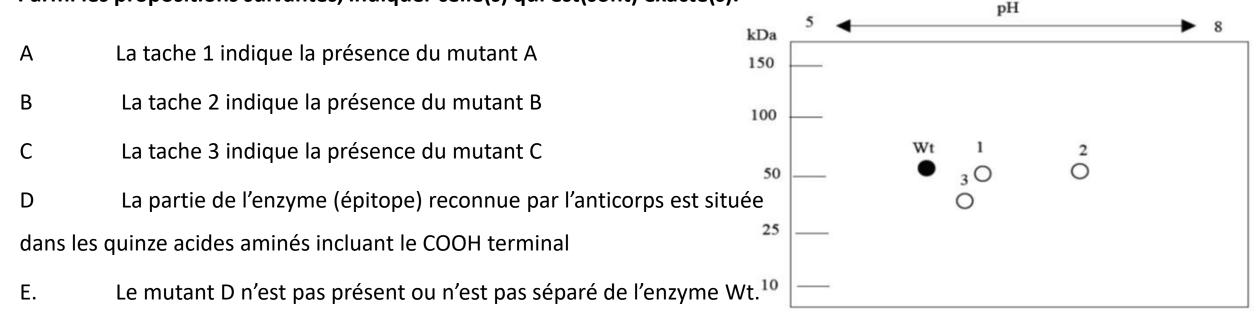
II-PEPTIDES

- Ce peptide a une charge nette de (+1) à pH physiologique Α
- Ce peptide a une charge nette de (0) à pH physiologique B
- Ce peptide a une charge nette de (0) à pH = 5
- Ce peptide a une charge nette de (+1) à pH = 5
- Ce peptide a une charge nette de (+2) à pH = 5 Ε

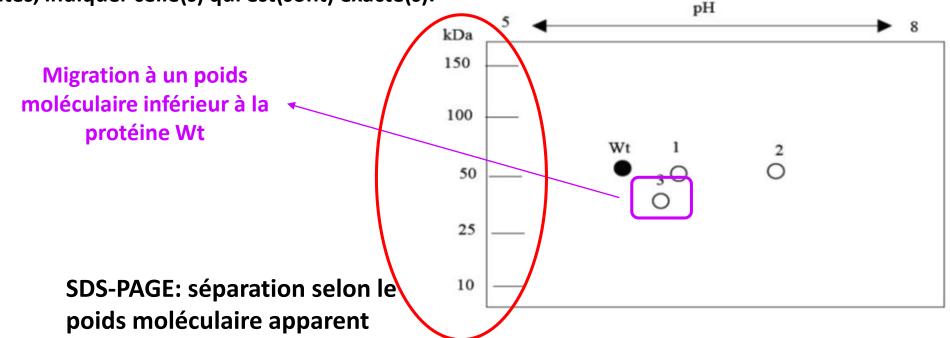
Réponses: B, D

- Le mutant (A) comporte une mutation ponctuelle où V213 est remplacé par A
- Le mutant (B) comporte une mutation ponctuelle où E342 est remplacé par K
- Le mutant (C) comporte une mutation ponctuelle où E264 est remplacé par V
- Le mutant (D) comporte une délétion des 19 acides aminés C-terminaux

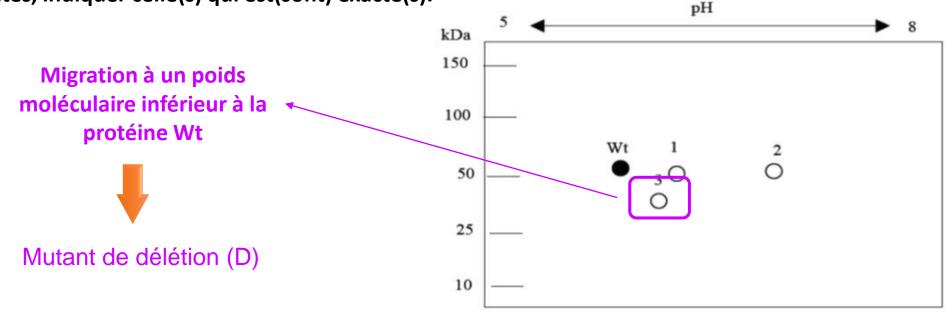
Il faut localiser la migration des différents mutants sur l'électrophorèse



- Le mutant (A) comporte une mutation ponctuelle où V213 est remplacé par A
- Le mutant (B) comporte une mutation ponctuelle où E342 est remplacé par K
- Le mutant (C) comporte une mutation ponctuelle où E264 est remplacé par V
- Le mutant (D) comporte une délétion des 19 acides aminés C-terminaux

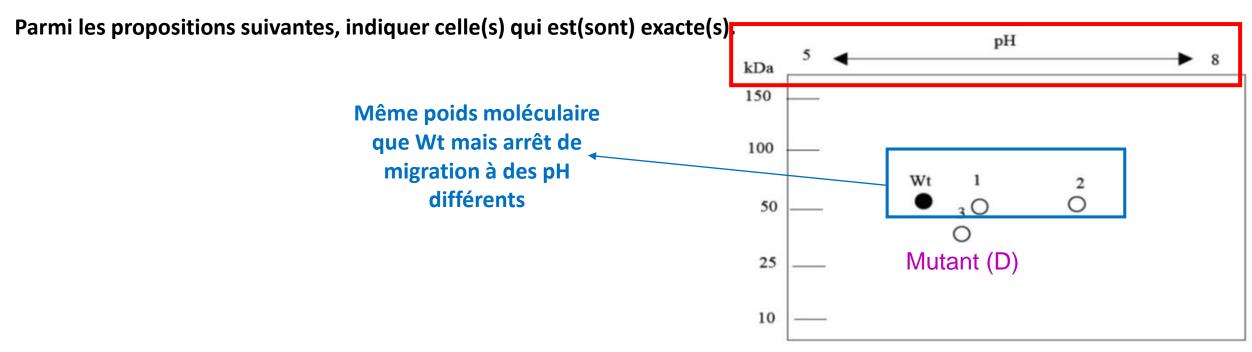


- Le mutant (A) comporte une mutation ponctuelle où V213 est remplacé par A
- Le mutant (B) comporte une mutation ponctuelle où E342 est remplacé par K
- Le mutant (C) comporte une mutation ponctuelle où E264 est remplacé par V
- Le mutant (D) comporte une délétion des 19 acides aminés C-terminaux



- Le mutant (A) comporte une mutation ponctuelle où V213 est remplacé par A
- Le mutant (B) comporte une mutation ponctuelle où E342 est remplacé par K
- Le mutant (C) comporte une mutation ponctuelle où E264 est remplacé par V
- Le mutant (D) comporte une délétion des 19 acides aminés C-terminaux

IEF: séparation selon le pHi



- Le mutant (A) comporte une mutation ponctuelle où V213 est remplacé par A
- Le mutant (B) comporte une mutation ponctuelle où E342 est remplacé par K
- Le mutant (C) comporte une mutation ponctuelle où E264 est remplacé par V
- Le mutant (D) comporte une délétion des 19 acides aminés C-terminaux

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

Même poids moléculaire
que Wt mais arrêt de
migration à des pH
différents

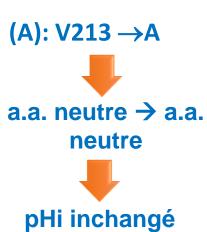
25

Mutants ponctuels

- Le mutant (A) comporte une mutation ponctuelle où V213 est remplacé par A
- Le mutant (B) comporte une mutation ponctuelle où E342 est remplacé par K
- Le mutant (C) comporte une mutation ponctuelle où E264 est remplacé par V
- Le mutant (D) comporte une délétion des 19 acides aminés C-terminaux

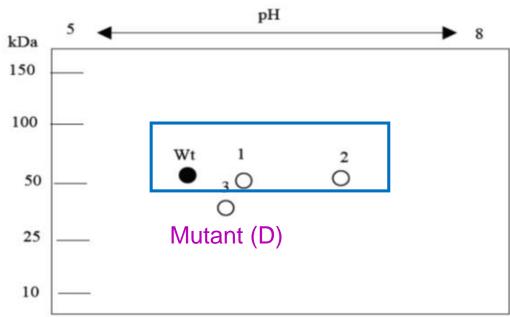
Parmi les propositions suivantes, indiquer celle(s) qui est(sont) exacte(s).

Mutants ponctuels

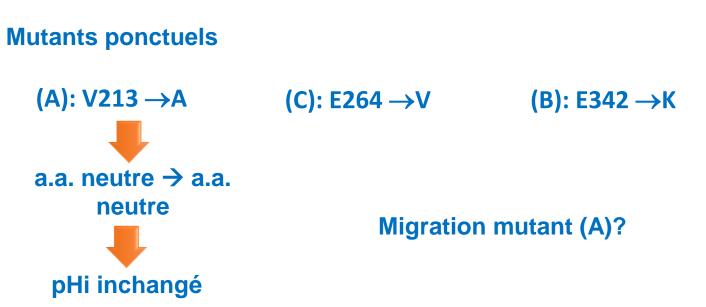


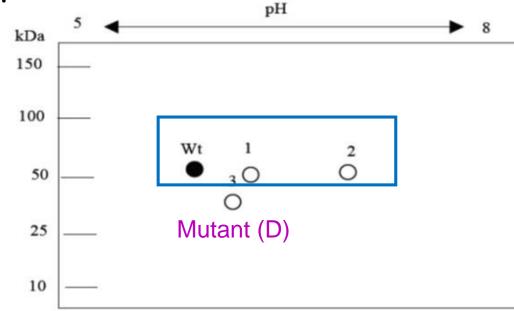
(C): E264 \rightarrow V

(B): E342 \rightarrow K

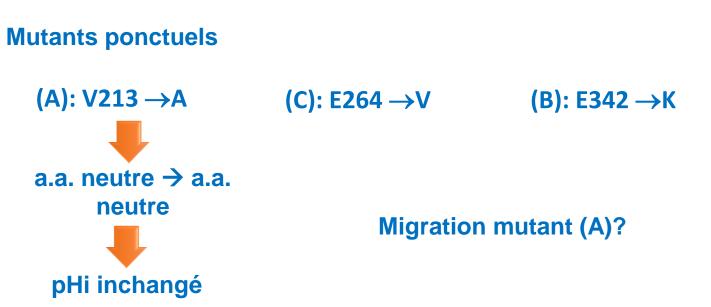


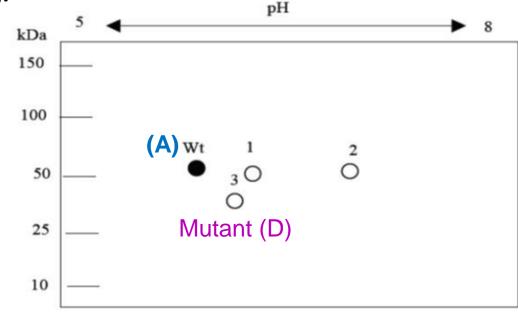
- Le mutant (A) comporte une mutation ponctuelle où V213 est remplacé par A
- Le mutant (B) comporte une mutation ponctuelle où E342 est remplacé par K
- Le mutant (C) comporte une mutation ponctuelle où E264 est remplacé par V
- Le mutant (D) comporte une délétion des 19 acides aminés C-terminaux





- Le mutant (A) comporte une mutation ponctuelle où V213 est remplacé par A
- Le mutant (B) comporte une mutation ponctuelle où E342 est remplacé par K
- Le mutant (C) comporte une mutation ponctuelle où E264 est remplacé par V
- Le mutant (D) comporte une délétion des 19 acides aminés C-terminaux

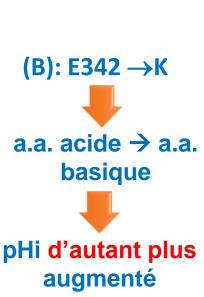


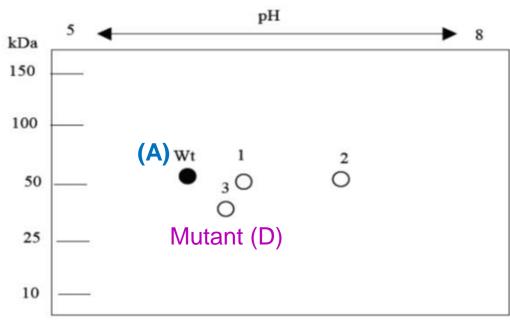


- Le mutant (A) comporte une mutation ponctuelle où V213 est remplacé par A
- Le mutant (B) comporte une mutation ponctuelle où E342 est remplacé par K
- Le mutant (C) comporte une mutation ponctuelle où E264 est remplacé par V
- Le mutant (D) comporte une délétion des 19 acides aminés C-terminaux

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

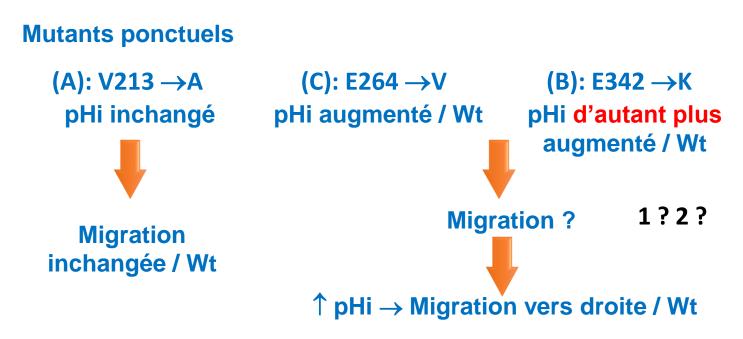
Mutants ponctuels (A): V213 → A a.a. neutre → a.a. neutre pHi inchangé (C): E264 → V a.a. acide → a.a. neutre pHi augmenté pHi d'a

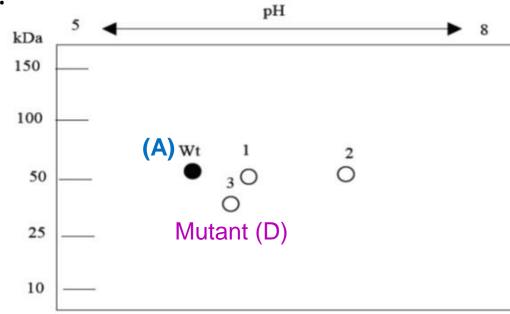




- Le mutant (A) comporte une mutation ponctuelle où V213 est remplacé par A
- Le mutant (B) comporte une mutation ponctuelle où E342 est remplacé par K
- Le mutant (C) comporte une mutation ponctuelle où E264 est remplacé par V
- Le mutant (D) comporte une délétion des 19 acides aminés C-terminaux

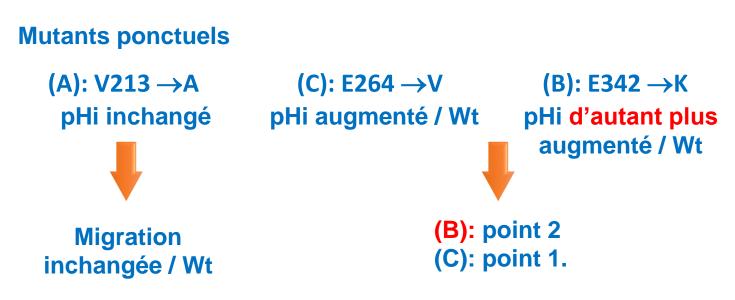
Parmi les propositions suivantes, indiquer celle(s) qui est(sont) exacte(s).

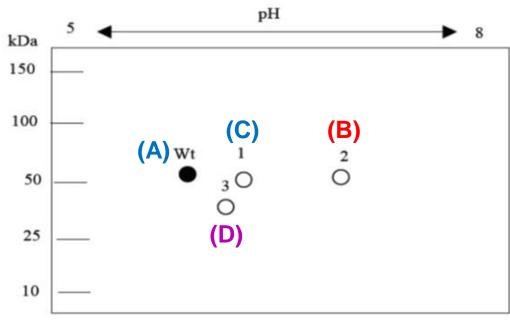




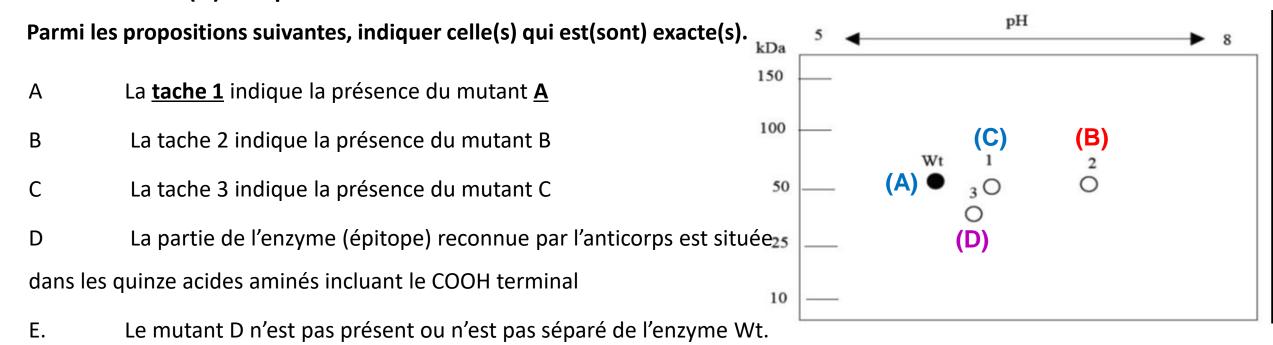
- Le mutant (A) comporte une mutation ponctuelle où V213 est remplacé par A
- Le mutant (B) comporte une mutation ponctuelle où E342 est remplacé par K
- Le mutant (C) comporte une mutation ponctuelle où E264 est remplacé par V
- Le mutant (D) comporte une délétion des 19 acides aminés C-terminaux

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

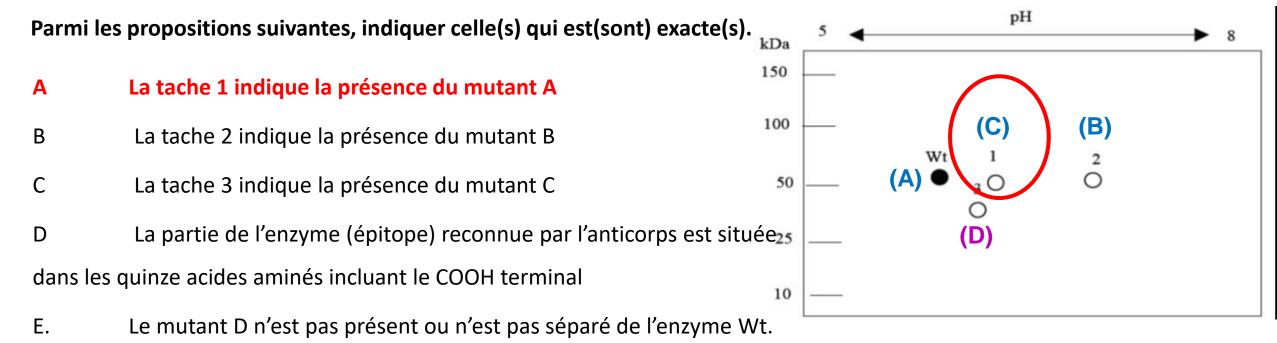




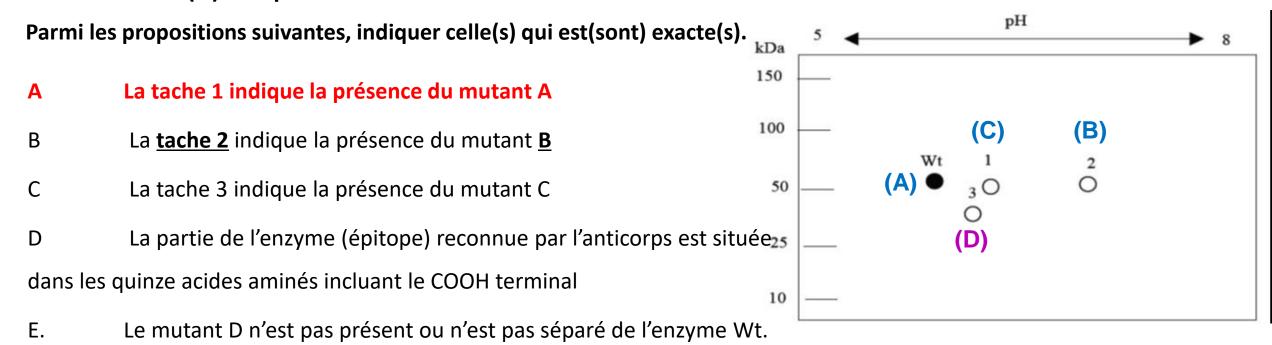
- Le mutant (A) comporte une mutation ponctuelle où V213 est remplacé par A
- Le mutant (B) comporte une mutation ponctuelle où E342 est remplacé par K
- Le mutant (C) comporte une mutation ponctuelle où E264 est remplacé par V
- Le mutant (D) comporte une délétion des 19 acides aminés C-terminaux



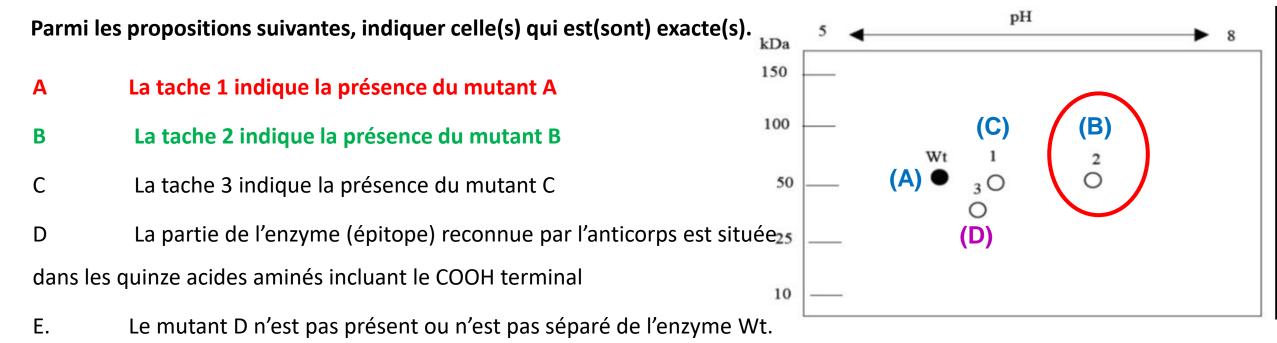
- Le mutant (A) comporte une mutation ponctuelle où V213 est remplacé par A
- Le mutant (B) comporte une mutation ponctuelle où E342 est remplacé par K
- Le mutant (C) comporte une mutation ponctuelle où E264 est remplacé par V
- Le mutant (D) comporte une délétion des 19 acides aminés C-terminaux



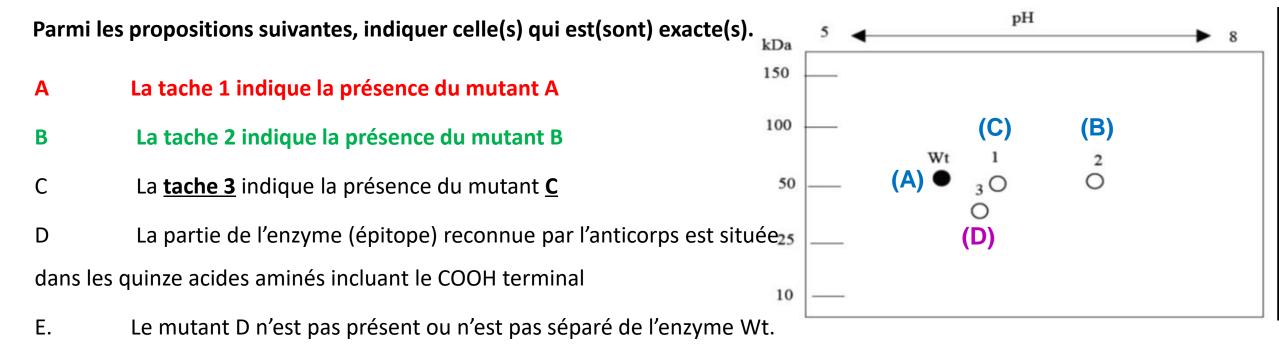
- Le mutant (A) comporte une mutation ponctuelle où V213 est remplacé par A
- Le mutant (B) comporte une mutation ponctuelle où E342 est remplacé par K
- Le mutant (C) comporte une mutation ponctuelle où E264 est remplacé par V
- Le mutant (D) comporte une délétion des 19 acides aminés C-terminaux



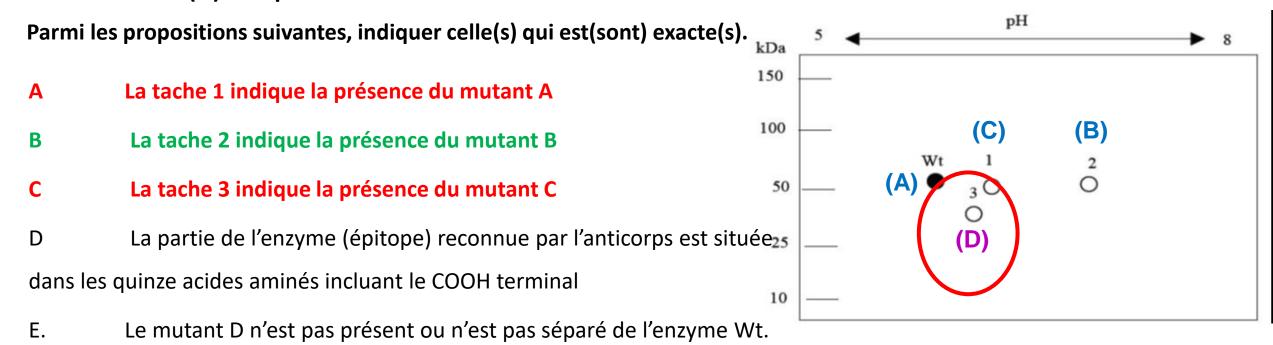
- Le mutant (A) comporte une mutation ponctuelle où V213 est remplacé par A
- Le mutant (B) comporte une mutation ponctuelle où E342 est remplacé par K
- Le mutant (C) comporte une mutation ponctuelle où E264 est remplacé par V
- Le mutant (D) comporte une délétion des 19 acides aminés C-terminaux



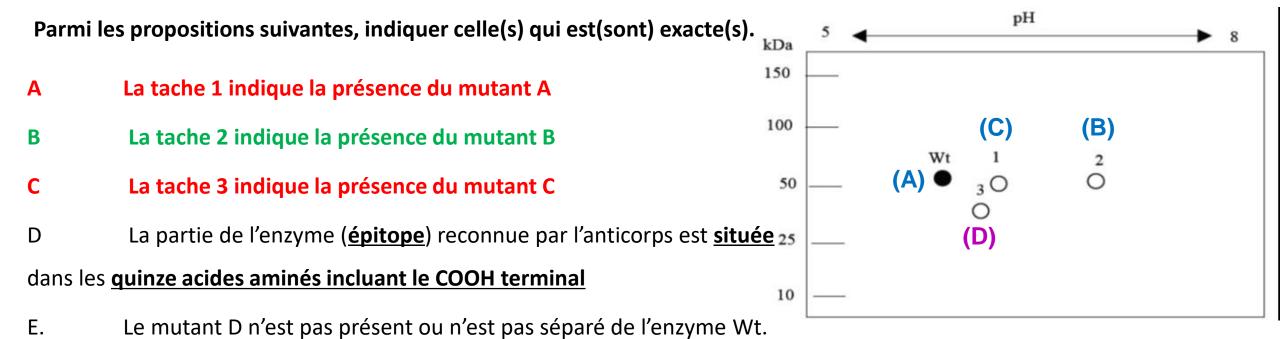
- Le mutant (A) comporte une mutation ponctuelle où V213 est remplacé par A
- Le mutant (B) comporte une mutation ponctuelle où E342 est remplacé par K
- Le mutant (C) comporte une mutation ponctuelle où E264 est remplacé par V
- Le mutant (D) comporte une délétion des 19 acides aminés C-terminaux

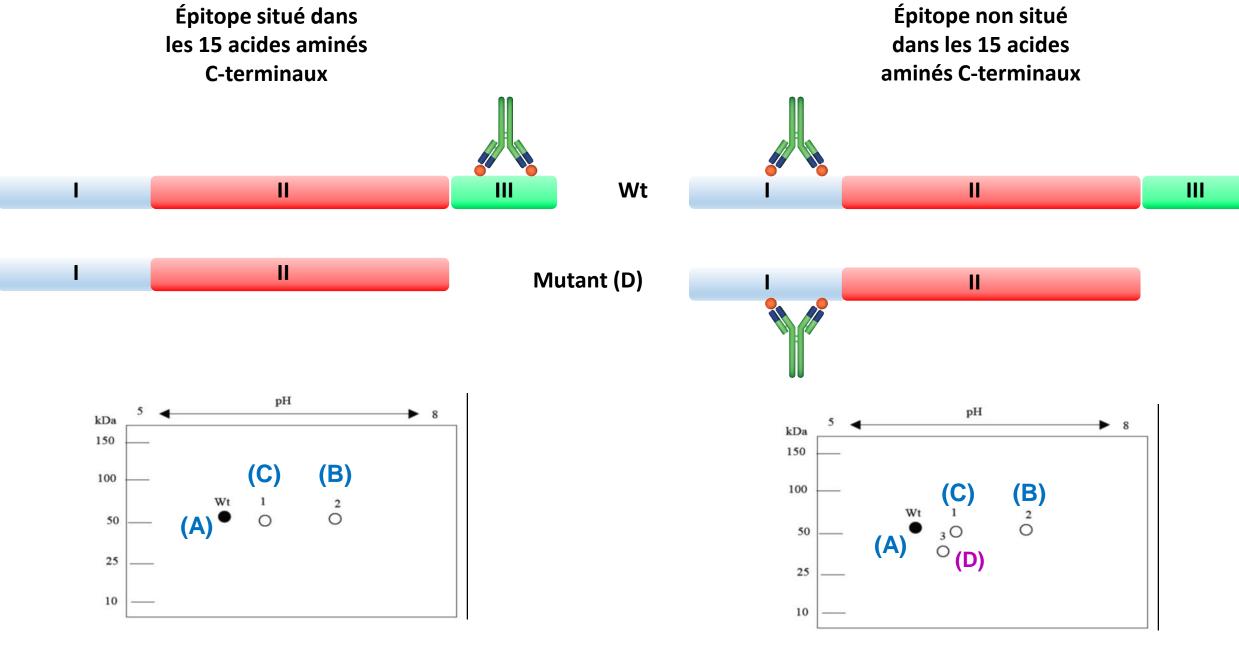


- Le mutant (A) comporte une mutation ponctuelle où V213 est remplacé par A
- Le mutant (B) comporte une mutation ponctuelle où E342 est remplacé par K
- Le mutant (C) comporte une mutation ponctuelle où E264 est remplacé par V
- Le mutant (D) comporte une délétion des 19 acides aminés C-terminaux

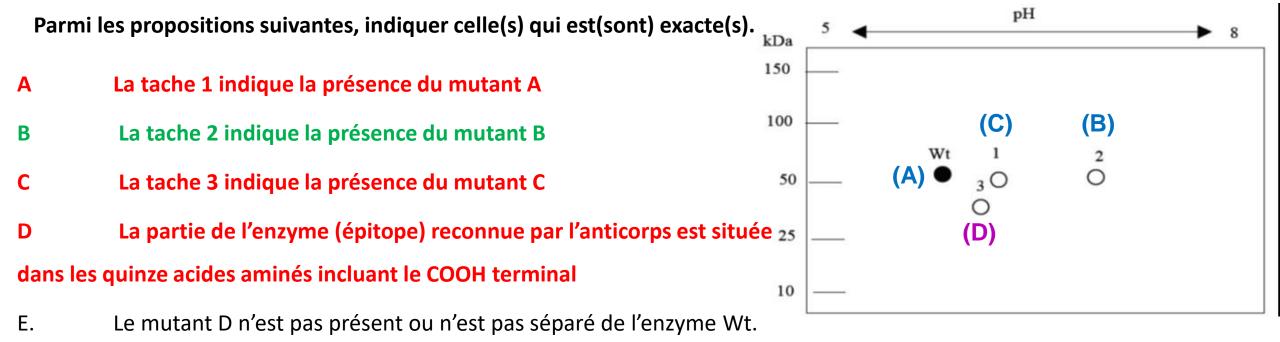


- Le mutant (A) comporte une mutation ponctuelle où V213 est remplacé par A
- Le mutant (B) comporte une mutation ponctuelle où E342 est remplacé par K
- Le mutant (C) comporte une mutation ponctuelle où E264 est remplacé par V
- Le mutant (D) comporte une délétion des 19 acides aminés C-terminaux

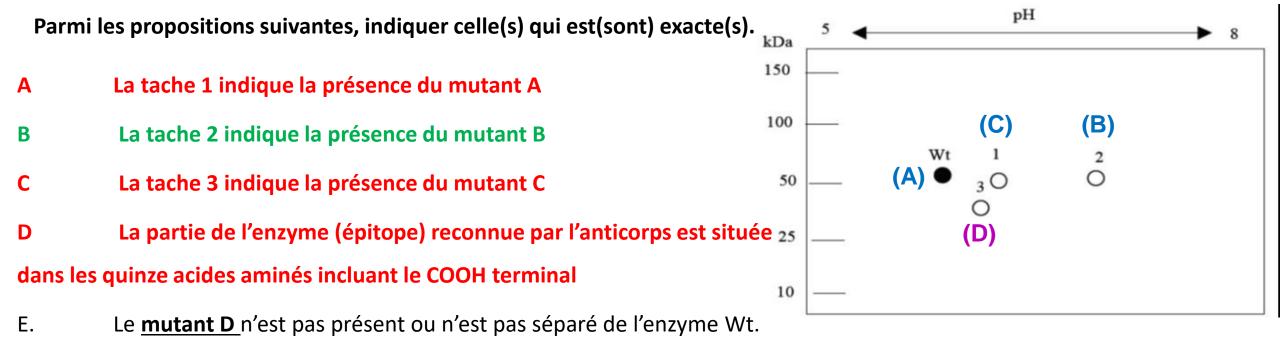




- Le mutant (A) comporte une mutation ponctuelle où V213 est remplacé par A
- Le mutant (B) comporte une mutation ponctuelle où E342 est remplacé par K
- Le mutant (C) comporte une mutation ponctuelle où E264 est remplacé par V
- Le mutant (D) comporte une délétion des 19 acides aminés C-terminaux

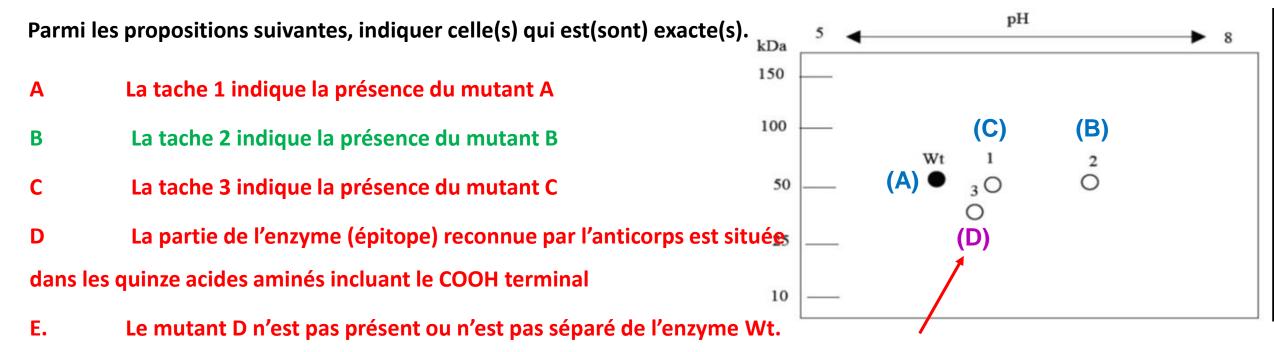


- Le mutant (A) comporte une mutation ponctuelle où V213 est remplacé par A
- Le mutant (B) comporte une mutation ponctuelle où E342 est remplacé par K
- Le mutant (C) comporte une mutation ponctuelle où E264 est remplacé par V
- Le mutant (D) comporte une délétion des 19 acides aminés C-terminaux



Réponse : B

- Le mutant (A) comporte une mutation ponctuelle où V213 est remplacé par A
- Le mutant (B) comporte une mutation ponctuelle où E342 est remplacé par K
- Le mutant (C) comporte une mutation ponctuelle où E264 est remplacé par V
- Le mutant (D) comporte une délétion des 19 acides aminés C-terminaux



Enoncé commun aux QCM 105 et 106

<u>Sujet Examen Terminal 2020</u> (aa/peptides/enzymo): <u>L'angiotensine</u> II est un octapeptide <u>issu du clivage de l'angiotensine</u> 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 <u>élévation de la pression artérielle</u>. L'angiotensine II est la cible de plusieurs antihypertenseurs dont les inhibiteurs de l'ECA (le captopril par exemple) et les inhibiteurs d'AT1R (les sartans).

Le biologiste obtient les résultats d'absorbance à 340 nm (A₃₄₀) suivants :

Cneg : contrôle en absence de captopril Cpos : contrôle en présence de captopril

- A. La diminution de A₃₄₀ est proportionnelle à l'hydrolyse du FAPGG
- B. Le captopril accélère l'hydrolyse du FAPGG d'un facteur 4
- C. La cinétique de la réaction enzymatique est d'ordre 1
- D. Le patient prend de manière régulière son traitement
- E. La vitesse de la réaction est proche de Vmax en absence de captopril

Temps (min)	то	T2	T5
Cneg	10	6.5	2
Cpos	10	9.5	8
Patient	10	7	3

- <u>Captopril:</u> anti-hypertenseur, inhibiteur enzyme ECA
- <u>ECA</u>: enzyme de conversion permet générer angiotensine II (régulateur pression artérielle → augmentation)

Le biologiste obtient les résultats d'absorbance à 340 nm (A₃₄₀) suivants :

Cneg : contrôle en absence de captopril Cpos : contrôle en présence de captopril

Cochez la ou les bonnes réponses parmi les propositions A à E suivantes :

- A. La diminution de A₃₄₀ est proportionnelle à l'hydrolyse du FAPGG
- B. Le captopril accélère l'hydrolyse du FAPGG d'un facteur 4
- C. La cinétique de la réaction enzymatique est d'ordre 1
- D. Le patient prend de manière régulière son traitement
- E. La vitesse de la réaction est proche de Vmax en absence de captopril

Temps (min)	то	T2	T5
Cneg	10	6.5	2
Cpos	10	9.5	8
Patient	10	7	3

Dosage Activité ECA

- Substrat: FAPGG (absorbe à 340nm)
- <u>Suivit Cinétique</u>: mesure Absorbance 340 nm

Le biologiste obtient les résultats d'absorbance à 340 nm (A₃₄₀) suivants :

Cneg : contrôle en absence de captopril Cpos : contrôle en présence de captopril

Cochez la ou les bonnes réponses parmi les propositions A à E suivantes :

- A. La diminution de A₃₄₀ est proportionnelle à l'hydrolyse du FAPGG
- B. Le captopril accélère l'hydrolyse du FAPGG d'un facteur 4
- C. La cinétique de la réaction enzymatique est d'ordre 1
- D. Le patient prend de manière régulière son traitement
- E. La vitesse de la réaction est proche de Vmax en absence de captopril

Temps (min)	то	T2	T5
Cneg	10	6.5	2
Cpos	10	9.5	8
Patient	10	7	3

Dosage Activité ECA

- Substrat: FAPGG (absorbe à 340nm)
- Suivit Cinétique: mesure Absorbance 340 nm

Le biologiste obtient les résultats d'absorbance à 340 nm (A₃₄₀) suivants :

Cneg : contrôle en absence de captopril Cpos : contrôle en présence de captopril

Cochez la ou les bonnes réponses parmi les propositions A à E suivantes :

- A. La diminution de A₃₄₀ est proportionnelle à l'hydrolyse du FAPGG
- B. Le captopril accélère l'hydrolyse du FAPGG d'un facteur 4
- C. La cinétique de la réaction enzymatique est d'ordre 1
- D. Le patient prend de manière régulière son traitement
- E. La vitesse de la réaction est proche de Vmax en absence de captopril

Temps (min)	то	T2	T5
Cneg	10	6.5	2
Cpos	10	9.5	8
Patient	10	7	3

Evolution Absorbance

- Le composé absorbant à 340 nm est le substrat
 FAPGG
- L'absorbance diminue au cours de la réaction (A
 T0 > A T2 > A T5
- La diminution de A₃₄₀ est le reflet de l'hydrolyse de FAPGG

Le biologiste obtient les résultats d'absorbance à 340 nm (A₃₄₀) suivants :

Cneg : contrôle en absence de captopril Cpos : contrôle en présence de captopril

Cochez la ou les bonnes réponses parmi les propositions A à E suivantes :

A. La diminution de A₃₄₀ est proportionnelle à l'hydrolyse du FAPGG

- B. Le captopril accélère l'hydrolyse du FAPGG d'un facteur 4
- C. La cinétique de la réaction enzymatique est d'ordre 1
- D. Le patient prend de manière régulière son traitement
- E. La vitesse de la réaction est proche de Vmax en absence de captopril

Temps (min)	то	T2	T5
Cneg	10	6.5	2
Cpos	10	9.5	8
Patient	10	7	3

Evolution Absorbance

- Le composé absorbant à 340 nm est le substrat
 FAPGG
- L'absorbance diminue au cours de la réaction (A
 T0 > A T2 > A T5
- La diminution de A₃₄₀ est le reflet de l'hydrolyse de FAPGG

Le biologiste obtient les résultats d'absorbance à 340 nm (A₃₄₀) suivants :

Cneg : contrôle en absence de captopril Cpos : contrôle en présence de captopril

- A. La diminution de A₃₄₀ est proportionnelle à l'hydrolyse du FAPGG
- B. Le captopril accélère l'hydrolyse du FAPGG d'un facteur 4
- C. La cinétique de la réaction enzymatique est d'ordre 1
- D. Le patient prend de manière régulière son traitement
- E. La vitesse de la réaction est proche de Vmax en absence de captopril

Temps (min)	то	T2	T5
Cneg	10	6.5	2
Cpos	10	9.5	8
Patient	10	7	3

Le biologiste obtient les résultats d'absorbance à 340 nm (A₃₄₀) suivants :

Cneg : contrôle en absence de captopril Cpos : contrôle en présence de captopril

- A. La diminution de A₃₄₀ est proportionnelle à l'hydrolyse du FAPGG
- B. Le captopril accélère l'hydrolyse du FAPGG d'un facteur 4
- C. La cinétique de la réaction enzymatique est d'ordre 1
- D. Le patient prend de manière régulière son traitement
- E. La vitesse de la réaction est proche de Vmax en absence de captopril

Temps (min)	то	T2	T5
Cneg	10	6.5	2
Cpos	10	9.5	8
Patient	10	7	3

- La Captopril est un inhibiteur de l'enzyme de conversion de l'angiotensine I en angiotensine II
 - La mesure de l'évolution de l'absorbance au cours de la réaction enzymatique montre une diminution plus lente en présence de Captopril (Cpos) qu'en absence (Cneg)
- Le substrat est moins rapidement hydrolysé en présence de Captopril (Cpos)

Le biologiste obtient les résultats d'absorbance à 340 nm (A₃₄₀) suivants :

Cneg : contrôle en absence de captopril Cpos : contrôle en présence de captopril

- A. La diminution de A₃₄₀ est proportionnelle à l'hydrolyse du FAPGG
- B. Le captopril accélère l'hydrolyse du FAPGG d'un facteur 4
- C. La cinétique de la réaction enzymatique est d'ordre 1
- D. Le patient prend de manière régulière son traitement
- E. La vitesse de la réaction est proche de Vmax en absence de captopril

Temps (min)	то	T2	T5
Cneg	10	6.5	2
Cpos	10	9.5	8
Patient	10	7	3

- La Captopril est un inhibiteur de l'enzyme de conversion de l'angiotensine I en angiotensine II
- La mesure de l'évolution de l'absorbance au cours de la réaction enzymatique montre une diminution plus lente en présence de Captopril (Cpos) qu'en absence (Cneg)
- Le substrat est moins rapidement hydrolysé en présence de Captopril (Cpos)

Le biologiste obtient les résultats d'absorbance à 340 nm (A₃₄₀) suivants :

Cneg : contrôle en absence de captopril Cpos : contrôle en présence de captopril

Cochez la ou les bonnes réponses parmi les propositions A à E suivantes :

Temps (min)	Т0	T2	T5
Cneg	10	6.5	2
Cpos	10	9.5	8
Patient	10	7	3

- A. La diminution de A₃₄₀ est proportionnelle à l'hydrolyse du FAPGG
- B. Le captopril accélère l'hydrolyse du FAPGG d'un facteur 4
- C. La <u>cinétique</u> de la réaction enzymatique est <u>d'ordre 1</u>
- D. Le patient prend de manière régulière son traitement
- E. La vitesse de la réaction est proche de Vmax en absence de captopril .

- Objectif: doser l'activité de l'enzyme de conversion ECA
- Conditions expérimentales: le substrat FAPGG est mis en excès (substrat ne doit pas être limitant), [S] élevée
- V = Vmax

Cinétique d'ordre 0 et d'ordre 1 ?

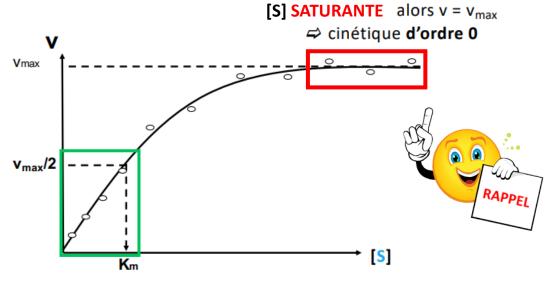
Le biologiste obtient les résultats d'absorbance à 340 nm (A₃₄₀) suivants :

Cneg : contrôle en absence de captopril Cpos : contrôle en présence de captopril

Cochez la ou les bonnes réponses parmi les propositions A à E suivantes :

- A. La diminution de A₃₄₀ est proportionnelle à l'hydrolyse du FAPGG
- B. Le captopril accélère l'hydrolyse du FAPGG d'un facteur 4
- C. La <u>cinétique</u> de la réaction enzymatique est <u>d'ordre 1</u>
- D. Le patient prend de manière régulière son traitement
- E. La vitesse de la réaction est proche de Vmax en absence de captopril

Temps (min)	то	T2	T5
Cneg	10	6.5	2
Cpos	10	9.5	8
Patient	10	7	3



Le biologiste obtient les résultats d'absorbance à 340 nm (A₃₄₀) suivants :

Cneg : contrôle en absence de captopril Cpos : contrôle en présence de captopril

Cochez la ou les bonnes réponses parmi les propositions A à E suivantes :

- A. La diminution de A₃₄₀ est proportionnelle à l'hydrolyse du FAPGG
- B. Le captopril accélère l'hydrolyse du FAPGG d'un facteur 4
- C. La cinétique de la réaction enzymatique est d'ordre 1
- D. Le patient prend de manière régulière son traitement
- E. La vitesse de la réaction est proche de Vmax en absence de captopril

T2 T5 Temps (min) TO 6.5 2 Cneg 10 9.5 Cpos 10 8 **Patient** 10 7 3

- Objectif: doser l'activité de l'enzyme de conversion ECA
- Conditions expérimentales: le substrat FAPGG est mis en excès (substrat ne doit pas être limitant), [S] élevée
- V = Vmax
- Cinétique enzymatique d'ordre 0

Le biologiste obtient les résultats d'absorbance à 340 nm (A₃₄₀) suivants :

Cneg : contrôle en absence de captopril Cpos : contrôle en présence de captopril

- A. La diminution de A₃₄₀ est proportionnelle à l'hydrolyse du FAPGG
- B. Le captopril accélère l'hydrolyse du FAPGG d'un facteur 4
- C. La cinétique de la réaction enzymatique est d'ordre 1
- D. Le patient prend de manière régulière son traitement
- E. La vitesse de la réaction est proche de Vmax en absence de captopril

Temps (min)	то	T2	T5
Cneg	10	6.5	2
Cpos	10	9.5	8
Patient	10	7	3

- Comparaison évolution diminution de l'absorbance au cours de la réaction enzymatique entre Cpos et Patient
- L'absorbance au cours de la réaction enzymatique diminue plus rapidement chez le patient (proche de Cneg) que dans le Cpos
- A T5: 70% du substrat est hydrolysé chez le patient, alors que seulement 20% du substrat est hydrolysé dans le Cpos

Le biologiste obtient les résultats d'absorbance à 340 nm (A₃₄₀) suivants :

Cneg : contrôle en absence de captopril Cpos : contrôle en présence de captopril

- A. La diminution de A₃₄₀ est proportionnelle à l'hydrolyse du FAPGG
- B. Le captopril accélère l'hydrolyse du FAPGG d'un facteur 4
- C. La cinétique de la réaction enzymatique est d'ordre 1
- D. Le patient prend de manière régulière son traitement
- E. La vitesse de la réaction est proche de Vmax en absence de captopril

Temps (min)	то	T2	T5
Cneg	10	6.5	2
Cpos	10	9.5	8
Patient	10	7	3

- L'absorbance au cours de la réaction enzymatique diminue plus rapidement chez le patient (proche de Cneg) que dans le Cpos –
- A T5: 70% du substrat est hydrolysé chez le patient, alors que seulement 20% du substrat est hydrolysé dans le Cpos



Le biologiste obtient les résultats d'absorbance à 340 nm (A₃₄₀) suivants :

Cneg : contrôle en absence de captopril Cpos : contrôle en présence de captopril

- A. La diminution de A₃₄₀ est proportionnelle à l'hydrolyse du FAPGG
- B. Le captopril accélère l'hydrolyse du FAPGG d'un facteur 4
- C. La cinétique de la réaction enzymatique est d'ordre 1
- D. Le patient prend de manière régulière son traitement
- E. La vitesse de la réaction est proche de Vmax en absence de captopril

Temps (min)	то	T2	T5
Cneg	10	6.5	2
Cpos	10	9.5	8
Patient	10	7	3

Temps (min)

T2

T5

QCM 105 : Quelques mois après introduction du captopril chez Mr Bill BOQUET, vous observez que son hypertension artérielle n'est pas contrôlée. Pour vérifier la compliance au traitement du patient, vous demandez au laboratoire de réaliser un dosage de l'activité de l'ECA. La détermination de l'activité s'effectue par l'hydrolyse du furylacryoloyl-phenylalanyl-glycyl-glycine (FAPGG), substrat qui absorbe à 340 nm. L'activité est exprimée en unité ECA (UECA) qui correspond à l'hydrolyse d'une micromole de substrat par minute.

Le biologiste obtient les résultats d'absorbance à 340 nm (A₃₄₀) suivants :

Cneg : contrôle en absence de captopril C_{I}

: contrôle en présence de captopril	Cneg	10	6.5	2
	Cpos	10	9.5	8
Cochez la ou les bonnes réponses parmi les propositions A à E suivantes :	Patient	10	7	3

- La diminution de A₃₄₀ est proportionnelle à l'hydrolyse du FAPGG
- Le captopril accélère l'hydrolyse du FAPGG d'un facteur 4
- La cinétique de la réaction enzymatique est d'ordre 1
- Le patient prend de manière régulière son traitement
- La vitesse de la réaction est proche de Vmax en absence de captopril

La réaction enzymatique est réalisée dans des conditions

TO

saturantes de substrat : réaction ordre 0

V = Vmax

Le biologiste obtient les résultats d'absorbance à 340 nm (A₃₄₀) suivants :

Cneg : contrôle en absence de captopril Cpos : contrôle en présence de captopril

Cochez la ou les bonnes réponses parmi les propositions A à E suivantes :

Α.	La diminution de A ₂₄₀	est proportionnelle à	l'hydrolyse du FAPGG
,		est proportionnene a	i iiyai biyac aa i/ii bb

- B. Le captopril accélère l'hydrolyse du FAPGG d'un facteur 4
- C. La cinétique de la réaction enzymatique est d'ordre 1
- D. Le patient prend de manière régulière son traitement
- E. La vitesse de la réaction est proche de Vmax en absence de captopril

Temps (min)	то	T2	T5
Cneg	10	6.5	2
Cpos	10	9.5	8
Patient	10	7	3

- La réaction enzymatique est réalisée dans des conditions saturantes de substrat : réaction ordre 0
- V = Vmax



En absence de l'inhibiteur Captopril, la vitesse de réaction mesurée est proche de Vmax

Réponses: A, E

Le biologiste obtient les résultats d'absorbance à 340 nm (A₃₄₀) suivants :

Cneg : contrôle en absence de captopril Cpos : contrôle en présence de captopril

Cochez la ou les bonnes réponses parmi les propositions A à E suivantes :

- A. La diminution de A₃₄₀ est proportionnelle à l'hydrolyse du FAPGG
- B. Le captopril accélère l'hydrolyse du FAPGG d'un facteur 4
- C. La cinétique de la réaction enzymatique est d'ordre 1
- D. Le patient prend de manière régulière son traitement
- E. La vitesse de la réaction est proche de Vmax en absence de captopril

			-
Temps (min)	то	T2	T5
Cneg	10	6.5	2
Cpos	10	9.5	8
Patient	10	7	3

Pourquoi on a la même valeur d'absorbance à T0 pour toutes les conditions expérimentales?

Le biologiste obtient les résultats d'absorbance à 340 nm (A₃₄₀) suivants :

Cneg : contrôle en absence de captopril Cpos : contrôle en présence de captopril

Cochez la ou les bonnes réponses parmi les propositions A à E suivantes :

- A. La diminution de A₃₄₀ est proportionnelle à l'hydrolyse du FAPGG
- B. Le captopril accélère l'hydrolyse du FAPGG d'un facteur 4
- C. La cinétique de la réaction enzymatique est d'ordre 1
- D. Le patient prend de manière régulière son traitement
- E. La vitesse de la réaction est proche de Vmax en absence de captopril

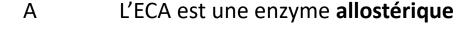
Temps (min)	то	T2	T5
Cneg	10	6.5	2
Cpos	10	9.5	8
Patient	10	7	3

Pourquoi on a la même valeur d'absorbance à T0 pour toutes les conditions expérimentales?

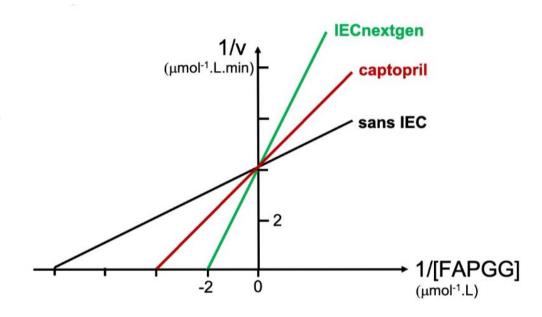


[S] saturante et identique

QCM 106 : Un visiteur médical vient vous présenter un <u>nouvel inhibiteur de l'ECA (IECnextgen</u>). Il vous présente une comparaison de cinétiques enzymatiques pour des concentrations de captopril et d'IECnextgen de 1 mmol.L -1 :



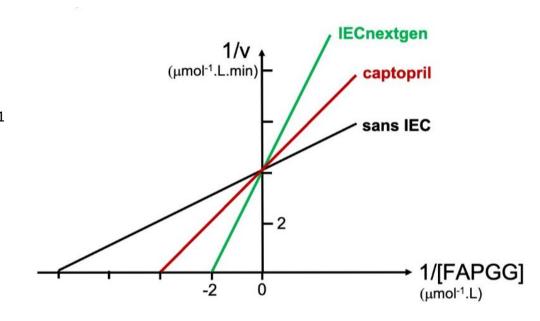
- B Les IEC diminuent l'affinité de l'ECA
- C Le Vmax en présence de captopril est de 4 μmol.L-1.min-1
- D Le Ki de l'IECnextgen est le tiers de celui du captopril
- E L'IECnextgen diminue de moitié le Km de l'ECA



QCM 106 : Un visiteur médical vient vous présenter un nouvel inhibiteur de l'ECA (IECnextgen). Il vous présente une comparaison de cinétiques enzymatiques pour des concentrations de captopril et d'IECnextgen de 1 mmol.L -1 :



- B Les **IEC diminuent l'affinité** de l'ECA
- C Le Vmax en présence de captopril est de 4 μmol.L-1.min-1
- D Le Ki de l'IECnextgen est le tiers de celui du captopril
- E L'IECnextgen diminue de moitié le Km de l'ECA



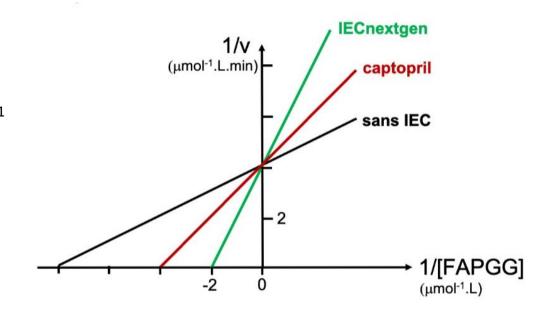
Représentation en double inverse : une droite



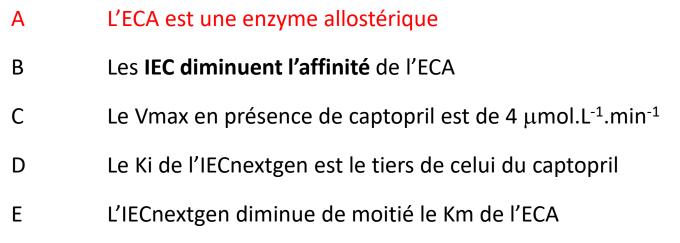
QCM 106 : Un visiteur médical vient vous présenter un nouvel inhibiteur de l'ECA (IECnextgen). Il vous présente une comparaison de cinétiques enzymatiques pour des concentrations de captopril et d'IECnextgen de 1 mmol.L -1 :

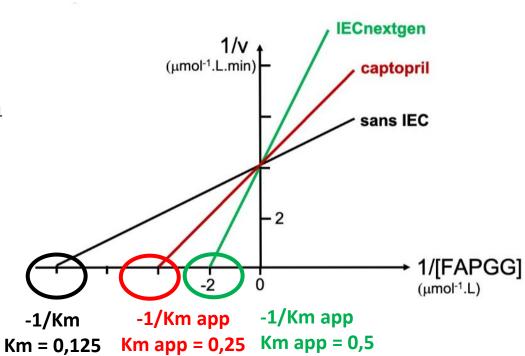


- B Les **IEC diminuent l'affinité** de l'ECA
- C Le Vmax en présence de captopril est de 4 μmol.L-1.min-1
- D Le Ki de l'IECnextgen est le tiers de celui du captopril
- E L'IECnextgen diminue de moitié le Km de l'ECA



- Km traduit l'affinité de l'enzyme pour son substrat
- Comparaison du Km ECA et des Km apparents en présence des IEC







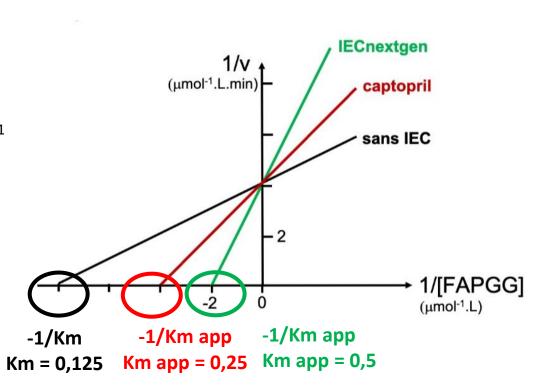
B Les **IEC diminuent l'affinité** de l'ECA

C Le Vmax en présence de captopril est de 4 μmol.L-1.min-1

D Le Ki de l'IECnextgen est le tiers de celui du captopril

E L'IECnextgen diminue de moitié le Km de l'ECA

Km augmenté en présence d'IEC



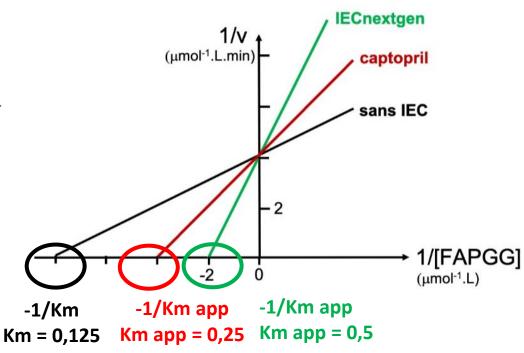


B Les IEC diminuent l'affinité de l'ECA

- C Le Vmax en présence de captopril est de 4 μmol.L-1.min-1
- D Le Ki de l'IECnextgen est le tiers de celui du captopril
- E L'IECnextgen diminue de moitié le Km de l'ECA

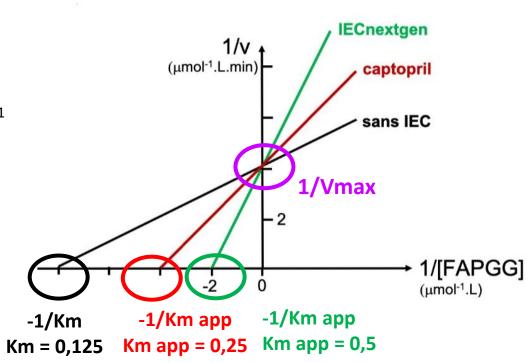
Km augmenté en présence d'IEC





Diminution de l'affinité de l'enzyme pour son substrat

- A L'ECA est une enzyme allostérique
- B Les IEC diminuent l'affinité de l'ECA
- C Le Vmax en présence de captopril est de 4 μmol.L-1.min-1
- D Le Ki de l'IECnextgen est le tiers de celui du captopril
- E L'IECnextgen diminue de moitié le Km de l'ECA



Km augmenté et Vm inchangé en présence d'IEC



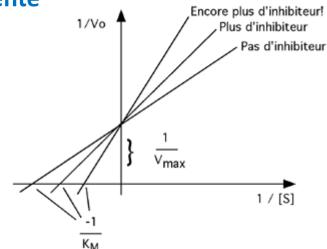
INHIBITEUR COMPETITIF

Quel type d'inhibiteur?

INHIBITEUR COMPETITIF

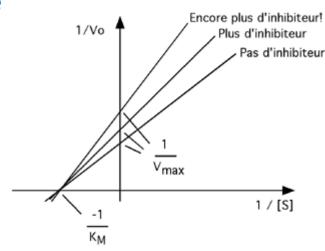
- Interagit avec l'enzyme uniquement si site actif libre
- Vmax inchangé

Km augmente



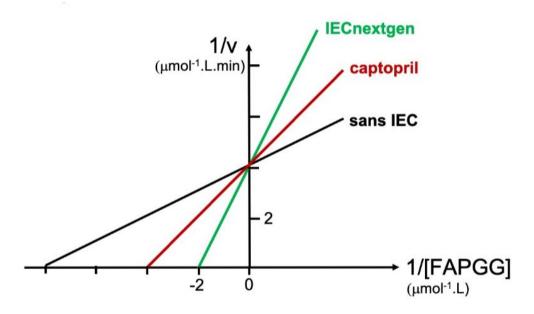
INHIBITEUR NON COMPETITIF

- Interagit avec l'enzyme que son site actif soit libre ou non
- Vmax diminue
- Km inchangé

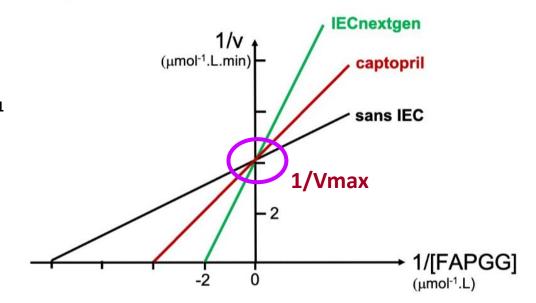




- B Les IEC diminuent l'affinité de l'ECA
- C Le Vmax en présence de captopril est de 4 μmol.L-1.min-1
- D Le Ki de l'IECnextgen est le tiers de celui du captopril
- E L'IECnextgen diminue de moitié le Km de l'ECA



- A L'ECA est une enzyme allostérique
- B Les IEC diminuent l'affinité de l'ECA
- C Le Vmax en présence de captopril est de 4 μmol.L-1.min-1
- D Le Ki de l'IECnextgen est le tiers de celui du captopril
- E L'IECnextgen diminue de moitié le Km de l'ECA



1/ Vmax = 4 μ mol⁻¹.L.min



Vmax = $0.25 \mu mol.L^{-1}.min^{-1}$

- A L'ECA est une enzyme allostérique
- B Les IEC diminuent l'affinité de l'ECA
- C Le Vmax en présence de captopril est de 4 μmol.L-1.min-1
- D Le Ki de l'IECnextgen est le tiers de celui du captopril
- E L'IECnextgen diminue de moitié le Km de l'ECA

Formule de cours à utiliser?

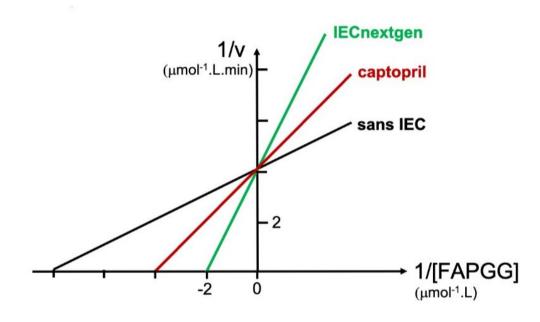
RAPPEL

INHIBITEUR COMPETITIF



Km apparent = $Km \cdot (1 + [I] / Ki)$

Km app = Km + (([I] X Km) / Ki)



- A L'ECA est une enzyme allostérique
- B Les IEC diminuent l'affinité de l'ECA
- C Le Vmax en présence de captopril est de 4 μmol.L⁻¹.min⁻¹
- D Le Ki de l'IECnextgen est le tiers de celui du captopril
- E L'IECnextgen diminue de moitié le Km de l'ECA

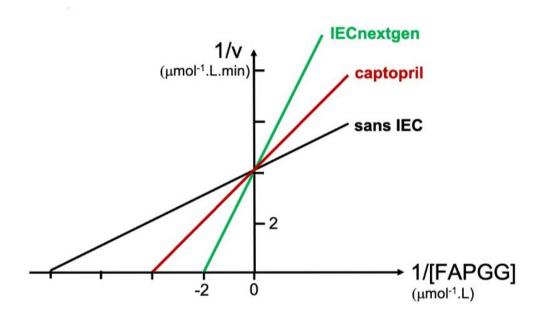
Km apparent en présence inhibiteur compétitif:

Formule vue en CM

$$Km app = Km + (([I] X Km) / Ki)$$

$$1/Ki = (Km app - Km) / ([I] X Km)$$

$$Ki = ([I] \times Km) / (Km app - Km)$$

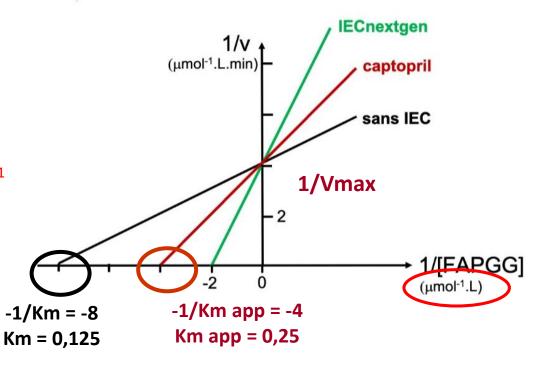




- B Les IEC diminuent l'affinité de l'ECA
- C Le Vmax en présence de captopril est de 4 μmol.L⁻¹.min⁻¹
- D Le Ki de l'IECnextgen est le tiers de celui du captopril
- E L'IECnextgen diminue de moitié le Km de l'ECA

Km apparent en présence inhibiteur compétitif:





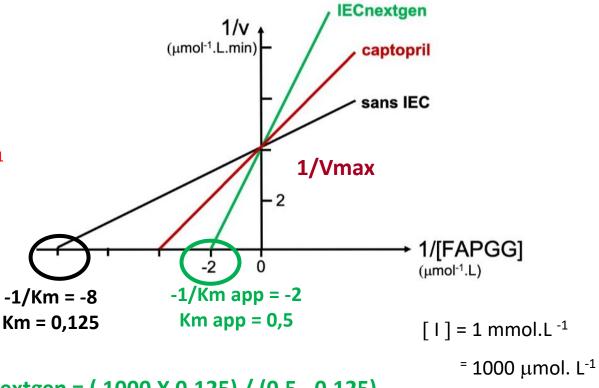
Ki captopril = (1000 X 0,125) / (0,25– 0,125)
= 125/0,125
[I] = 1 mmol.L⁻¹
= 1000
$$\mu$$
mol. L⁻¹

= 1000 μmol.L⁻¹



- B Les IEC diminuent l'affinité de l'ECA
- C Le Vmax en présence de captopril est de 4 μmol.L-1.min-1
- D Le Ki de l'IECnextgen est le tiers de celui du captopril
- E L'IECnextgen diminue de moitié le Km de l'ECA

Km apparent en présence inhibiteur compétitif:



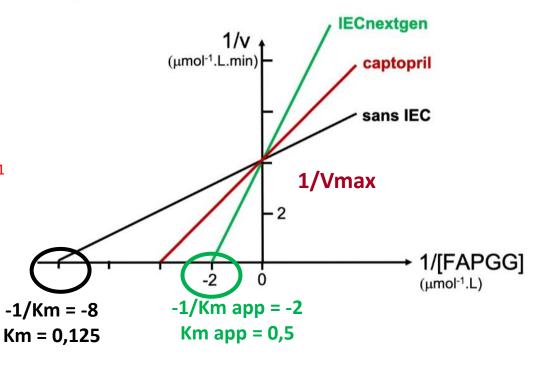


- B Les IEC diminuent l'affinité de l'ECA
- C Le Vmax en présence de captopril est de 4 μmol.L⁻¹.min⁻¹
- D Le Ki de l'IECnextgen est le tiers de celui du captopril
- E L'IECnextgen diminue de moitié le Km de l'ECA

Km apparent en présence inhibiteur compétitif:

 $Ki = ([I] \times Km) / (Km app - Km)$

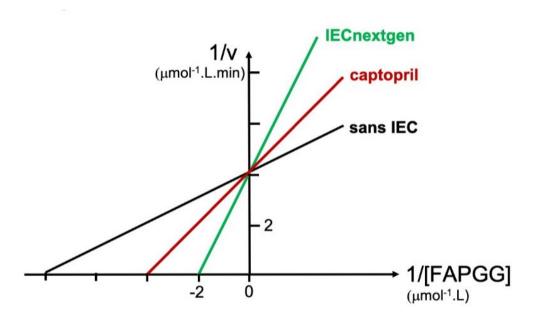




Ki IECnextgen = Ki captopril / 3



- B Les IEC diminuent l'affinité de l'ECA
- C Le Vmax en présence de captopril est de 4 μmol.L⁻¹.min⁻¹
- D Le Ki de l'IECnextgen est le tiers de celui du captopril
- E L'IECnextgen diminue de moitié le Km de l'ECA

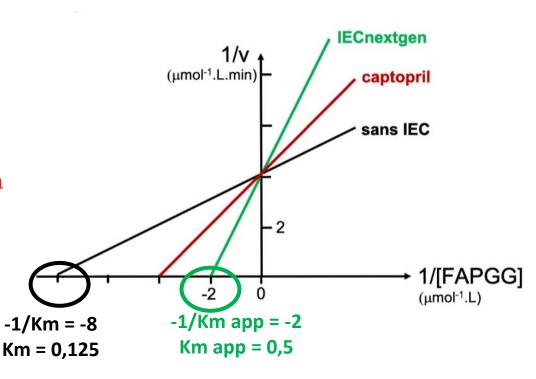




- B Les IEC diminuent l'affinité de l'ECA
- C Le Vmax en présence de captopril est de 4 μmol.L⁻¹.min⁻¹
- D Le Ki de l'IECnextgen est le tiers de celui du captopril
- E L'IECnextgen diminue de moitié le Km de l'ECA



Km app avec IECnextgen = $0.5 \mu \text{mol.L}^{-1}$



IECnextgen

QCM 106 : Un visiteur médical vient vous présenter un nouvel inhibiteur de l'ECA (IECnextgen). Il vous présente une comparaison de cinétiques enzymatiques pour des concentrations de captopril et d'IECnextgen de 1 mmol.L -1 :

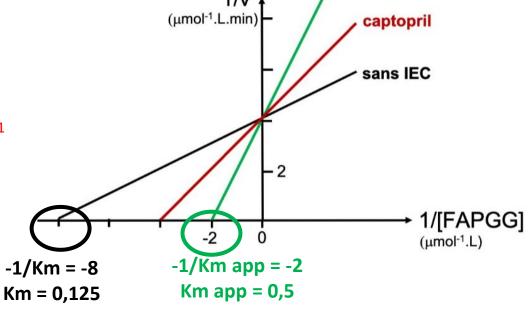


B Les IEC diminuent l'affinité de l'ECA

C Le Vmax en présence de captopril est de 4 μmol.L⁻¹.min⁻¹

D Le Ki de l'IECnextgen est le tiers de celui du captopril

E L'IECnextgen diminue de moitié le Km de l'ECA



Km sans inhibiteur= 0,125 μmol.L-1

Km avec IECnextgen = $0.5 \mu \text{mol.L}^{-1}$



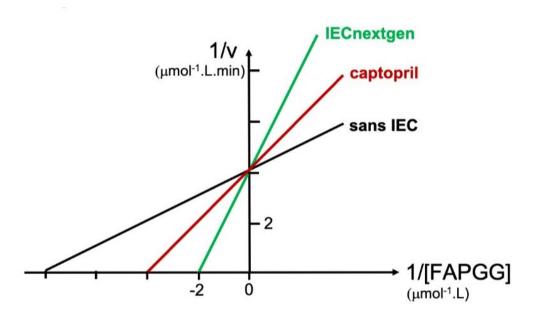
L'IECnextgen <u>augmente le Km</u> de l'ECA de <u>4 fois</u>.



L'enzyme ECA a moins d'affinité pour son substrat en présence d'IECnextgen



- B Les IEC diminuent l'affinité de l'ECA
- C Le Vmax en présence de captopril est de 4 μmol.L⁻¹.min⁻¹
- D Le Ki de l'IECnextgen est le tiers de celui du captopril
- E L'IECnextgen diminue de moitié le Km de l'ECA



Réponses: B, D

La PC1 a pour propriété spécifique de couper entre une lysine et une arginine au sein d'un motif [acide glutamique – X – lysine – arginine] où X est un résidu acide aminé quelconque. La PC2 coupe entre une lysine et une arginine au sein d'un motif [lysine-lysine-

arginine-arginine].

Séquence	primaire d	e la POMC :
Sequence	prinian c a	Clar Olvic.

MPRSCCSRSG	ALLLALLLQA	SMEVRGWCLE	SSQCQDLTTE	SNLLECIRAC	KPDLSAETPM	FPGNGDEQPL	TENPRKYVMG
90 HFRWDRFGRR	100 NSSSSGSSGA	GQKREDVSAG	EDCGPLPEGG	130 PEPRSDGAKP	140 GPREGKRSYS	150 MEHFRWGKPV	GKKRRPVKVY
170 PNGAEDESAE	AFPLEFKREL	190 TGQRLREGDG	200 PDGPADDGAG	AQADLEHSLL	VAAEKKDEGP	YRMEHFRWGS	PPKDKRYGGF
250 MTSEKSQTPL	260 VTLFKNAIIK	NAYKKGE					

10 20 30 40 50 60 70 80

QCM 116. Concernant l'action de la PC1 sur POMC,

- A. Elle clive POMC en deux fragments
- B. Elle libère un fragment N-terminal de 90 a.a.
- C. Elle libère entre autre un fragment de 33 a.a.
- D. Elle libère deux fragments sensibles à la restriction chimique par l'hydroxylamine
- E. Elle libère deux fragments sensibles à la restriction chimique par l'acide-2-nitro-5-thiocyanobenzoïque

La PC1 a pour propriété spécifique de couper <u>entre une lysine et une arginine</u> au sein d'un <u>motif [acide glutamique – X – lysine – arginine]</u> où X est un résidu acide aminé quelconque. La PC2 coupe entre une lysine et une arginine au sein d'un motif [lysine-lysine-arginine-arginine].

Séquence primaire POMC:

MPRSCCSRSG	ALLLALLLQA	30 SMEVRGWCLE	SSQCQDLTTE	SNLLECIRAC	KPDLSAETPM	FPGNGDEQPL	TENPRKYVMG
90 HFRWDRFGRR	NSSSSGSSGA	GQKREDVSAG	EDCGPLPEGG	130 PEPRSDGAKP	GPREGKRSYS	150 MEHFRWGKPV	160 GKKRRPVKVY
170 PNGAEDESAE	180 AFPLEFKREL	190 TGQRLREGDG	200 PDGPADDGAG	AQADLEHSLL	VAAEKKDEGP	230 YRMEHFRWGS	240 PPKDKRYGGF
250 MTSEKSQTPL	260 VTLFKNAIIK	NAYKKGE					

La PC1 a pour propriété spécifique de couper <u>entre une lysine et une arginine</u> au sein d'un <u>motif [acide glutamique – X – lysine – arginine]</u> où X est un résidu acide aminé quelconque. La PC2 coupe entre une lysine et une arginine au sein d'un motif [lysine-lysine-arginine-arginine].

Séquence primaire POMC:

MPRSCCSRSG	ALLLALLLQA	30 SMEVRGWCLE	SSQCQDLTTE	SNLLECIRAC	KPDLS AETPM	70 FPGNGDEQPL	TENPRKYVMG
90 HFRWDRFGRR	NSSSSG SGA	GQKREDVSAG	120 EDCGPLPEGG	130 PEPRSDGAKP	GPREGKRS/YS	150 MEHFRWGKPV	160 GKKRRPVKVY
PNGAEDESAE	AFPLEFKREL	190 TGQRLREGDG	200 PDGPADDGAG	210 AQADLEHSLL	VAAEKKDEGP	230 YRMEHFRWGS	240 PPKDKRYGGF
250 MTSEKSQTPL	260 VTLFKNAIIK	NAYKKGE	coupure entre	e les résidus 1	36 et 137 et e	ntre les résidu	ıs 177 et 178

La PC1 a pour propriété spécifique de couper <u>entre une lysine et une arginine</u> au sein d'un <u>motif [acide glutamique – X – lysine – arginine]</u> où X est un résidu acide aminé quelconque. La PC2 coupe entre une lysine et une arginine au sein d'un motif [lysine-lysine-arginine-arginine].

Fragments obtenus suite à action PC1

Fragment **N-Ter** a.a. 1 à 136 = **136 résidus**

MPRSCCSRSG	ALLLALLLQA	30 SMEVRGWCLE	SSQCQDLTTE	50 SNLLECIRAC	KPDLSAETPM	70 FPGNGDEQPL	80 TENPRKYVMG
90 HFRWDRFGRR	NSSSSG SGA	110 GQKREDVSAG	120 EDCGPLPEGG	130 PEPRSDGAKP	GPF EGKRS VS	150 MEHFRWGKPV	160 GKKRRPVKVY
170 PNGAEDESAE	AFPLEFKREL	190 TGQRLREGDG	200 PDGPADDGAG	210 AQADLEHSLL	VAAEKKDEGP	230 YRMEHFRWGS	240 PPKDKRYGGF
250 MTSEKSQTPL	VTLFKNAIIK	NAYKKGE					

coupure entre les résidus 136 et 137 et entre les résidus 177 et 178

La PC1 a pour propriété spécifique de couper <u>entre une lysine et une arginine</u> au sein d'un <u>motif [acide glutamique – X – lysine – arginine]</u> où X est un résidu acide aminé quelconque. La PC2 coupe entre une lysine et une arginine au sein d'un motif [lysine-lysine-arginine].

Fragments obtenus suite à action PC1

Fragment **N-Ter**

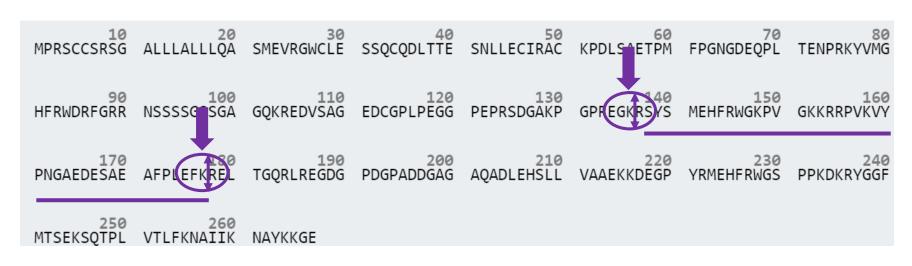
a.a. 1 à 136

= 136 résidus

Fragment **central**

a.a. 137 à 177

= 41 résidus



coupure entre les résidus 136 et 137 et entre les résidus 177 et 178

La PC1 a pour propriété spécifique de couper <u>entre une lysine et une arginine</u> au sein d'un <u>motif [acide glutamique – X – lysine – arginine]</u> où X est un résidu acide aminé quelconque. La PC2 coupe entre une lysine et une arginine au sein d'un motif [lysine-lysine-arginine].

Fragments obtenus suite à action PC1

Fragment **N-Ter**

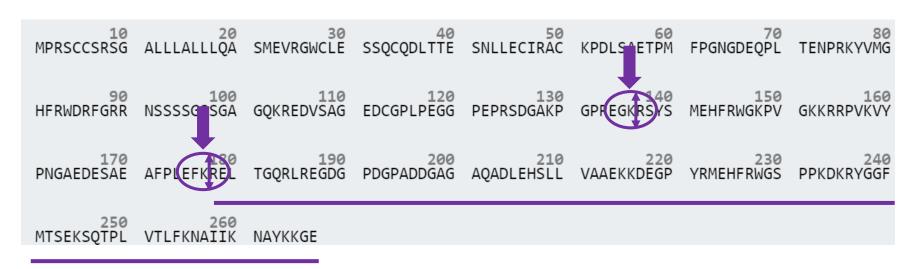
a.a. 1 à 136

= 136 résidus

Fragment **central**

a.a. 137 à 177

= 41 résidus



Fragment **C-Ter** a.a. 178 à 267

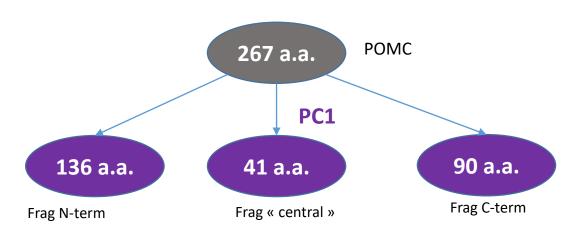
= 90 résidus

coupure entre les résidus 136 et 137 et entre les résidus 177 et 178

La PC1 a pour propriété spécifique de couper <u>entre une lysine et une arginine</u> au sein d'un <u>motif [acide glutamique – X – lysine – arginine]</u> où X est un résidu acide aminé quelconque. La PC2 coupe entre une lysine et une arginine au sein d'un motif [lysine-lysine-arginine-arginine].

QCM 116. Concernant l'action de la **PC1** sur POMC,

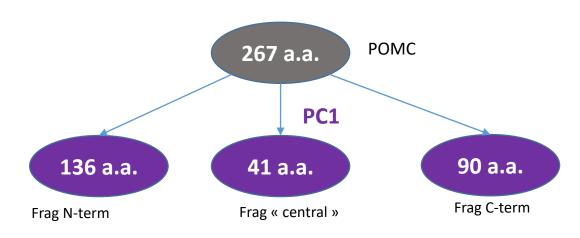
- A. Elle clive POMC en deux fragments
- B. Elle libère un fragment N-terminal de 90 a.a.
- C. Elle libère entre autre un fragment de 33 a.a.
- D. Elle libère deux fragments sensibles à la restriction chimique par l'hydroxylamine
- E. Elle libère deux fragments sensibles à la restriction chimique par l'acide-2-nitro-5-thiocyanobenzoïque



La PC1 a pour propriété spécifique de couper <u>entre une lysine et une arginine</u> au sein d'un <u>motif [acide glutamique – X – lysine – arginine]</u> où X est un résidu acide aminé quelconque. La PC2 coupe entre une lysine et une arginine au sein d'un motif [lysine-lysine-arginine].

QCM 116. Concernant l'action de la **PC1** sur POMC,

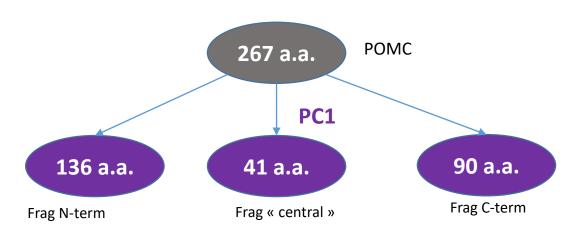
- A. Elle clive POMC en deux fragments
- B. Elle libère un fragment N-terminal de 90 a.a.
- C. Elle libère entre autre un fragment de 33 a.a.
- D. Elle libère deux fragments sensibles à la restriction chimique par l'hydroxylamine
- E. Elle libère deux fragments sensibles à la restriction chimique par l'acide-2-nitro-5-thiocyanobenzoïque



La PC1 a pour propriété spécifique de couper <u>entre une lysine et une arginine</u> au sein d'un <u>motif [acide glutamique – X – lysine – arginine]</u> où X est un résidu acide aminé quelconque. La PC2 coupe entre une lysine et une arginine au sein d'un motif [lysine-lysine-arginine-arginine].

QCM 116. Concernant l'action de la **PC1** sur POMC,

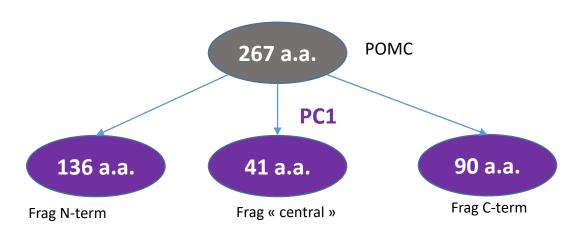
- A. Elle clive POMC en deux fragments
- B. Elle libère un fragment N-terminal de 90 a.a.
- C. Elle libère entre autre un fragment de 33 a.a.
- D. Elle libère deux fragments sensibles à la restriction chimique par l'hydroxylamine
- E. Elle libère deux fragments sensibles à la restriction chimique par l'acide-2-nitro-5-thiocyanobenzoïque



La PC1 a pour propriété spécifique de couper <u>entre une lysine et une arginine</u> au sein d'un <u>motif [acide glutamique – X – lysine – arginine]</u> où X est un résidu acide aminé quelconque. La PC2 coupe entre une lysine et une arginine au sein d'un motif [lysine-lysine-arginine-arginine].

QCM 116. Concernant l'action de la **PC1** sur POMC,

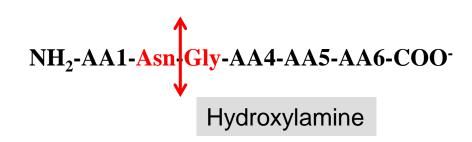
- A. Elle clive POMC en deux fragments
- B. Elle libère un fragment N-terminal de 90 a.a.
- C. Elle libère entre autre un fragment de 33 a.a.
- D. Elle libère deux fragments sensibles à la restriction chimique par l'hydroxylamine
- E. Elle libère deux fragments sensibles à la restriction chimique par l'acide-2-nitro-5-thiocyanobenzoïque



La PC1 a pour propriété spécifique de couper <u>entre une lysine et une arginine</u> au sein d'un <u>motif [acide glutamique – X – lysine – arginine]</u> où X est un résidu acide aminé quelconque. La PC2 coupe entre une lysine et une arginine au sein d'un motif [lysine-lysine-arginine-arginine].

QCM 116. Concernant l'action de la **PC1** sur POMC,

- A. Elle clive POMC en deux fragments
- B. Elle libère un fragment N-terminal de 90 a.a.
- C. Elle libère entre autre un fragment de 33 a.a.
- D. Elle libère **deux fragments** sensibles à la restriction chimique par **l'hydroxylamine**
- E. Elle libère deux fragments sensibles à la restriction chimique par l'acide-2-nitro-5-thiocyanobenzoïque



Motif « NG »

La PC1 a pour propriété spécifique de couper entre une lysine et une arginine au sein d'un motif [acide glutamique - X - lysine arginine] où X est un résidu acide aminé quelconque. La PC2 coupe entre une lysine et une arginine au sein d'un motif [lysine-lysinearginine-arginine].

N-Ter:

MPRSCCSRSGALLLALLLQASMEVRGWCLESSQCQDLTTESNLLECI RACKPDLSAETPMFPGNGDEQPLTENPRKYVMGHFRWDRFGRRN SSSSGSSGAGQKREDVSAGEDCGPLPEGGPEPRSDGAKPGPR**EGK**

136

QCM 116. Concernant l'action de la PC1 sur POMC,

- Elle clive POMC en deux fragments
- Elle libère un fragment N-terminal de 90 a.a.
- Elle libère entre autre un fragment de 33 a.a.
- Elle libère deux fragments sensibles à la restriction chimique par l'hydroxylamine
- Elle libère deux fragments sensibles à la restriction chimique par l'acide-2-nitro-5-thiocyanobenzoïque

Central

137 **R**SYSMEHFRWGKPVGKKRRPVKVYPNGAEDESAEAFPL**EFK**

C-Ter:

178 RELTGQRLREGDGPDGPADDGAGAQADLEHSLLVAAEKKDEGPYR MEHFRWGSPPKDKRYGGFMTSEKSQTPLVTLFKNAIIKNAYKKGE

La PC1 a pour propriété spécifique de couper entre une lysine et une arginine au sein d'un motif [acide glutamique - X - lysine arginine] où X est un résidu acide aminé quelconque. La PC2 coupe entre une lysine et une arginine au sein d'un motif [lysine-lysinearginine-arginine].

N-Ter:

MPRSCCSRSGALLLALLLQASMEVRGWCLESSQCQDLTTESNLLECI RACKPDLSAETPMFPGNGDEQPLTENPRKYVMGHFRWDRFGRRN SSSSGSSGAGQKREDVSAGEDCGPLPEGGPEPRSDGAKPGPR**EGK**

136

QCM 116. Concernant l'action de la **PC1** sur POMC,

- Elle clive POMC en deux fragments
- Elle libère un fragment N-terminal de 90 a.a.
- Elle libère entre autre un fragment de 33 a.a.
- Elle libère deux fragments sensibles à la restriction chimique par l'hydroxylamine
- Elle libère deux fragments sensibles à la restriction chimique par l'acide-2-nitro-5-thiocyanobenzoïque

Central

137 **R**SYSMEHFRWGKPVGKKRRPVKVYPNGAEDESAEAFPL**EFK**

C-Ter:

178 RELTGQRLREGDGPDGPADDGAGAQADLEHSLLVAAEKKDEGPYR MEHFRWGSPPKDKRYGGFMTSEKSQTPLVTLFKNAIIKNAYKKGE

La PC1 a pour propriété spécifique de couper <u>entre une lysine et une arginine</u> au sein d'un <u>motif [acide glutamique – X – lysine – arginine]</u> où X est un résidu acide aminé quelconque. La PC2 coupe entre une lysine et une arginine au sein d'un motif [lysine-lysine-arginine-arginine].

N-Ter:

"MPRSCCSRSGALLLALLLQASMEVRGWCLESSQCQDLTTESNLLECI RACKPDLSAETPMFPGNGDEQPLTENPRKYVMGHFRWDRFGRRN SSSSGSSGAGQKREDVSAGEDCGPLPEGGPEPRSDGAKPGPREGK

- A. Elle clive POMC en deux fragments
- B. Elle libère un fragment N-terminal de 90 a.a.
- C. Elle libère entre autre un fragment de 33 a.a.
- D. Elle libère **deux fragments** sensibles à la restriction chimique par **l'hydroxylamine**
- E. Elle libère deux fragments sensibles à la restriction chimique par l'acide-2-nitro-5-thiocyanobenzoïque

Central

RSYSMEHFRWGKPVGKKRRPVKVYP<u>NG</u>AEDESAEAFPL**EFK**

C-Ter:

178
RELTGQRLREGDGPDGPADDGAGAQADLEHSLLVAAEKKDEGPYR
MEHFRWGSPPKDKRYGGFMTSEKSQTPLVTLFKNAIIKNAYKKGE

136

La PC1 a pour propriété spécifique de couper entre une lysine et une arginine au sein d'un motif [acide glutamique - X - lysine arginine] où X est un résidu acide aminé quelconque. La PC2 coupe entre une lysine et une arginine au sein d'un motif [lysine-lysinearginine-arginine].

N-Ter:

MPRSCCSRSGALLLALLLQASMEVRGWCLESSQCQDLTTESNLLECI RACKPDLSAETPMFPGNGDEQPLTENPRKYVMGHFRWDRFGRRN SSSSGSSGAGQKREDVSAGEDCGPLPEGGPEPRSDGAKPGPR**EGK**

136

QCM 116. Concernant l'action de la **PC1** sur POMC,

- Elle clive POMC en deux fragments
- Elle libère un fragment N-terminal de 90 a.a.
- Elle libère entre autre un fragment de 33 a.a.
- Elle libère deux fragments sensibles à la restriction chimique par l'hydroxylamine
- Elle libère deux fragments sensibles à la restriction chimique par l'acide-2-nitro-5-thiocyanobenzoïque

Central

137 **R**SYSMEHFRWGKPVGKKRRPVKVYP**N**GAEDESAEAFPL**EFK**

C-Ter:

178 RELTGQRLREGDGPDGPADDGAGAQADLEHSLLVAAEKKDEGPYR MEHFRWGSPPKDKRYGGFMTSEKSQTPLVTLFKNAIIKNAYKKGE

La PC1 a pour propriété spécifique de couper <u>entre une lysine et une arginine</u> au sein d'un <u>motif [acide glutamique – X – lysine – arginine]</u> où X est un résidu acide aminé quelconque. La PC2 coupe entre une lysine et une arginine au sein d'un motif [lysine-lysine-arginine].

QCM 116. Concernant l'action de la PC1 sur POMC,

- A. Elle clive POMC en deux fragments
- B. Elle libère un fragment N-terminal de 90 a.a.
- C. Elle libère entre autre un fragment de 33 a.a.
- D. Elle libère **deux fragments** sensibles à la restriction chimique par **l'hydroxylamine**
- E. Elle libère **deux fragments** sensibles à la restriction chimique par **l'acide-2-nitro-5-thiocyanobenzoïque**



acide-2-nitro-5-thiocyanobenzoïque

Avant une cystéine

La PC1 a pour propriété spécifique de couper entre une lysine et une arginine au sein d'un motif [acide glutamique - X - lysine arginine] où X est un résidu acide aminé quelconque. La PC2 coupe entre une lysine et une arginine au sein d'un motif [lysine-lysinearginine-arginine].

N-Ter:

MPRSCCSRSGALLLALLLQASMEVRGWCLESSQCQDLTTESNLLECI RACKPDLSAETPMFPGNGDEQPLTENPRKYVMGHFRWDRFGRRN SSSSGSSGAGQKREDVSAGEDCGPLPEGGPEPRSDGAKPGPR**EGK**

136

QCM 116. Concernant l'action de la **PC1** sur POMC,

- Elle clive POMC en deux fragments
- Elle libère un fragment N-terminal de 90 a.a.
- Elle libère entre autre un fragment de 33 a.a.
- Elle libère deux fragments sensibles à la restriction chimique par l'hydroxylamine
- Elle libère deux fragments sensibles à la restriction chimique par l'acide-2-nitro-5-thiocyanobenzoïque

Central

137 **R**SYSMEHFRWGKPVGKKRRPVKVYPNGAEDESAEAFPL**EFK**

C-Ter:

178 RELTGQRLREGDGPDGPADDGAGAQADLEHSLLVAAEKKDEGPYR MEHFRWGSPPKDKRYGGFMTSEKSQTPLVTLFKNAIIKNAYKKGE

La PC1 a pour propriété spécifique de couper <u>entre une lysine et une arginine</u> au sein d'un <u>motif [acide glutamique – X – lysine – arginine]</u> où X est un résidu acide aminé quelconque. La PC2 coupe entre une lysine et une arginine au sein d'un motif [lysine-lysine-arginine].

N-Ter:

QCM 116. Concernant l'action de la PC1 sur POMC,

- A. Elle clive POMC en deux fragments
- B. Elle libère un fragment N-terminal de 90 a.a.
- C. Elle libère entre autre un fragment de 33 a.a.
- D. Elle libère **deux fragments** sensibles à la restriction chimique par **l'hydroxylamine**
- Elle libère deux fragments sensibles à la restriction chimique par l'acide-2-nitro-5-thiocyanobenzoïque

¹MPRS<u>CC</u>SRSGALLLALLLQASMEVRGW<u>C</u>LESSQ<u>C</u>QDLTTESNLLE<u>C</u>I RA<u>C</u>KPDLSAETPMFPGNGDEQPLTENPRKYVMGHFRWDRFGRRN SSSSGSSGAGQKREDVSAGED<u>C</u>GPLPEGGPEPRSDGAKPGPREGK

Central

RSYSMEHFRWGKPVGKKRRPVKVYPNGAEDESAEAFPLEFK

C-Ter:

178
RELTGQRLREGDGPDGPADDGAGAQADLEHSLLVAAEKKDEGPYR
MEHFRWGSPPKDKRYGGFMTSEKSQTPLVTLFKNAIIKNAYKKGE

La PC1 a pour propriété spécifique de couper <u>entre une lysine et une arginine</u> au sein d'un <u>motif [acide glutamique – X – lysine – arginine]</u> où X est un résidu acide aminé quelconque. La PC2 coupe entre une lysine et une arginine au sein d'un motif [lysine-lysine-arginine-arginine].

QCM 116. Concernant l'action de la **PC1** sur POMC,

- A. Elle clive POMC en deux fragments
- B. Elle libère un fragment N-terminal de 90 a.a.
- C. Elle libère entre autre un fragment de 33 a.a.
- D. Elle libère deux fragments sensibles à la restriction chimique par l'hydroxylamine
- E. Elle libère deux fragments sensibles à la restriction chimique par l'acide-2-nitro-5-thiocyanobenzoïque

Réponse : D

La PC1 a pour propriété spécifique de couper <u>entre une lysine et une arginine</u> au sein d'un <u>motif [acide glutamique – X – lysine – arginine]</u> où X est un résidu acide aminé quelconque. La PC2 coupe <u>entre une lysine et une arginine</u> au sein d'un motif <u>[lysine-lysine-arginine]</u>.

QCM 117 : Grace aux données de l'énoncé et sachant que <u>l'α-MSH est</u> <u>le plus petit fragment obtenu par la PC2</u>, vous pouvez dire que

- A. L'ACTH est un peptide de 136 acides aminés
- B. L'action de la PC2 sur l'ACTH libère deux fragments
- C. L' α -MSH est un peptide de 17 acides aminés
- D. $I'\alpha$ -MSH comporte un résidu à chaîne latérale acide
- E. $I'\alpha$ -MSH comporte six résidus à chaîne latérale basiques.

La PC1 a pour propriété spécifique de couper <u>entre une lysine et une arginine</u> au sein d'un <u>motif [acide glutamique – X – lysine – arginine]</u> où X est un résidu acide aminé quelconque. La PC2 coupe <u>entre une lysine et une arginine</u> au sein d'un motif <u>[lysine-lysine-arginine]</u>.

QCM 117 : Grace aux données de l'énoncé et sachant que <u>l'α-MSH est</u> <u>le plus petit fragment obtenu par la PC2</u>, vous pouvez dire que

- A. L'ACTH est un peptide de 136 acides aminés
- B. L'action de la PC2 sur l'ACTH libère deux fragments
- C. L' α -MSH est un peptide de 17 acides aminés
- D. $I'\alpha$ -MSH comporte un résidu à chaîne latérale acide
- E. $I'\alpha$ -MSH comporte six résidus à chaîne latérale basiques.

l'ACTH (produit par le <u>clivage seul</u> de la <u>PC1</u>), et l' α -MSH (produit par le <u>clivage de l'ACTH</u> par la <u>PC2</u>).

1. Identifier quel fragment de POMC correspond à l'ACTH

136 a.a.

41 a.a.

90 a.a.

Lequel est sensible à l'action de la PC2 ?

La PC1 a pour propriété spécifique de couper <u>entre une lysine et une arginine</u> au sein d'un <u>motif [acide glutamique – X – lysine – arginine]</u> où X est un résidu acide aminé quelconque. La PC2 coupe <u>entre une lysine et une arginine</u> au sein d'un motif <u>[lysine-lysine-arginine]</u>.

Lequel est sensible à l'action de la PC2 ? = Motifs K-K-R-R

136 a.a.

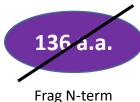
?

Frag N-term

MPRSCCSRSGALLLALLLQASMEVRGWCLESSQCQDLTTESNLLECI RACKPDLSAETPMFPGNGDEQPLTENPRKYVMGHFRWDRFGRRN SSSSGSSGAGQKREDVSAGEDCGPLPEGGPEPRSDGAKPGPREGK 136

La PC1 a pour propriété spécifique de couper <u>entre une lysine et une arginine</u> au sein d'un <u>motif [acide glutamique – X – lysine – arginine]</u> où X est un résidu acide aminé quelconque. La PC2 coupe <u>entre une lysine et une arginine</u> au sein d'un motif <u>[lysine-lysine-arginine]</u>.





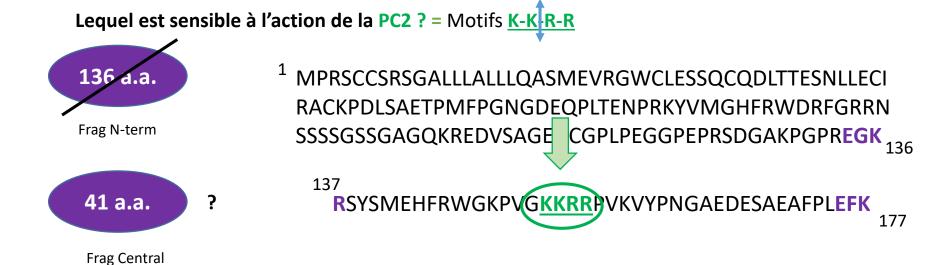
¹ MPRSCCSRSGALLLALLLQASMEVRGWCLESSQCQDLTTESNLLECI RACKPDLSAETPMFPGNGDEQPLTENPRKYVMGHFRWDRFGRRN SSSSGSSGAGQKREDVSAGEDCGPLPEGGPEPRSDGAKPGPREGK 136



RSYSMEHFRWGKPVGKKRRPVKVYPNGAEDESAEAFPLEFK
177

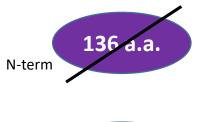
Frag Central

La PC1 a pour propriété spécifique de couper <u>entre une lysine et une arginine</u> au sein d'un <u>motif [acide glutamique – X – lysine – arginine]</u> où X est un résidu acide aminé quelconque. La PC2 coupe <u>entre une lysine et une arginine</u> au sein d'un motif <u>[lysine-lysine-arginine]</u>.



La PC1 a pour propriété spécifique de couper <u>entre une lysine et une arginine</u> au sein d'un <u>motif [acide glutamique – X – lysine – arginine]</u> où X est un résidu acide aminé quelconque. La PC2 coupe <u>entre une lysine et une arginine</u> au sein d'un motif <u>[lysine-lysine-arginine]</u>.





¹ MPRSCCSRSGALLLALLLQASMEVRGWCLESSQCQDLTTESNLLECI RACKPDLSAETPMFPGNGDEQPLTENPRKYVMGHFRWDRFGRRN SSSSGSSGAGQKREDVSAGEDCGPLPEGGPEPRSDGAKPGPREGK 136

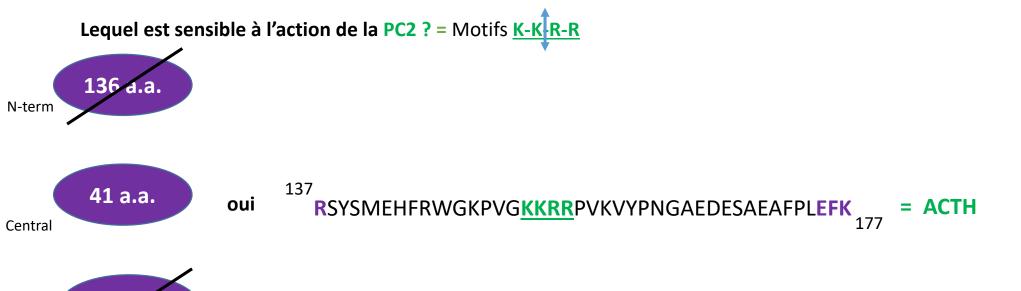
41 a.a. oui

RSYSMEHFRWGKPVG<u>KKRR</u>PVKVYPNGAEDESAEAFPL**EFK**

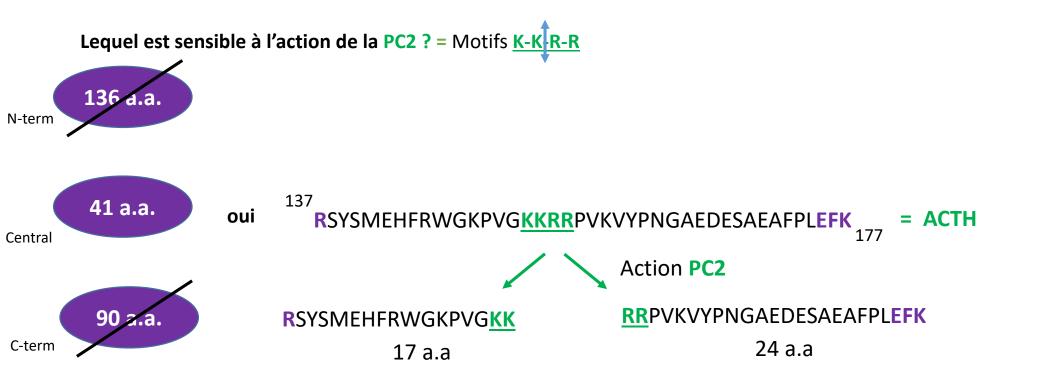
90 a.a.

RELTGQRLREGDGPDGPADDGAGAQADLEHSLLVAAEKKDEGPYR MEHFRWGSPPKDKRYGGFMTSEKSQTPLVTLFKNAIIKNAYKKGE

La PC1 a pour propriété spécifique de couper <u>entre une lysine et une arginine</u> au sein d'un <u>motif [acide glutamique – X – lysine – arginine]</u> où X est un résidu acide aminé quelconque. La PC2 coupe <u>entre une lysine et une arginine</u> au sein d'un motif <u>[lysine-lysine-arginine]</u>.

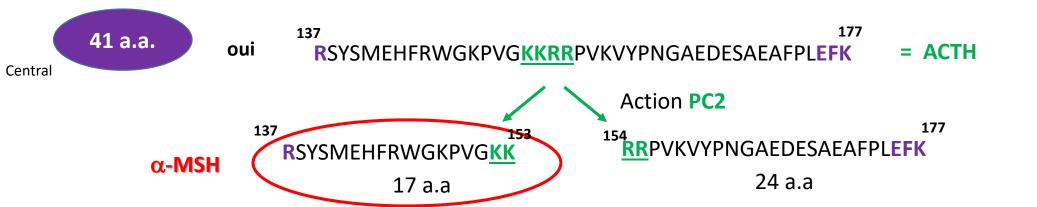


La PC1 a pour propriété spécifique de couper <u>entre une lysine et une arginine</u> au sein d'un <u>motif [acide glutamique – X – lysine – arginine]</u> où X est un résidu acide aminé quelconque. La PC2 coupe <u>entre une lysine et une arginine</u> au sein d'un motif <u>[lysine-lysine-arginine]</u>.



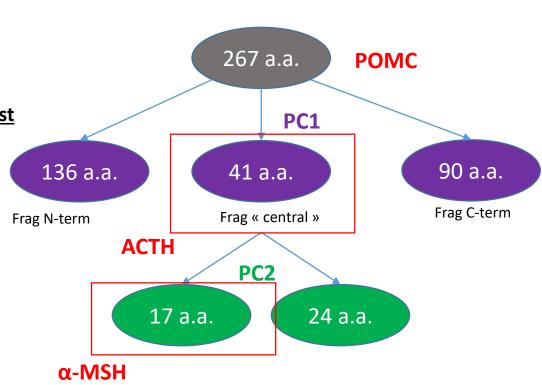
La PC1 a pour propriété spécifique de couper <u>entre une lysine et une arginine</u> au sein d'un <u>motif [acide glutamique – X – lysine – arginine]</u> où X est un résidu acide aminé quelconque. La PC2 coupe <u>entre une lysine et une arginine</u> au sein d'un motif <u>[lysine-lysine-arginine]</u>.

Lequel est sensible à l'action de la PC2 ? = Motifs K-K-R-R



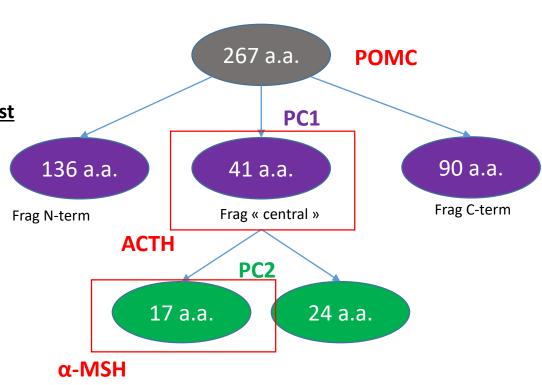
La PC1 a pour propriété spécifique de couper <u>entre une lysine et une arginine</u> au sein d'un <u>motif [acide glutamique – X – lysine – arginine]</u> où X est un résidu acide aminé quelconque. La PC2 coupe <u>entre une lysine et une arginine</u> au sein d'un motif <u>[lysine-lysine-arginine]</u>.

- A. L'ACTH est un peptide de 136 acides aminés
- B. L'action de la PC2 sur l'ACTH libère deux fragments
- C. L' α -MSH est un peptide de 17 acides aminés
- D. $I'\alpha$ -MSH comporte un résidu à chaîne latérale acide
- E. $I'\alpha$ -MSH comporte six résidus à chaîne latérale basiques.



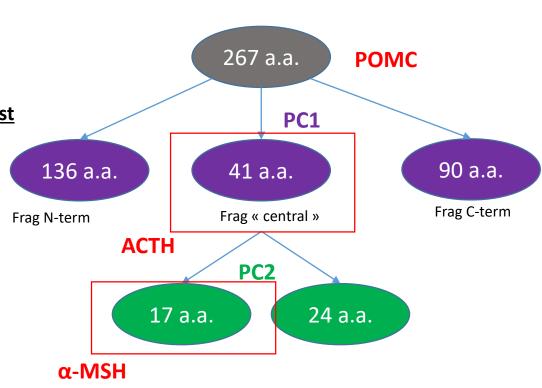
La PC1 a pour propriété spécifique de couper <u>entre une lysine et une arginine</u> au sein d'un <u>motif [acide glutamique – X – lysine – arginine]</u> où X est un résidu acide aminé quelconque. La PC2 coupe <u>entre une lysine et une arginine</u> au sein d'un motif <u>[lysine-lysine-arginine]</u>.

- A. L'ACTH est un peptide de 136 acides aminés
- B. L'action de la PC2 sur l'ACTH libère deux fragments
- C. L' α -MSH est un peptide de 17 acides aminés
- D. l'α-MSH comporte un résidu à chaîne latérale acide
- E. $I'\alpha$ -MSH comporte six résidus à chaîne latérale basiques.



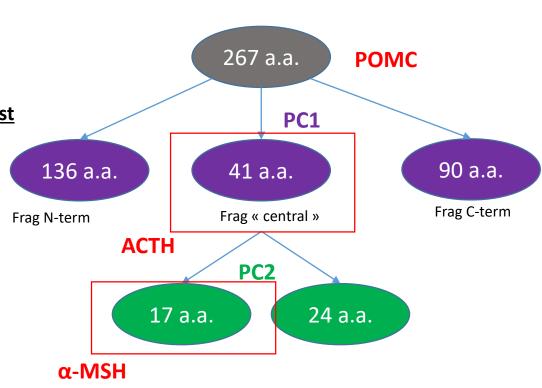
La PC1 a pour propriété spécifique de couper <u>entre une lysine et une arginine</u> au sein d'un <u>motif [acide glutamique – X – lysine – arginine]</u> où X est un résidu acide aminé quelconque. La PC2 coupe <u>entre une lysine et une arginine</u> au sein d'un motif <u>[lysine-lysine-arginine]</u>.

- A. L'ACTH est un peptide de 136 acides aminés
- B. L'action de la PC2 sur l'ACTH libère deux fragments
- C. L' α -MSH est un peptide de 17 acides aminés
- D. $I'\alpha$ -MSH comporte un résidu à chaîne latérale acide
- E. $I'\alpha$ -MSH comporte six résidus à chaîne latérale basiques.



La PC1 a pour propriété spécifique de couper <u>entre une lysine et une arginine</u> au sein d'un <u>motif [acide glutamique – X – lysine – arginine]</u> où X est un résidu acide aminé quelconque. La PC2 coupe <u>entre une lysine et une arginine</u> au sein d'un motif <u>[lysine-lysine-arginine]</u>.

- A. L'ACTH est un peptide de 136 acides aminés
- B. L'action de la PC2 sur l'ACTH libère deux fragments
- C. L' α -MSH est un peptide de 17 acides aminés
- D. I'α-MSH comporte un résidu à chaîne latérale acide
- E. $I'\alpha$ -MSH comporte six résidus à chaîne latérale basiques.



COO-

 $H_3\ddot{N}-\dot{C}-H$

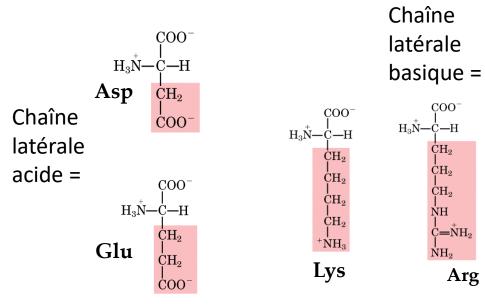
His

Arg

Enoncé commun QCMs 116 à 121: La prohormone convertase de type 1 (PC1) et de type 2 (PC2) sont deux enzymes impliquées dans le clivage de certaines pro-hormones. Elles réalisent notamment une cascade de protéolyse de la POMC (pro-opiomélanocortine), un pro-peptide commun dont les fragments issus de ce clivage sont des composés biologiquement actifs : l'ACTH (produit par le clivage seul de la PC1), et l'α-MSH (produit par le clivage de l'ACTH par la PC2). La POMC a une séquence polypeptidique primaire de 267 acides aminés donnée ci-dessous.

La PC1 a pour propriété spécifique de couper entre une lysine et une arginine au sein d'un motif [acide glutamique - X - lysine arginine] où X est un résidu acide aminé quelconque. La PC2 coupe entre une lysine et une arginine au sein d'un motif [lysine-lysinearginine-arginine].

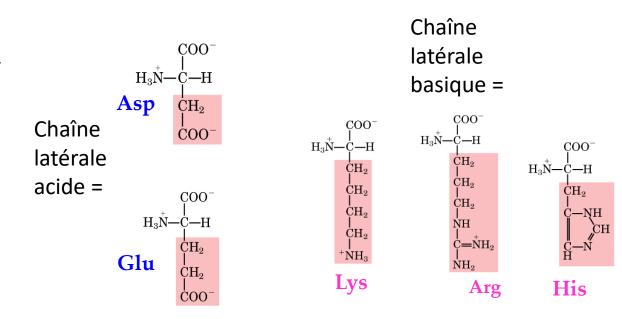
- L'ACTH est un peptide de 136 acides aminés
- L'action de la PC2 sur l'ACTH libère deux fragments
- L'α-MSH est un peptide de 17 acides aminés
- l'α-MSH comporte un résidu à chaîne latérale acide
- $I'\alpha$ -MSH comporte six résidus à chaîne latérale basiques.



La PC1 a pour propriété spécifique de couper <u>entre une lysine et une arginine</u> au sein d'un <u>motif [acide glutamique – X – lysine – arginine]</u> où X est un résidu acide aminé quelconque. La PC2 coupe <u>entre une lysine et une arginine</u> au sein d'un motif <u>[lysine-lysine-arginine]</u>.

α -MSH = RSYSMEHFRWGKPVGKK

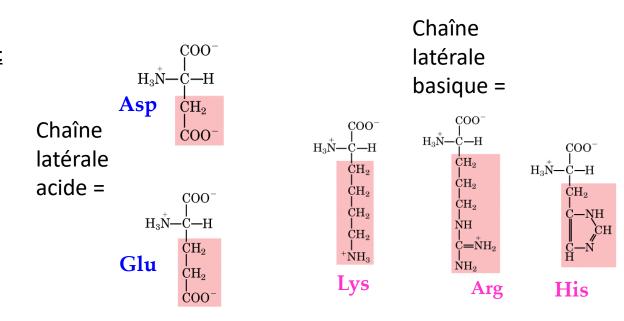
- A. L'ACTH est un peptide de 136 acides aminés
- B. L'action de la PC2 sur l'ACTH libère deux fragments
- C. L' α -MSH est un peptide de 17 acides aminés
- D. l'α-MSH comporte un résidu à chaîne latérale acide
- E. $I'\alpha$ -MSH comporte six résidus à chaîne latérale basiques.



La PC1 a pour propriété spécifique de couper <u>entre une lysine et une arginine</u> au sein d'un <u>motif [acide glutamique – X – lysine – arginine]</u> où X est un résidu acide aminé quelconque. La PC2 coupe <u>entre une lysine et une arginine</u> au sein d'un motif <u>[lysine-lysine-arginine]</u>.

α-MSH = RSYSMEHFRWGKPVGKK

- A. L'ACTH est un peptide de 136 acides aminés
- B. L'action de la PC2 sur l'ACTH libère deux fragments
- C. L' α -MSH est un peptide de 17 acides aminés
- D. l'α-MSH comporte un résidu à chaîne latérale acide
- E. $I'\alpha$ -MSH comporte six résidus à chaîne latérale basiques.



La PC1 a pour propriété spécifique de couper <u>entre une lysine et une arginine</u> au sein d'un <u>motif [acide glutamique – X – lysine – arginine]</u> où X est un résidu acide aminé quelconque. La PC2 coupe <u>entre une lysine et une arginine</u> au sein d'un motif <u>[lysine-lysine-arginine]</u>.

α -MSH = RSYSMEHFRWGKPVGKK

QCM 117 : Grace aux données de l'énoncé et sachant que <u>l'α-MSH est</u> <u>le plus petit fragment obtenu par la PC2</u>, vous pouvez dire que

- A. L'ACTH est un peptide de 136 acides aminés
- B. L'action de la PC2 sur l'ACTH libère deux fragments
- C. L' α -MSH est un peptide de 17 acides aminés
- D. $I'\alpha$ -MSH comporte un résidu à chaîne latérale acide
- E. $I'\alpha$ -MSH comporte six résidus à chaîne latérale basiques.

 $H_3N-\dot{C}-H$ Asp $\dot{\mathrm{CH}}_2$ COO^{-} Chaîne Ċ00- $H_3 \stackrel{+}{N} - \stackrel{-}{C} - H$ latérale CH_2 acide = $\dot{C}H_2$ COO^{-} $\dot{\text{CH}}_2$ $H_3N - \dot{C} - H$ $\dot{C}H_2$ $\dot{\mathrm{CH}}_2$ $^{+}\dot{\mathrm{N}}\mathrm{H}_{\mathrm{3}}$ Glu Lys COO

 COO^{-}

latérale
basique =

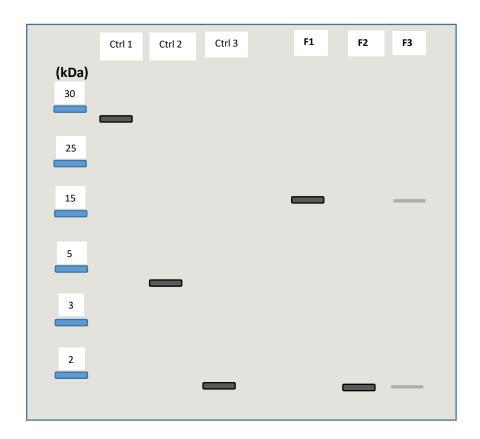
COOH₃N-C-H
CH₂
CH₃
CH₂
CH₂
CH₂
CH₂
CH₂
CH₃
CH₄
C

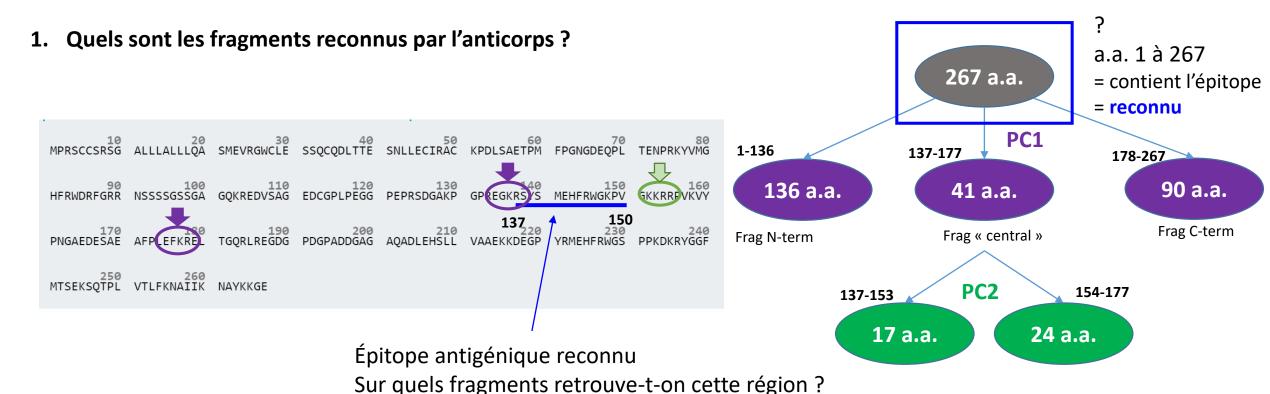
Chaîne

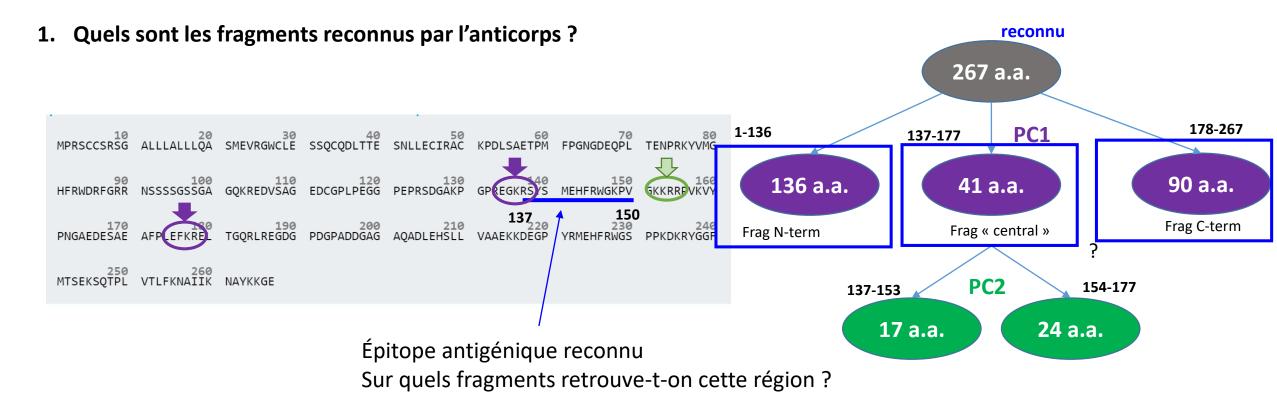
Réponse : BCDE

QCM 118

- A. La situation contrôle 1 correspond à un peptide POMC non clivé
- B. La situation contrôle 2 correspond à une absence d'activité de la PC1
- L'anticorps de révélation est capable de reconnaître la POMC, l'ACTH, et l'α-MSH
- D. L'α-MSH est le fragment de POMC qui a migré le plus loin
- E. La situation contrôle 3 a donné 4 fragments dont un seul est révélé par la technique
 - 1. Quels sont les fragments reconnus par l'anticorps ?
 - 2. Quels sont leur poids moléculaire approximatif?



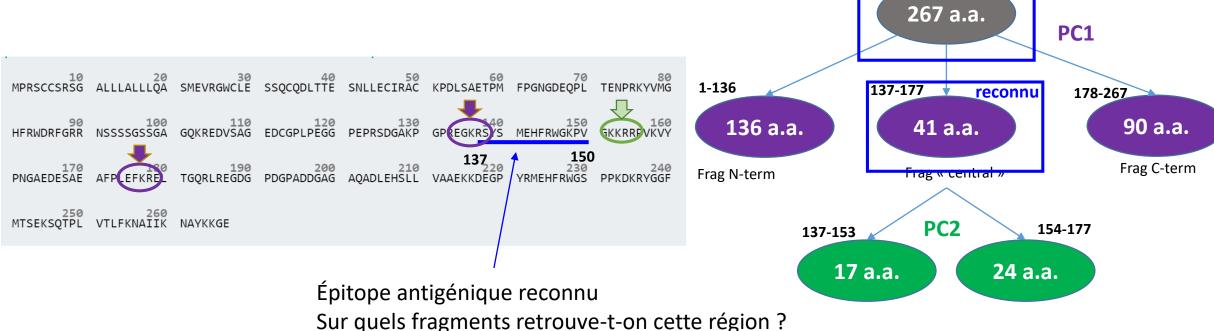




reconnu

Le gène *PCSK1* code pour l'enzyme PC1, et des variants génétiques ont été rapportés chez des patients souffrant d'obésité hyperphagique, due à un déficit de production de l'α-MSH, impliquée dans la régulation de la satiété. Vous étudiez 3 variants génétiques du gène *PCSK1*, donnant à lieu à trois formes mutées de l'enzyme PC1 : formes F1, F2 et F3. Après avoir réalisé une double digestion complète (PC1 + PC2) sur la POMC avec les différentes formes mutées, vous déposez sur un gel SDS-PAGE les produits de digestion obtenus ainsi que 3 points de contrôle. Vous réalisez un western-blot en utilisant <u>un anticorps reconnaissant la région des a.a. 137 à 150</u>, et vous obtenez le profil suivant après révélation :

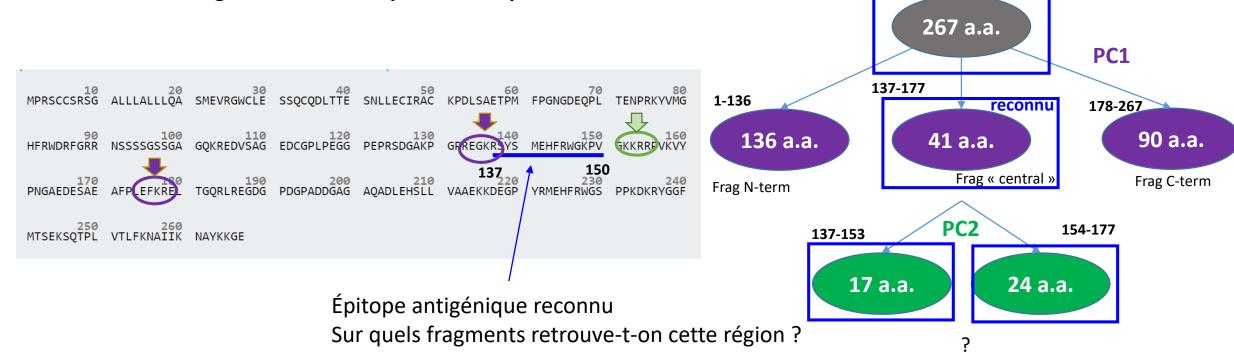
1. Quels sont les fragments reconnus par l'anticorps ?



reconnu

Le gène *PCSK1* code pour l'enzyme PC1, et des variants génétiques ont été rapportés chez des patients souffrant d'obésité hyperphagique, due à un déficit de production de l'α-MSH, impliquée dans la régulation de la satiété. Vous étudiez 3 variants génétiques du gène *PCSK1*, donnant à lieu à trois formes mutées de l'enzyme PC1 : formes F1, F2 et F3. Après avoir réalisé une double digestion complète (PC1 + PC2) sur la POMC avec les différentes formes mutées, vous déposez sur un gel SDS-PAGE les produits de digestion obtenus ainsi que 3 points de contrôle. Vous réalisez un western-blot en utilisant <u>un anticorps reconnaissant la région des a.a. 137 à 150</u>, et vous obtenez le profil suivant après révélation :

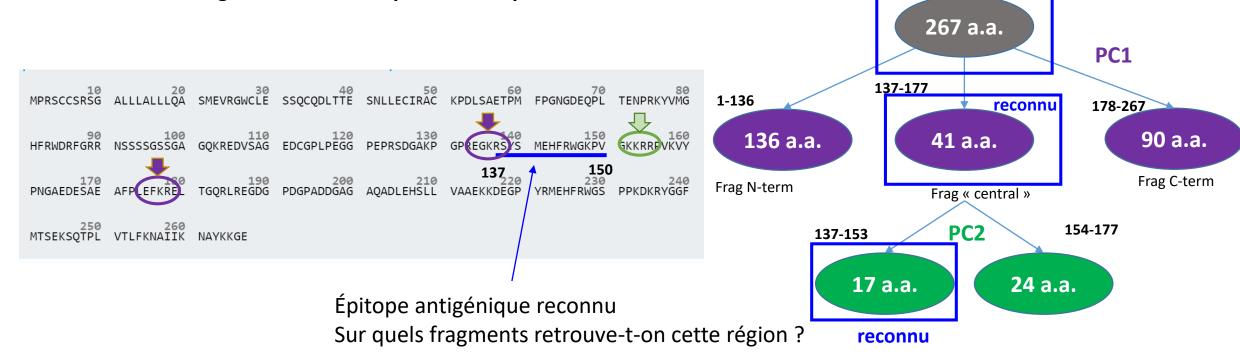
1. Quels sont les fragments reconnus par l'anticorps?



reconnu

Le gène *PCSK1* code pour l'enzyme PC1, et des variants génétiques ont été rapportés chez des patients souffrant d'obésité hyperphagique, due à un déficit de production de l'α-MSH, impliquée dans la régulation de la satiété. Vous étudiez 3 variants génétiques du gène *PCSK1*, donnant à lieu à trois formes mutées de l'enzyme PC1 : formes F1, F2 et F3. Après avoir réalisé une double digestion complète (PC1 + PC2) sur la POMC avec les différentes formes mutées, vous déposez sur un gel SDS-PAGE les produits de digestion obtenus ainsi que 3 points de contrôle. Vous réalisez un western-blot en utilisant <u>un anticorps reconnaissant la région des a.a. 137 à 150</u>, et vous obtenez le profil suivant après révélation :

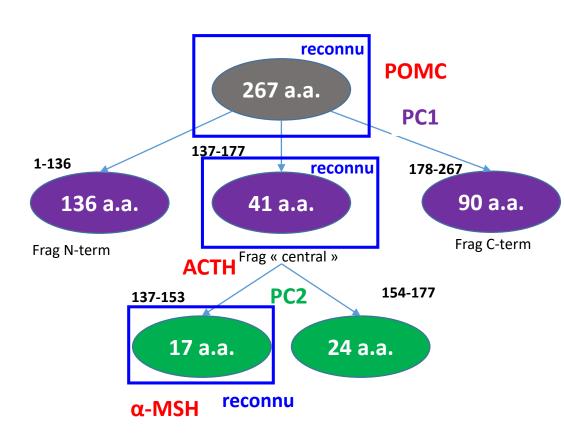
1. Quels sont les fragments reconnus par l'anticorps?



1. Quels sont les fragments reconnus par l'anticorps ?

L'anticorps de détection est capable de reconnaître:

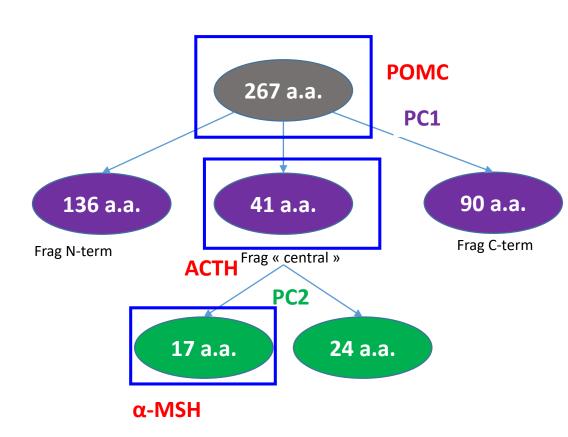
- La POMC
- L'ACTH
- Et l'α-MSH



- 1. Quels sont les fragments reconnus par l'anticorps?
- 2. Quels sont leur poids moléculaire approximatifs?

Poids moléculaire approximatif d'un peptide/d'une protéine:

$$M_{Da} = Nb(a.a.) \times 110 \, Da$$

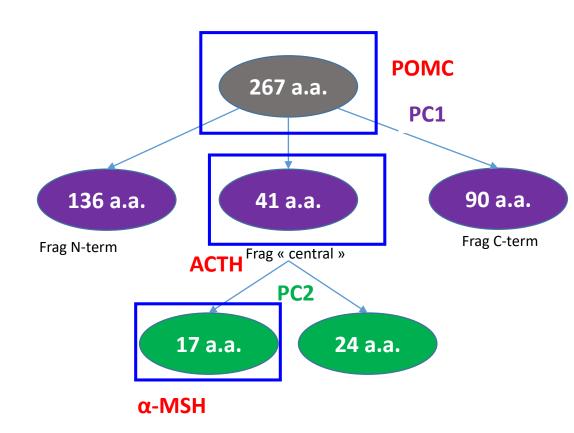


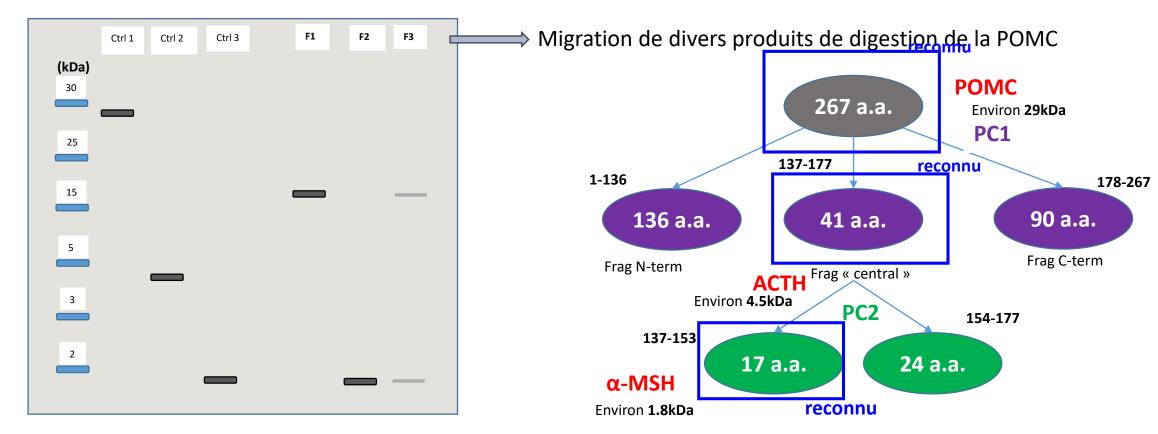
- 1. Quels sont les fragments reconnus par l'anticorps?
- 2. Quels sont leur poids moléculaire approximatifs?

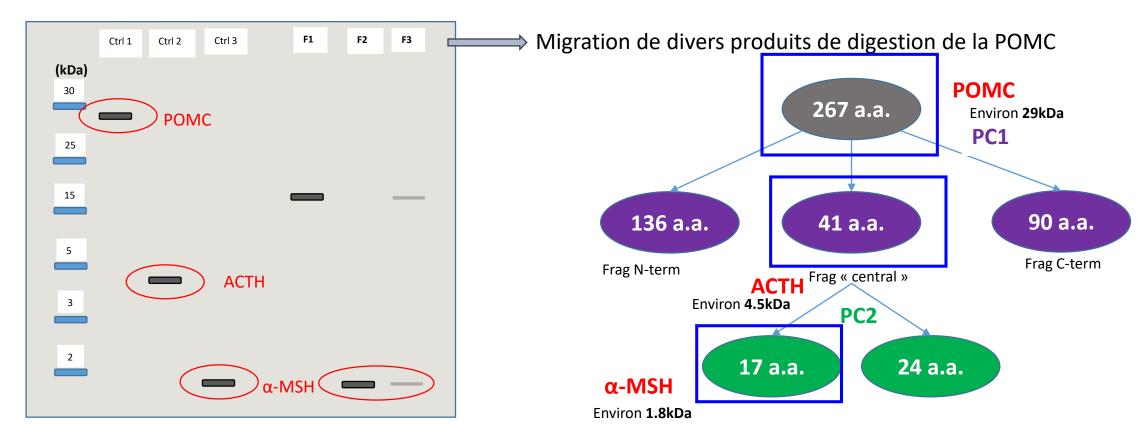
POMC: 267 a.a $\rightarrow \sim$ 29 kDa

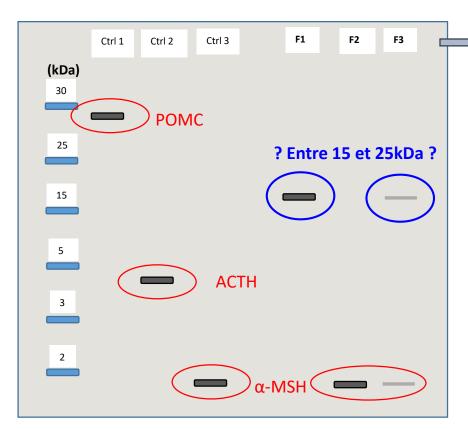
ACTH: 41 a.a \rightarrow ~ 4,5 kDa

 α -MSH: 17 a.a \rightarrow \sim 1,8 kDa

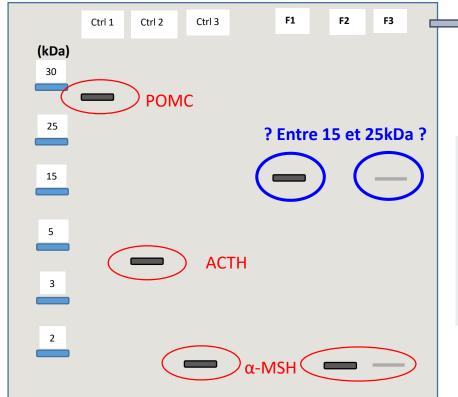








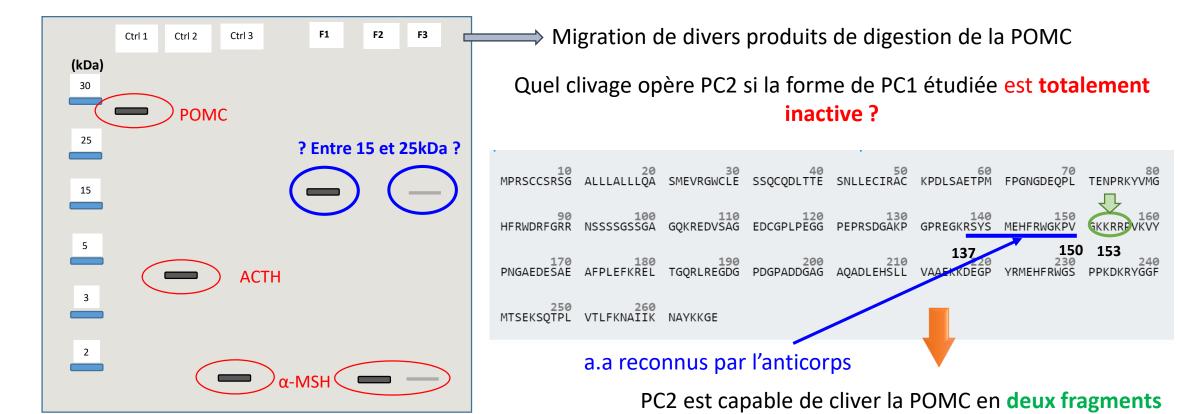
⇒ Migration de divers produits de digestion de la POMC

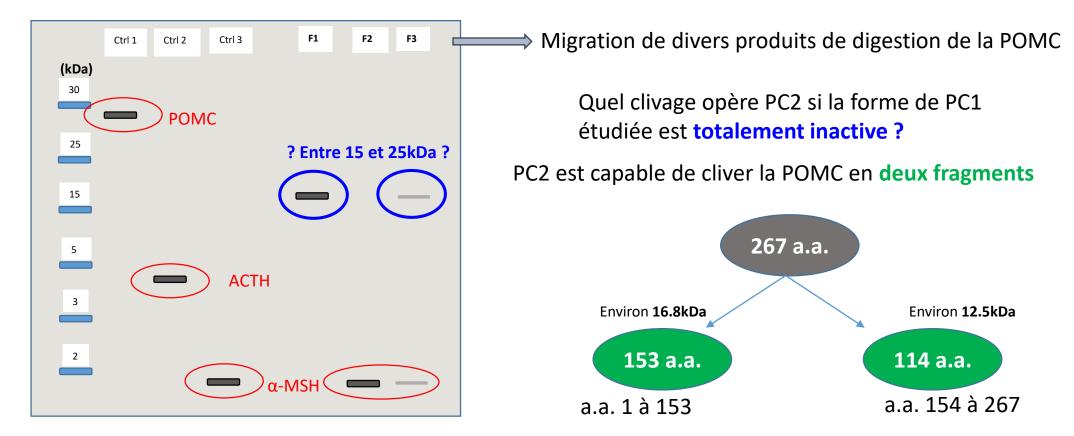


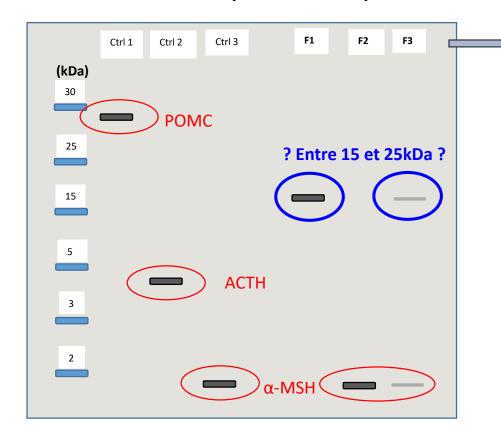
⇒ Migration de divers produits de digestion de la POMC

Quel clivage opère PC2 si la forme de PC1 étudiée est totalement inactive ?

10 MPRSCCSRSG	ALLLALLLQA	30 SMEVRGWCLE	SSQCQDLTTE	SNLLECIRAC	60 KPDLSAETPM	70 FPGNGDEQPL	TENPRKYVMG
90 HFRWDRFGRR	100 NSSSSGSSGA	GQKREDVSAG	120 EDCGPLPEGG	130 PEPRSDGAKP	140 GPREGKRSYS	150 MEHFRWGKPV	160 GKKRRPVKVY
170 PNGAEDESAE	180 AFPLEFKREL	190 TGQRLREGDG	200 PDGPADDGAG	AQADLEHSLL	137 VAAEKKDEGP	150 230 YRMEHFRWGS	240 PPKDKRYGGF
250 MTSEKSQTPL	VTLFKNAIIK	NAYKKGE					



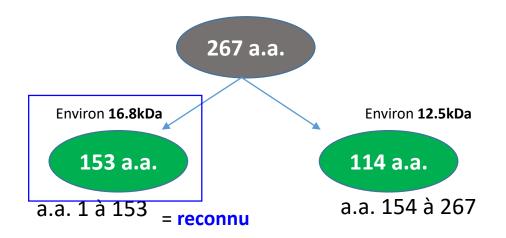


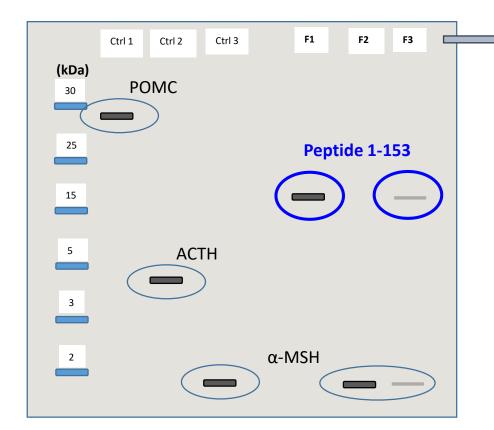


Migration de divers produits de digestion de la POMC

Quel clivage opère PC2 si la forme de PC1 étudiée est totalement inactive ?

PC2 est capable de cliver la POMC en deux fragments

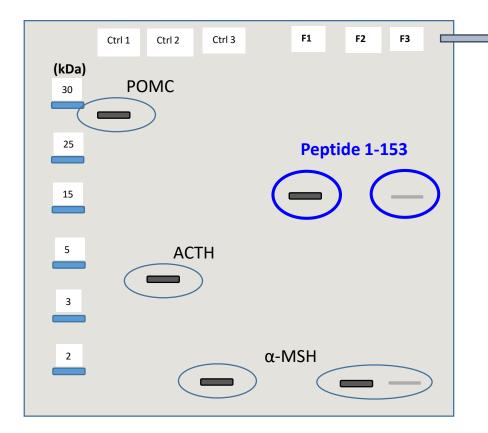




Migration de divers produits de digestion de la POMC

QCM 118

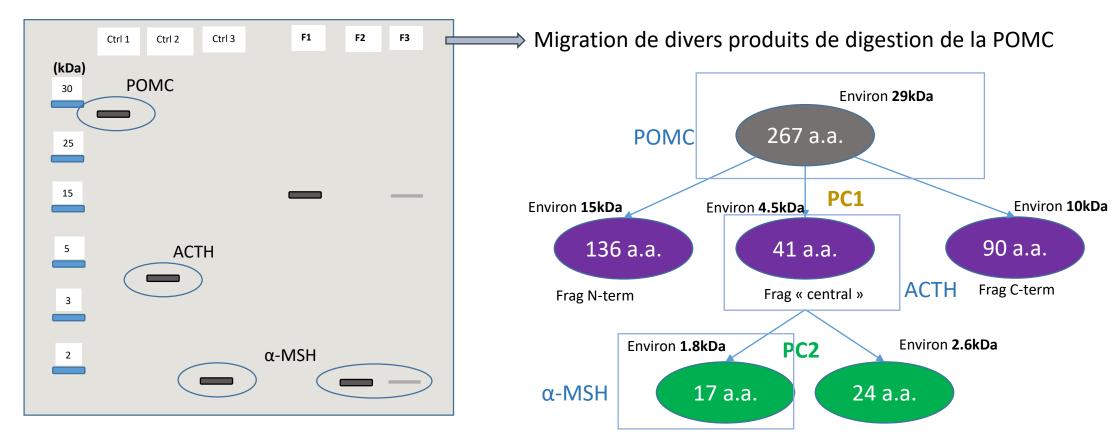
- A. La situation contrôle 1 correspond à un peptide **POMC non clivé**
- B. La situation contrôle 2 correspond à une absence d'activité de la PC1
- c. L'anticorps de révélation est capable de reconnaître la POMC, l'ACTH, et l' α -MSH
- D. L'α-MSH est le fragment de POMC qui a migré le plus loin
- E. La situation contrôle 3 a donné 4 fragments dont un seul est révélé par la technique

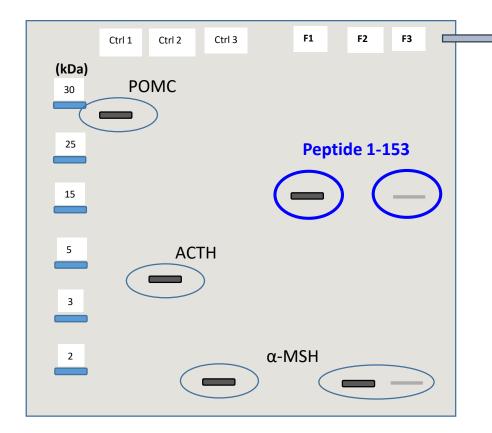


Migration de divers produits de digestion de la POMC

QCM 118

- A. La situation contrôle 1 correspond à un peptide POMC non clivé
- B. La situation contrôle 2 correspond à une <u>absence d'activité de la PC1</u>
- c. L'anticorps de révélation est capable de reconnaître la POMC, l'ACTH, et $l'\alpha$ -MSH
- D. L'α-MSH est le fragment de POMC qui a migré le plus loin
- E. La situation contrôle 3 a donné 4 fragments dont un seul est révélé par la technique

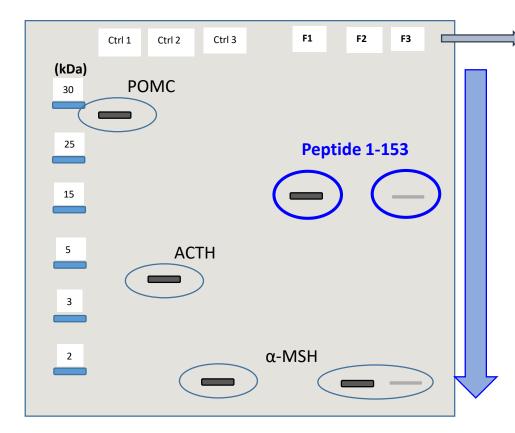




Migration de divers produits de digestion de la POMC

QCM 118

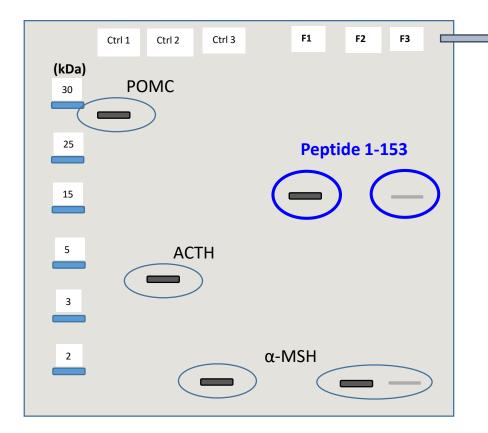
- A. La situation contrôle 1 correspond à un peptide POMC non clivé
- B. La situation contrôle 2 correspond à une absence d'activité de la PC1
- L'anticorps de révélation est capable de reconnaître la <u>POMC</u>, <u>l'ACTH</u>, et <u>l'α-MSH</u>
- D. L'α-MSH est le fragment de POMC qui a migré le plus loin
- E. La situation contrôle 3 a donné 4 fragments dont un seul est révélé par la technique



Migration de divers produits de digestion de la POMC

QCM 118

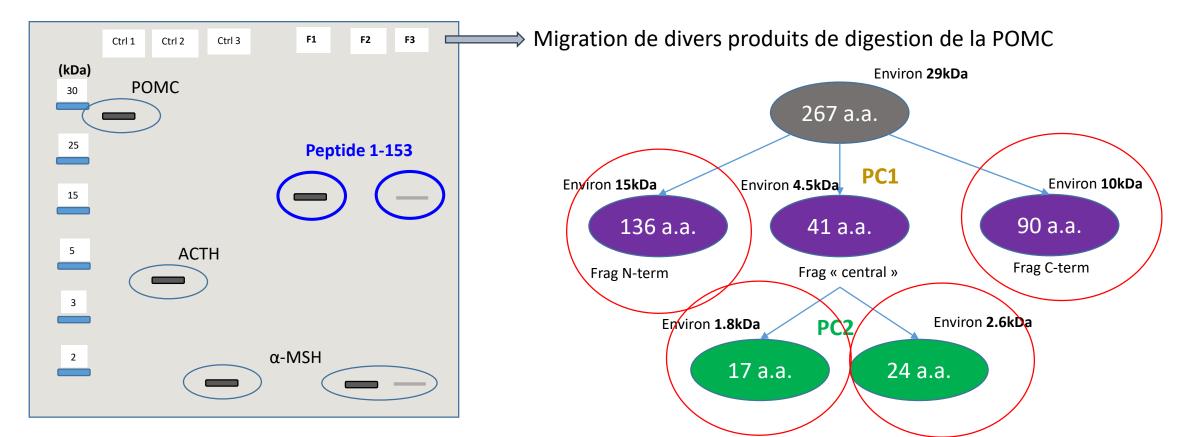
- A. La situation contrôle 1 correspond à un peptide POMC non clivé
- B. La situation contrôle 2 correspond à une absence d'activité de la PC1
- c. L'anticorps de révélation est capable de reconnaître la POMC, l'ACTH, et $l'\alpha$ -MSH
- D. L'α-MSH est le fragment de POMC qui a <u>migré le plus loin</u>
- La situation contrôle 3 a donné 4 fragments dont un seul est révélé par la technique
- = migration au travers d'un gel de polyacrylamide (SDS-PAGE)
- = plus le poids moléculaire est faible, plus le composé migre loin

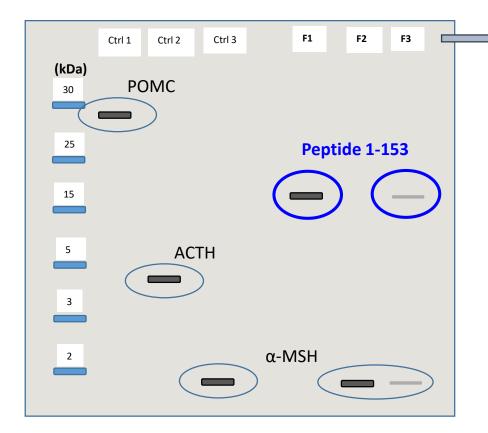


Migration de divers produits de digestion de la POMC

QCM 118

- A. La situation contrôle 1 correspond à un peptide POMC non clivé
- B. La situation contrôle 2 correspond à une absence d'activité de la PC1
- c. L'anticorps de révélation est capable de reconnaître la POMC, l'ACTH, et $l'\alpha$ -MSH
- D. L'α-MSH est le fragment de POMC qui a migré le plus loin
- E. La situation contrôle 3 a donné <u>4 fragments</u> dont <u>un seul est révélé par la</u> <u>technique</u>



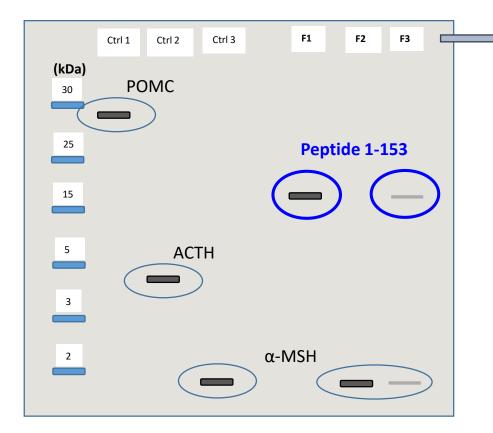


Migration de divers produits de digestion de la POMC

QCM 118

- A. La situation contrôle 1 correspond à un peptide POMC non clivé
- B. La situation contrôle 2 correspond à une absence d'activité de la PC1
- c. L'anticorps de révélation est capable de reconnaître la POMC, l'ACTH, et $l'\alpha$ -MSH
- D. L'α-MSH est le fragment de POMC qui a migré le plus loin
- E. La situation contrôle 3 a donné 4 fragments dont un seul est révélé par la technique

Réponse : ACDE



Migration de divers produits de digestion de la POMC

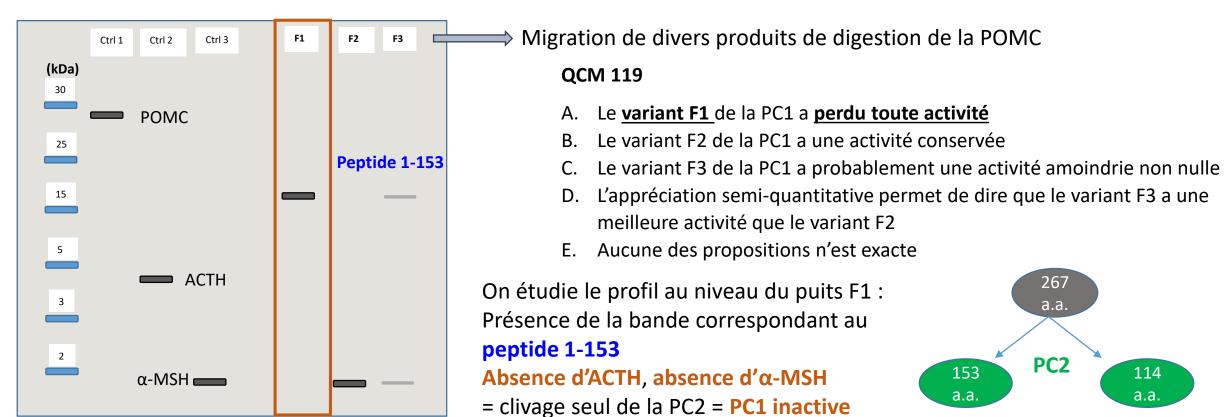
QCM 119

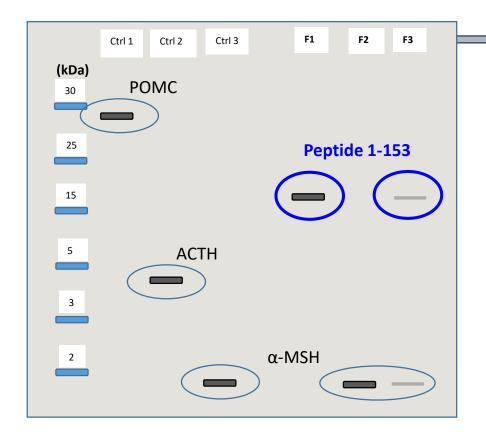
- A. Le variant F1 de la PC1 a perdu toute activité
- B. Le variant F2 de la PC1 a une activité conservée
- C. Le variant F3 de la PC1 a probablement une activité amoindrie non nulle
- D. L'appréciation semi-quantitative permet de dire que le variant F3 a une meilleure activité que le variant F2
- E. Aucune des propositions n'est exacte

114

a.a.

Le gène PCSK1 code pour l'enzyme PC1, et des variants génétiques ont été rapportés chez des patients souffrant d'obésité hyperphagique, due à un déficit de production de l'α-MSH, impliquée dans la régulation de la satiété. Vous étudiez 3 variants génétiques du gène PCSK1, donnant à lieu à trois formes mutées de l'enzyme PC1 : formes F1, F2 et F3. Après avoir réalisé une double digestion complète (PC1 + PC2) sur la POMC avec les différentes formes mutées, vous déposez sur un gel SDS-PAGE les produits de digestion obtenus ainsi que 3 points de contrôle. Vous réalisez un western-blot en utilisant un anticorps reconnaissant la région des a.a. 137 à 150, et vous obtenez le profil suivant après révélation :



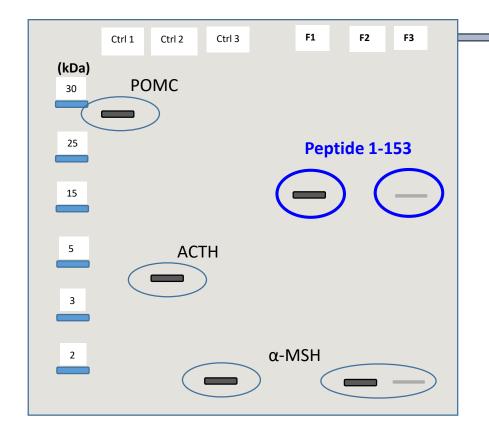


Migration de divers produits de digestion de la POMC

QCM 119

- A. Le variant F1 de la PC1 a perdu toute activité
- B. Le <u>variant F2</u> de la PC1 a une <u>activité conservée</u>
- C. Le variant F3 de la PC1 a probablement une activité amoindrie non nulle
- D. L'appréciation semi-quantitative permet de dire que le variant F3 a une meilleure activité que le variant F2
- E. Aucune des propositions n'est exacte

F2 = contrôle 3 = obtention d' α -MSH uniquement = clivage complet PC1 + PC2 = **la PC1 est active**

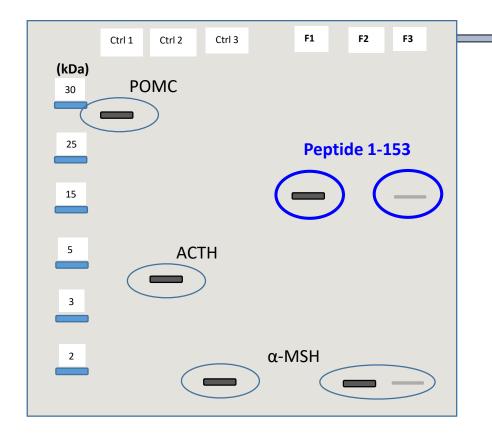


Migration de divers produits de digestion de la POMC

QCM 119

- A. Le variant F1 de la PC1 a perdu toute activité
- B. Le variant F2 de la PC1 a une activité conservée
- C. Le <u>variant F3</u> de la PC1 a probablement une <u>activité amoindrie non</u> nulle
- D. L'appréciation semi-quantitative permet de dire que le variant F3 a une meilleure activité que le variant F2
- E. Aucune des propositions n'est exacte

F3 = situation mixte avec du peptide 1-153 et de l' α -MSH = il existe un **clivage par la PC1 de moindre intensité.**



Migration de divers produits de digestion de la POMC

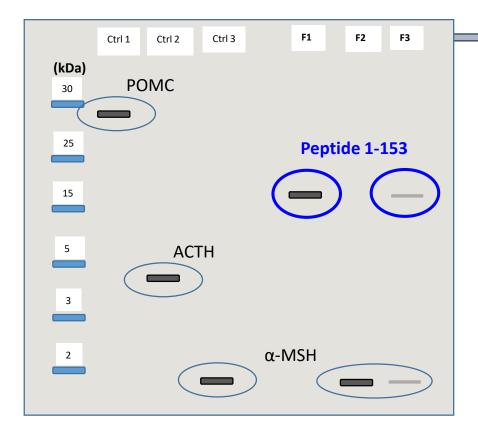
QCM 119

- A. Le variant F1 de la PC1 a perdu toute activité
- B. Le variant F2 de la PC1 a une activité conservée
- C. Le variant F3 de la PC1 a probablement une activité amoindrie non nulle
- D. L'appréciation semi-quantitative permet de dire que <u>le variant F3</u> a une meilleure activité que le variant F2
- E. Aucune des propositions n'est exacte

F2 = forme pleinement active

F3 = forme moindrement active

= c'est l'inverse

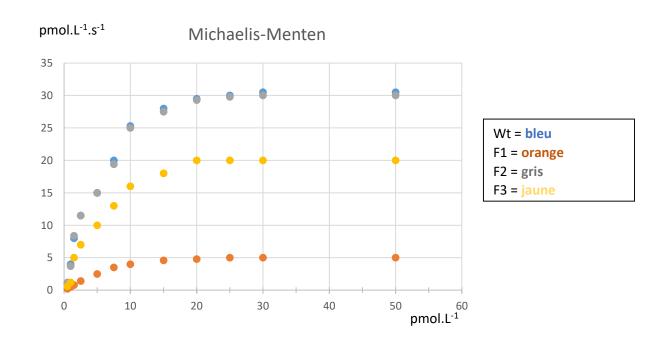


Migration de divers produits de digestion de la POMC

QCM 119

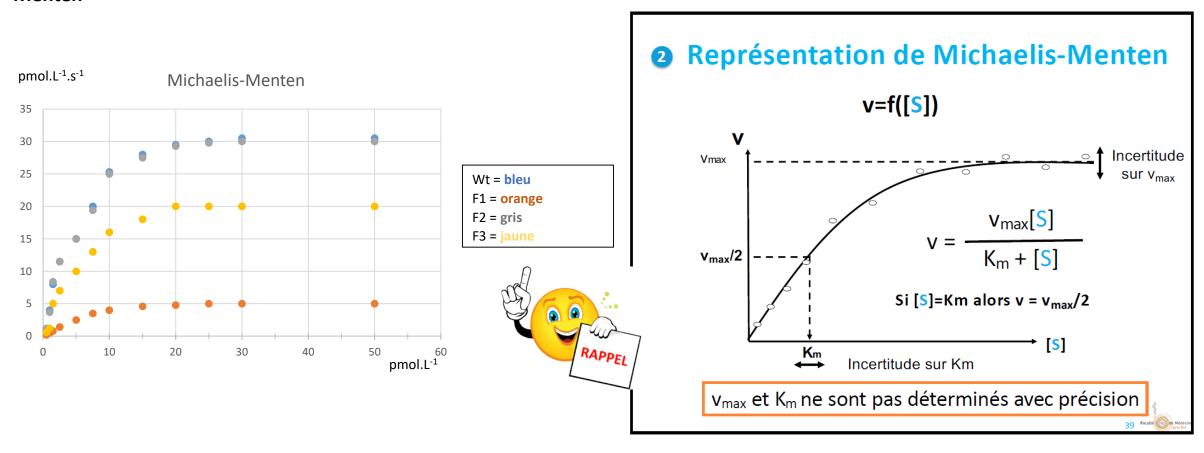
- A. Le variant F1 de la PC1 a perdu toute activité
- B. Le variant F2 de la PC1 a une activité conservée
- C. Le variant F3 de la PC1 a probablement une activité amoindrie non nulle
- D. L'appréciation semi-quantitative permet de dire que le variant F3 a une meilleure activité que le variant F2
- E. Aucune des propositions n'est exacte

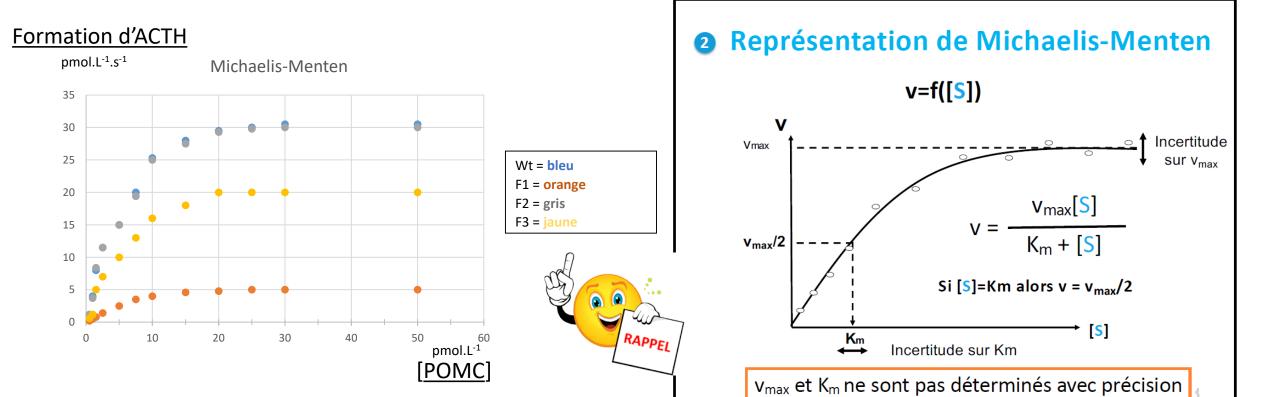
Réponse : ABC



QCM 120

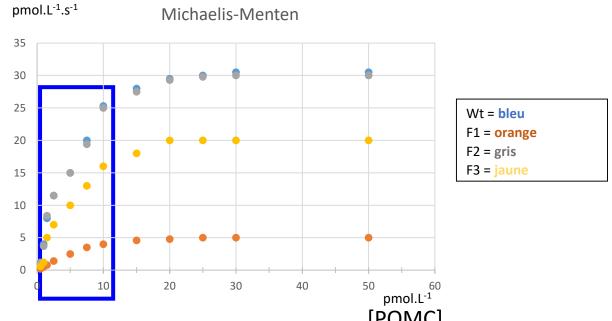
- A- L'axe des abscisses exprime une concentration d'ACTH
- B- L'axe des ordonnées exprime une vitesse de formation d'ACTH
- C- Entre 0 et 10 pmol.L⁻¹ de substrat, les sites catalytiques de PC1 sont saturés
- D- Au-delà de 25 pmol.L⁻¹ de substrat, on est en cinétique d'ordre 1
- E- Entre 0 et 10 pmol.L⁻¹ de substrat, la relation y=f(x) est une relation linéaire.





Axe des abscisses = S = concentration en <u>substrat</u>? \Rightarrow Concentration de POMC en pmol.L⁻¹ Axe des ordonnées = V = <u>vitesse réactionnelle</u>? \Rightarrow vitesse de formation d'ACTH en pmol.L⁻¹.s⁻¹

Formation d'ACTH



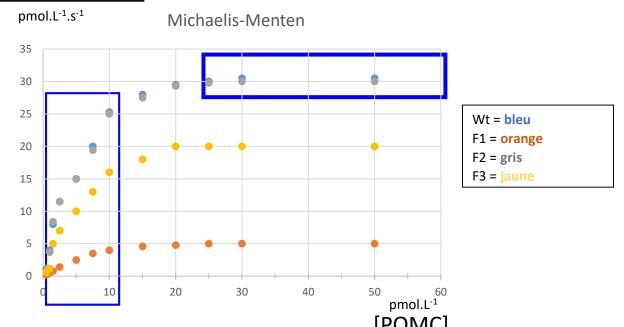
QCM 120

- A- L'axe des abscisses exprime une concentration d'ACTH
- B- L'axe des ordonnées exprime une vitesse de formation d'ACTH
- C- Entre **0 et 10 pmol.L**⁻¹ de substrat, les **sites catalytiques de PC1 sont saturés**
- D- Au-delà de 25 pmol.L-1 de substrat, on est en cinétique d'ordre 1
- E- Entre **0 et 10 pmol.L**⁻¹ de substrat, la relation y=f(x) est une relation **linéaire**.
- [POMC] = les concentrations en substrat sont faibles (de l'ordre ou inférieur au Km)
- = la vitesse de formation évolue de façon proportionnelle avec

la concentration en substrat = relation linéaire

$$v = \frac{v_{\text{max}}[S]}{K_{\text{m}} + [S]}$$

Formation d'ACTH



QCM 120

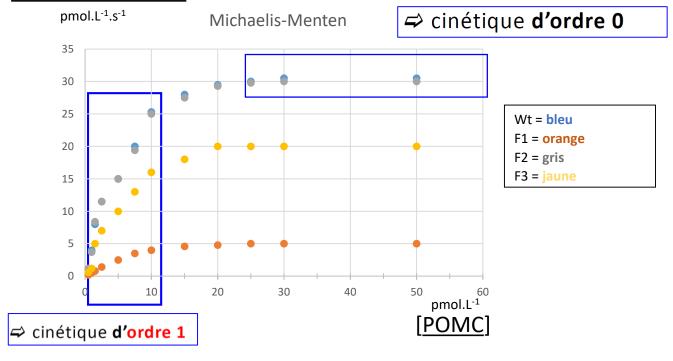
- A- L'axe des abscisses exprime une concentration d'ACTH
- B- L'axe des ordonnées exprime une vitesse de formation d'ACTH
- C- Entre **0 et 10 pmol.L**⁻¹ de substrat, les **sites catalytiques de PC1 sont saturés**
- D- Au-delà de 25 pmol.L⁻¹ de substrat, on est en cinétique d'ordre 1
- E- Entre **0 et 10 pmol.L**⁻¹ de substrat, la relation y=f(x) est une relation **linéaire**.

= les concentrations en substrat sont très fortes (bien supérieures au Km)

= enzyme saturée par son substrat = sites catalytiques 100% occupés La Km devient négligeable par rapport à [S] = V devient environ égale à Vmax Si [S] >> K_m alors v = v_{max}

⇒ cinétique d'ordre 0

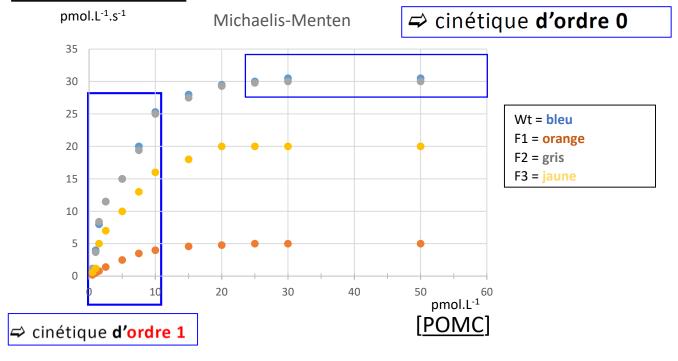
Formation d'ACTH



QCM 120

- A- L'axe des abscisses exprime une concentration d'ACTH
- B- L'axe des ordonnées exprime une vitesse de formation d'ACTH
- C- Entre **0 et 10 pmol.L**⁻¹ de substrat, les **sites catalytiques de PC1 sont saturés**
- D- Au-delà de 25 pmol.L-1 de substrat, on est en cinétique d'ordre 1
- E- Entre **0 et 10 pmol.L**⁻¹ de substrat, la relation y=f(x) est une relation **linéaire**.

Formation d'ACTH



QCM 120

A- L'axe des abscisses exprime une concentration d'ACTH

B- L'axe des ordonnées exprime une vitesse de formation d'ACTH

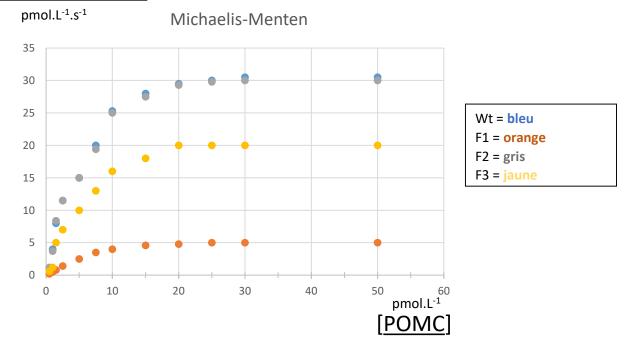
C- Entre 0 et 10 pmol.L⁻¹ de substrat, les sites catalytiques de PC1 sont saturés

D- Au-delà de 25 pmol.L-1 de substrat, on est en cinétique d'ordre 1

E- Entre 0 et 10 pmol.L⁻¹ de substrat, la relation y=f(x) est une relation linéaire.

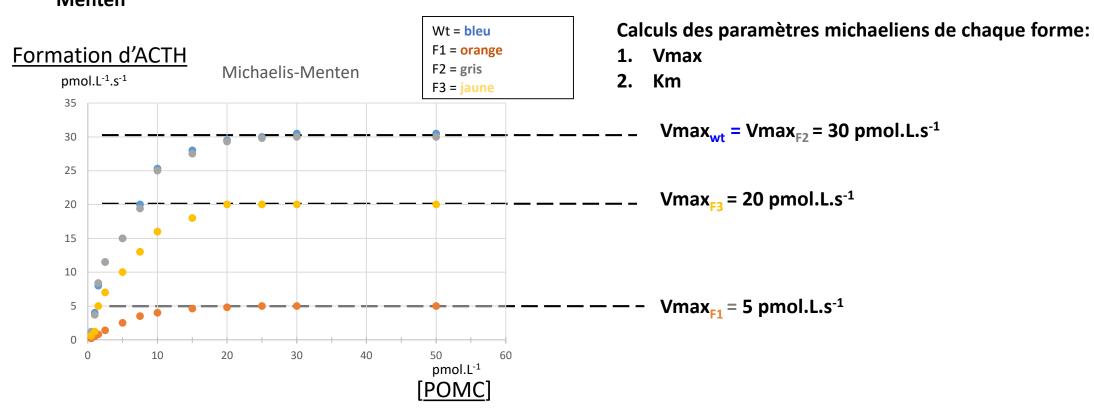
Réponse : BE

Formation d'ACTH



QCM 121

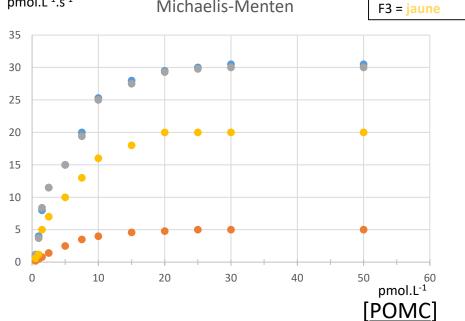
- A- La forme F3 a une vitesse maximale supérieure à la forme F2
- B- La forme sauvage et F1 ont des propriétés michaeliennes équivalentes
- C- La forme F3 a une affinité pour la POMC inférieure à la forme sauvage
- D- La forme F2 a une Vmax = $20 \text{ pmol.L}^{-1}.s^{-1}$
- E- L'affinité des formes sauvage, F2 et F3 pour la POMC est identique



Formation d'ACTH

pmol.L⁻¹.s⁻¹ Michaelis-Menten





Calculs des paramètres michaeliens de chaque forme:

- 1. Vmax
- Km

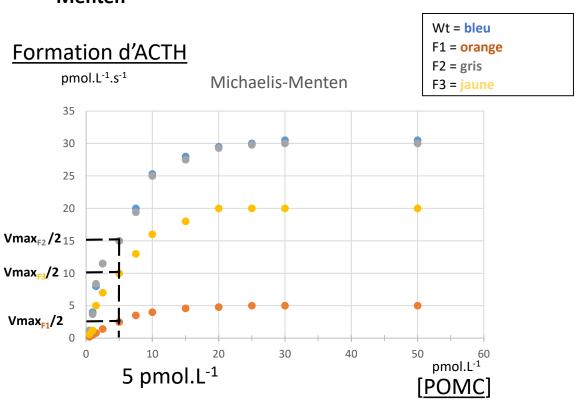
$$Vmax_{wt} = Vmax_{F2} = 30 pmol.L.s^{-1}$$

$$Vmax_{=3} = 20 pmol.L.s^{-1}$$

$$Vmax_{E1} = 5 pmol.L.s^{-1}$$

Km = concentration en substrat pour laquelle

Si [
$$S$$
]=Km alors $v = v_{max}/2$



Calculs des paramètres michaeliens de chaque forme:

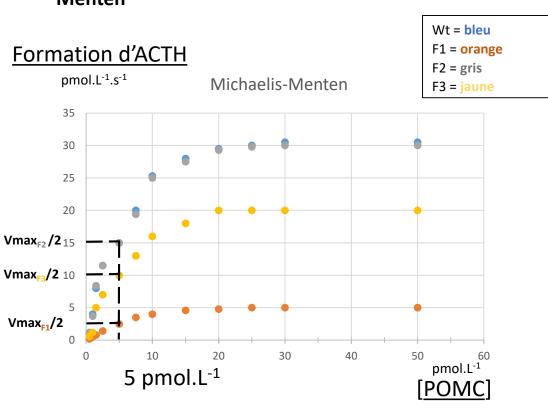
- 1. Vmax
- 2. Km

 $Vmax_{wt} = Vmax_{F2} = 30 pmol.L.s^{-1}$

 $Vmax_{F3} = 20 pmol.L.s^{-1}$

 $Vmax_{E1} = 5 pmol.L.s^{-1}$

Km = concentration en substrat pour laquelle<math>v = Vmax / 2



Calculs des paramètres michaeliens de chaque forme:

- 1. Vmax
- 2. Km

$$Vmax_{wt} = Vmax_{E2} = 30 pmol.L.s^{-1}$$

$$Vmax_{E3} = 20 pmol.L.s^{-1}$$

$$Vmax_{E1} = 5 pmol.L.s^{-1}$$

$$Km_{wt} = Km_{F2} = Km_{F3} = Km_{F1} = 5pmol.L-1$$

QCM 121

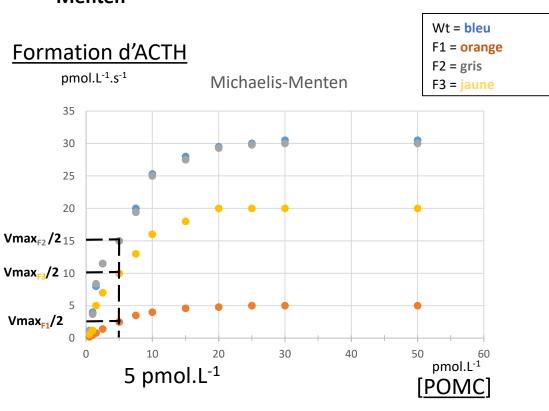
A- La forme F3 a une vitesse maximale supérieure à la forme F2

B- La forme sauvage et F1 ont des propriétés michaeliennes équivalentes

C- La forme F3 a une affinité pour la POMC inférieure à la forme sauvage

D- La forme F2 a une Vmax = $20 \text{ pmol.L}^{-1}.\text{s}^{-1}$

E- L'affinité des formes sauvage, F2 et F3 pour la POMC est identique



Calculs des paramètres michaeliens de chaque forme:

- 1. Vmax
- 2. Km

$$Vmax_{wt} = Vmax_{F2} = 30 pmol.L.s^{-1}$$

$$Vmax_{r3} = 20 pmol.L.s^{-1}$$

$$Vmax_{E1} = 5 pmol.L.s^{-1}$$

$$Km_{wt} = Km_{F2} = Km_{F3} = Km_{F1} = 5pmol.L-1$$

QCM 121

A- La forme F3 a une vitesse maximale supérieure à la forme F2

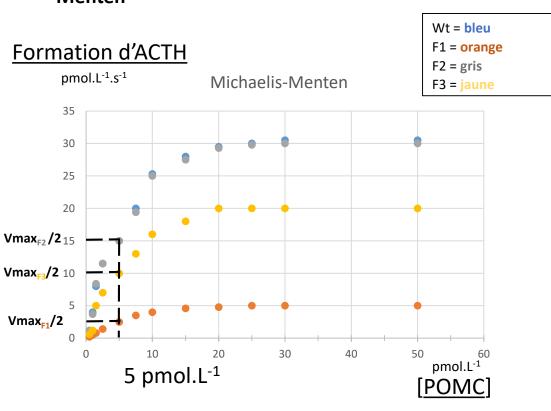
B- La forme sauvage et F1 ont des propriétés michaeliennes équivalentes

C- La forme F3 a une <u>affinité pour la POMC</u> inférieure à la forme sauvage

D- La forme F2 a une Vmax = $20 \text{ pmol.L}^{-1}.s^{-1}$

E- <u>L'affinité</u> des formes sauvage, F2 et F3 pour la POMC est identique

K_m est inversement proportionnelle à l'affinité d'une enzyme pour un substrat donné lci les formes sauvages et mutées de la PC1 ont des affinités identiques pour la POMC



Calculs des paramètres michaeliens de chaque forme:

- 1. Vmax
- 2. Km

$$Vmax_{wt} = Vmax_{F2} = 30 pmol.L.s^{-1}$$

$$Vmax_{r3} = 20 pmol.L.s^{-1}$$

$$Vmax_{E1} = 5 pmol.L.s^{-1}$$

$$Km_{wt} = Km_{F2} = Km_{F3} = Km_{F1} = 5pmol.L-1$$

QCM 121

A- La forme F3 a une vitesse maximale supérieure à la forme F2

B- La forme sauvage et F1 ont des propriétés michaeliennes équivalentes

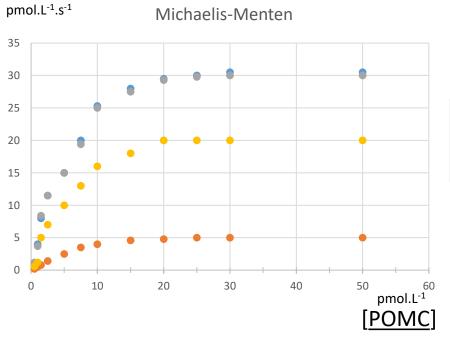
C- La forme F3 a une affinité pour la POMC inférieure à la forme sauvage

D- La forme F2 a une Vmax = 20 pmol.L⁻¹.s⁻¹

E- L'affinité des formes sauvage, F2 et F3 pour la POMC est identique

Réponse : E

Formation d'ACTH



Wt = bleu F1 = orange F2 = gris F3 = jaune

QCM 121

A- La forme F3 a une vitesse maximale supérieure à la forme F2

B- La forme sauvage et F1 ont des propriétés michaeliennes équivalentes

C- La forme F3 a une affinité pour la POMC inférieure à la forme sauvage

D- La forme F2 a une Vmax = $20 \text{ pmol.L}^{-1}.s^{-1}$

E- L'affinité des formes sauvage, F2 et F3 pour la POMC est identique

Réponse : E

171/ L' indice de saponification d' un triglyceride est égal à 196 et son indice d' iode à 59. L' analyse chromatographique des acides gras composant ce triglycéride révèle qu' il contient deux acides gras de nature différente. Un seul acide gras sur les 2 a pu être identifié, il s' agit de l' acide palmitique. Quel est le nom du second acide gras qui constitue ce triacylglycerol sachant qu' il est monoinsaturé et non ramifié?

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

Α	L'acide stéarique	1/ Is: Détermination masse molaire triglyceride
В	L'acide oléique	2/ Détermination masse molaire matière grasse (3 AG)
С	L'acide arachidonique	3/ I _I : Détermination du degré d'insaturation matière grasse
D	L'acide palmitoléique	
Е	L'acide arachidique	4/ Détermination masse molaire AG à identifier
		5/ Détermination nombre C AG à identifier

6/ Identification AG

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

1/ Is: Détermination masse molaire triglyceride

$$M_{TG} = \frac{m_{TG}}{n_{TG}}$$
 Définition Indice saponification $m_{TG} = 1g$

Is: masse de KOH exprimée en mg nécessaire pour saponifier 19 d'ester d'AG

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

1/ Is: Détermination masse molaire triglyceride

$$M_{TG} = \frac{m_{TG}}{n_{TG}}$$

Réaction chimique de saponification + Définition Indice Saponification

$$100^{\circ} c$$
Ester d'AG + X KOH \longrightarrow Sel d'AG + Alcool

$$n_{TG}$$
?
$$n_{TG} = (n_{KOH}) / X$$

Is: (masse de KOH) exprimée en mg nécessaire pour saponifier 1g d'ester d'AG

Is =
$$m_{KOH} = n_{KOH} M_{KOH}$$
 $n_{KOH} =$

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

1/ Is: Détermination masse molaire triglyceride

Is: masse de KOH exprimée en mg nécessaire pour saponifier 1g d'ester d'AG

Is =
$$m_{KOH} = n_{KOH}$$
 M_{KOH} $m_{KOH} = \frac{Is}{M_{KOH}}$ Is= 196
 $m_{KOH} = \frac{196 \ 10^{-3} \ g}{56 \ g.mol^{-1}} = 3,5 \ 10^{-3} \ mol$

n_{TG}?

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

1/ Is: Détermination masse molaire triglyceride

Is: masse de KOH exprimée en mg nécessaire pour saponifier 1g d'ester d'AG

n_{TG}?

$$\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{-}O\text{-}CO\text{-}R_1 \\ \text{CH}\text{-}O\text{-}CO\text{-}R_2 \\ \text{CH}\text{-}O\text{-}CO\text{-}R_2 \\ \text{CH}\text{2}\text{-}O\text{-}CO\text{-}R_3 \\ \end{array} + \text{X KOH} \xrightarrow{100^{\circ}} \begin{array}{c} \text{C} & \text{R}_1\text{-}COO\text{-}K^+ \\ \text{R}_2\text{-}COO\text{-}K^+ \\ \end{array} + \begin{array}{c} \text{CH}_2\text{OH} \\ \text{CHOH} \\ \text{R}_3\text{-}COO\text{-}K^+ \\ \end{array} + \begin{array}{c} \text{CH}_2\text{OH} \\ \text{CH}_2\text{OH} \\ \text{CH}_2\text{OH} \\ \end{array}$$

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

1/ Is: Détermination masse molaire triglyceride

Is: masse de KOH exprimée en mg nécessaire pour saponifier 1g d'ester d'AG

n_{TG}?



 $n_{\text{triglyceride}} = X (n_{KOH})$?

Réaction non stoechiométrique

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

1/ Is: Détermination masse molaire triglyceride

Is: masse de KOH exprimée en mg nécessaire pour saponifier 1g d'ester d'AG



 $n_{\text{triglyceride}} = (n_{\text{KOH}}) / 3$

Réaction non stoechiométrique

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

1/ Is: Détermination masse molaire triglyceride

Is: masse de KOH exprimée en mg nécessaire pour saponifier 1g d'ester d'AG

Is =
$$m_{KOH} = n_{KOH}$$
 M_{KOH} $m_{KOH} = \frac{Is}{M_{KOH}}$ Is= 196
 $m_{KOH} = \frac{196 \ 10^{-3} \ g}{56 \ g.mol^{-1}} = 3,5 \ 10^{-3} \ mol$

$$n_{\text{triglyceride}} = (n_{\text{KOH}}) / 3 = (3.5 \cdot 10^{-3}) / 3 = 1.17 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$$

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

1/ Is: Détermination masse molaire triglyceride

Is: masse de KOH exprimée en mg nécessaire pour saponifier 1g d'ester d'AG

Is =
$$m_{KOH} = n_{KOH} M_{KOH} n_{KOH} = \frac{Is}{M_{KOH}}$$
 Is= 196
 $n_{KOH} = \frac{196 \ 10^{-3} \ g}{56 \ g.mol^{-1}} = 3,5 \ 10^{-3} \ mol$

$$n_{\text{triglyceride}} = (n_{\text{KOH}}) / 3 = (3.5 \cdot 10^{-3}) / 3 = 1.17 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$$

$$M_{TG} = \frac{m_{TG}}{n_{TG}} = \frac{1 g}{1,17 \cdot 10^{-3} \text{ mol}} = 857 \text{ g.mol}^{-1}$$

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

2/ Détermination masse molaire matière grasse (3 AG)

$$M_{TG} = 857 \text{ g.mol}^{-1}$$

$$M_{\text{matière grasse}} = ? g.\text{mol}^{-1}$$

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

2/ Détermination masse molaire matière grasse (3 AG)

$$M_{TG} = 857$$
 g.mol⁻¹

$$M_{\text{matière grasse}} = ? g.\text{mol}^{-1}$$

Donc
$$M_{\text{matière grasse}} = M_{TG} - (3X12 + 2X1)$$

$$M_{\text{matière grasse}} = 857 - 38 = 819 \text{ g.mol}^{-1}$$

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

- $M_{\text{matière grasse}} = 819 \text{ g.mol}^{-1}$
- Matière grasse: 2 acides gras de nature différente
 - ☐ Acide palmitique
 - □AG? monoinsaturé
- Triacylgylcerol: quel AG est estérifié 2 fois sur le glycerol?



Détermination degré insaturation matière grasse



Indice d'iode

148/ L' indice de saponification d' un triglyceride est égal à 196 et son indice d' iode à 59. L' analyse chromatographique des acides gras composant ce triglycéride révèle qu' il contient deux acides gras de nature différente. Un seul acide gras sur les 2 a pu être identifié, il s' agit de l' acide palmitique. Quel est le nom du second acide gras qui constitue ce triacylglycerol sachant qu' il est monoinsaturé et non ramifié?

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

3/ I₁: Détermination du degré d'insaturation matière grasse (3 AG)

 I_I : masse de I_2 en cg pour saturer 1 g de matière grasse

 \bigcirc M_{matière grasse} = 819 g.mol⁻¹

Si masse molaire matière grasse et indice d'iode connus

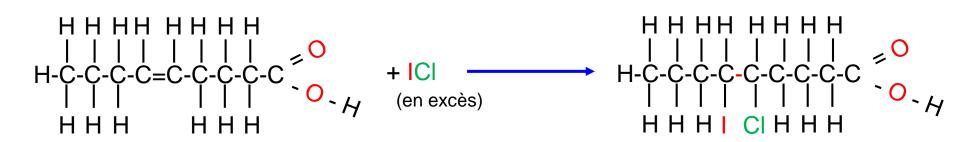


Détermination du nombre de double liaison dans la matière grasse

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

3/ I₁: Détermination du degré d'insaturation matière grasse (3 AG)

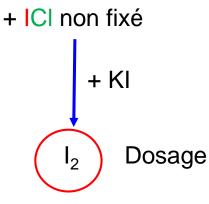
Réaction de saturation:





Stoechiométrie dépendante nombre insaturation:

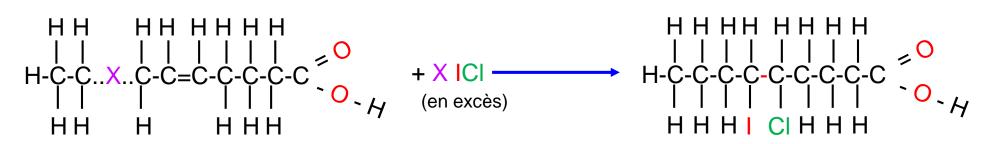
1 insaturation: $n_{l2} = n_{matie e grasse}$



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

3/ I₁: Détermination du degré d'insaturation matière grasse (3 AG)

Réaction de saturation:





Stoechiométrie dépendante nombre insaturation:

1 insaturation: $n_{l2} = n_{matie e grasse}$

X insaturation:
$$n_{12} = X n_{\text{matière grasse}}$$

$$X = \text{nombre insaturation} = \frac{n_{I_2}}{n_{\text{matière grasse}}}$$

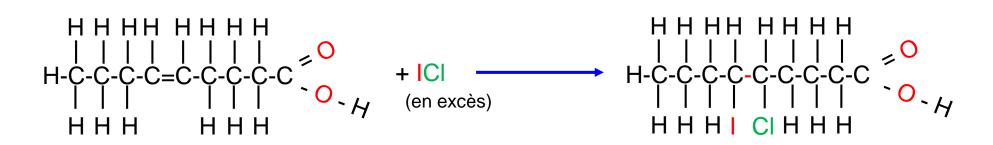
M matière grasse

171/ L'indice de saponification d'un triglyceride est égal à 196 et son indice d'iode à 59.

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

3/ I₁: Détermination du degré d'insaturation matière grasse (3 AG)

Réaction de saturation:





Stoechiométrie dépendante nombre insaturation: + ICI non fixé 1 insaturation: $n_{I2} = n_{\text{matière grasse}}$ X insaturation: $n_{I2} = X n_{\text{matière grasse}}$ Indice d'iode $X = \text{nombre insaturation} = n_{\text{matière grasse}}$ Indice d'iode $N_{I2} = N_{\text{matière grasse}}$ Dosage

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

3/ I_I: Détermination du degré d'insaturation matière grasse (3 AG)

 $I_{\rm I}$: masse de $I_{\rm 2}$ en \underline{cg} pour saturer 1 g de matière grasse

$$I_{I} = m_{I_{2}} = n_{I_{2}} M_{I_{2}}$$
 $n_{I_{2}} = \frac{I_{I}}{M_{I_{2}}} I_{I_{2}} = 59$
 $M_{I_{2}} = 254 \text{ g.mol}^{-1}$

$$n_{I_2} = \frac{59 \cdot 10^{-2} g}{254 \ q.mol^{-1}} = 2,32 \cdot 10^{-3} \ mol$$

$$n_{\text{matière grasse}} = \frac{m_{\text{matière grasse}}}{M_{\text{matière grasse}}} = \frac{1 \text{ g}}{819 \text{ g mol}^{-1}} = 1,22 \text{ 10}^{-3} \text{ mol}$$

171/L' indice de saponification d'un triglyceride est égal à 196 et son indice d'iode à 59. L'analyse chromatographique des acides gras composant ce triglycéride révèle qu'il contient deux acides gras de nature différente. Un seul acide gras sur les 2 a pu être identifié, il s'agit de <u>l'acide palmitique</u>. Quel est le nom du second acide gras qui constitue ce triacylglycerol sachant qu'il est monoinsaturé et non ramifié?

3/ I₁: Détermination du degré d'insaturation matière grasse (3 AG)

$$n_{I_2} = X n_{\text{matière grasse}}$$

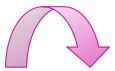
$$X = \frac{n_{I_2}}{n_{\text{matière grasse}}}$$

$$X = \frac{n_{I_2}}{n_{\text{matière grasse}}} \qquad X = \frac{2,32 \ 10^{-3}}{1,22 \ 10^{-3}} = 1,9 \implies 2 \text{ insaturations}$$

$$n_{I_2} = 2,32 \ 10^{-3}$$

 n_{I_2} = 2,32 10⁻³ mol n_{AG} = 1,22 10⁻³ mol

- Matière grasse présente 2 insaturations
- Enoncé: 2 AG nature différente dont Acide palmitique 16:0
- ^{2ème} AG: monoinsaturé non ramifié



Matière grasse = 1 acide palmitique + 2 X AG monoinsaturé à identifier

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

4/ Détermination masse molaire AG à identifier

$$lacktriangle$$
 M_{matière grasse} = 819 g.mol⁻¹

$$H-O-CO-(CH_2)_{14}-CH_3$$
 Acide palmitique $H-O-CO-R$ AG monoinsaturé à identifier $H-O-CO-R$

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

4/ Détermination masse molaire AG à identifier

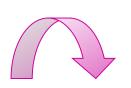
$$\bullet$$
 M_{matière grasse} = 819 g.mol⁻¹

$$H-O-CO-(CH_2)_{14}-CH_3$$
 Acide palmitique

H-O-CO-R
H-O-CO-R
AG monoinsaturé à identifier

$$M_{AG} = \frac{M_{\text{matière grasse}} - M_{\text{acide palmitique}}}{2}$$

$$M_{AG}$$
= 819 - (16 X 12 + 2 X 16 + 32 X 1)



$$M_{AG} = 282 \text{ g.mol}^{-1}$$

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

5/ Détermination nombre C AG à identifier

 \bigcirc M_{AG} = 282 g.mol⁻¹

AG monoinsaturé

formule brute AG insaturés?

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

5/ Détermination nombre C AG à identifier

 \bigcirc M_{AG} = 282 g.mol⁻¹

AG monoinsaturé

formule brute AG insaturés: $C_nH_{2n-2x}O_2$

n= nombre atome carbone

X: nombre insaturation

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

5/ Détermination nombre C AG à identifier

$$\bigcirc$$
 M_{AG} = 282 g.mol⁻¹

AG monoinsaturé



formule brute: $C_nH_{2n-2}O_2$

Nous en déduisons la formule brute de l'AG: C18H34O2

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

5/ Détermination nombre C AG à identifier

- formule brute de l'AG: C₁₈H₃₄O₂
- AG monoinsaturé

L'acide stéarique Α

В L'acide oléique

C L'acide arachidonique

L'acide palmitoléique D

Ε L'acide arachidique



L' AG: C18:1

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

5/ Détermination nombre C AG à identifier

- formule brute de l' $AG : C_{18}H_{34}O_2$
- · AG monoinsaturé

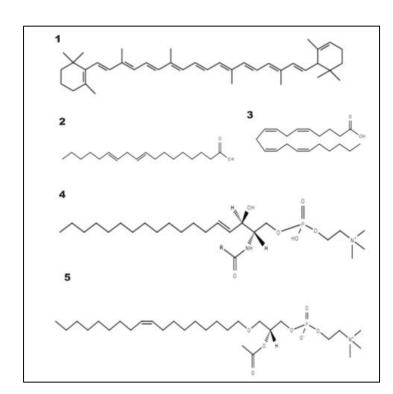
- A L'acide stéarique 18:0
- B L'acide oléique 18:1
- C L'acide arachidonique 20:4
- D L'acide palmitoléique 16:1
- E L'acide arachidique 20:0



Réponse: B

175/ On considère les structures lipidiques de la figure 1 et le profil de chromatographie liquide haute performance

(HPLC) de différents acides gras sur la figure 2:



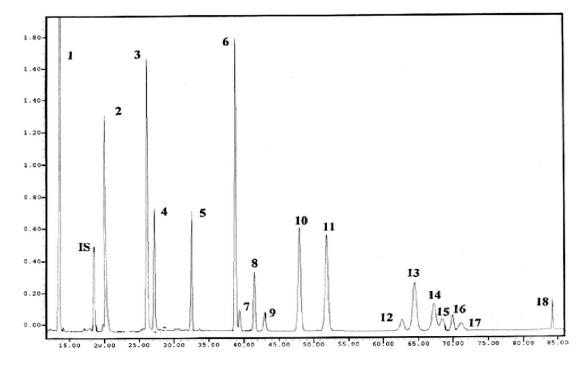


Figure 2

Figure 1

Certains pics de la figure 2 sont identifiés et correspondent aux acides gras suivants :

- 2 : acide caprique
- 5 : acide laurique
- 7 : acide γ -linolenique
- 9 : acide myristique

- 10 : acide linoleique
- 11 : acide trans, trans-9,12-octadecadienoique
- 18 : acide stearique
- IS: internal standard

A partir des figures 1 et 2, quelle(s) est(sont) la(les) propositions exacte(s) :

- A. L'unité de l'axe des abscisses de la figure 2 est une unité de temps.
- B. Si l'acide oléique est présent, il n'est pas parmi les pics 12 à 17.
- C. L'acide gras 11 est représenté sur la figure 1.
- D. L'acide gras 7 est un acide gras essentiel.
- E. Sachant que parmi les pics 12 à 17, il n'y a qu'un seul acide gras saturé, il s'agit nécessairement de l'acide palmitique.

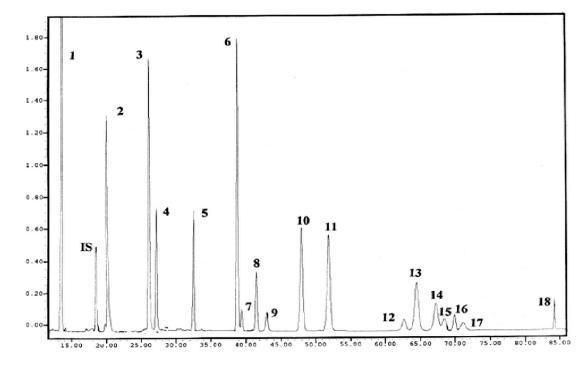
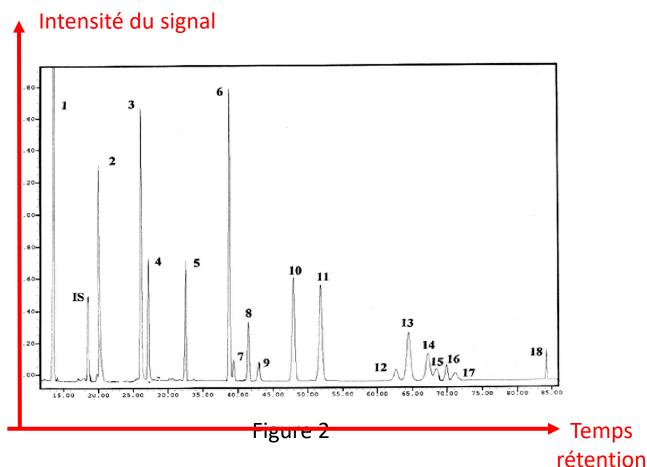


Figure 2

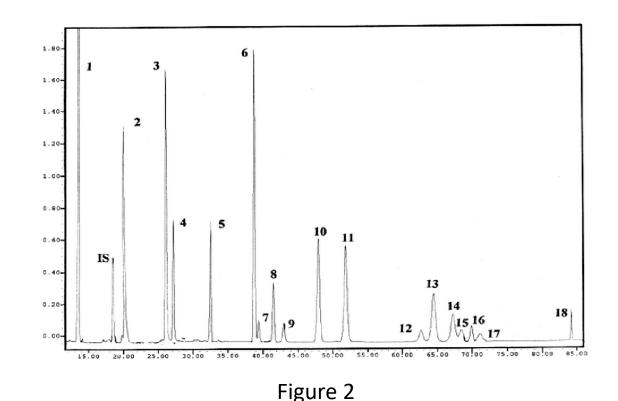
A partir des figures 1 et 2, quelle(s) est(sont) la(les) propositions exacte(s) :

- A. L'unité de l'axe des abscisses de la figure 2 est une unité de temps.
- B. Si l'acide oléique est présent, il n'est pas parmi les pics 12 à 17.
- C. L'acide gras 11 est représenté sur la figure 1.
- D. L'acide gras 7 est un acide gras essentiel.
- E. Sachant que parmi les pics 12 à 17, il n'y a qu'un seul acide gras saturé, il s'agit nécessairement de l'acide palmitique.



A partir des figures 1 et 2, quelle(s) est(sont) la(les) propositions exacte(s) :

- A. L'unité de l'axe des abscisses de la figure 2 est une unité de temps.
- B. Si <u>l'acide oléique</u> est présent, il n'est <u>pas parmi les</u> pics 12 à 17.
- C. L'acide gras 11 est représenté sur la figure 1.
- D. L'acide gras 7 est un acide gras essentiel.
- E. Sachant que parmi les pics 12 à 17, il n'y a qu'un seul acide gras saturé, il s'agit nécessairement de l'acide palmitique.



Localisation sur le profil

Localisation sur le profil de chromatographie des AG identifiés

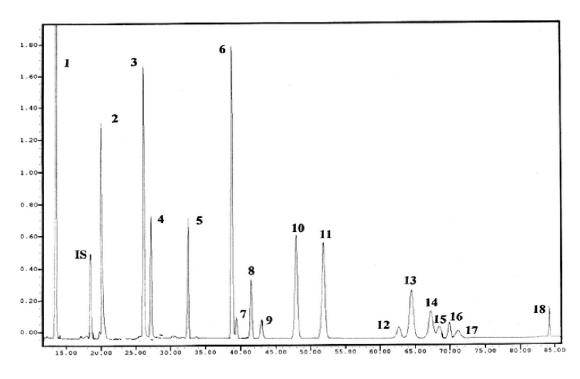


Figure 2

Certains pics de la figure 2 sont identifiés et correspondent aux acides gras suivants :

- 2 : acide caprique
- 5 : acide laurique
- 7 : acide g-linolenique
- 9 : acide myristique
- 10 : acide linoleique
- 11 : acide trans, trans-9,12-octadecadienoique
- 18 : acide stearique IS : internal standard

Augmentation nombre carbone



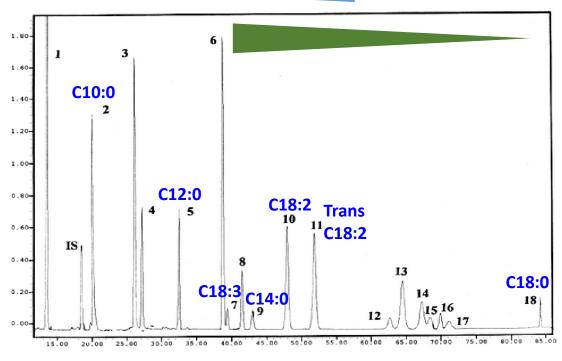


Figure 2

HPLC

Certains pics de la figure 2 sont identifiés et correspondent aux acides gras suivants :

- 2 : acide caprique C10:0
- 5 : acide laurique C12:0
- 7 : acide g-linolenique C18:3
- 9 : acide myristique C14:0
- 10 : acide linoleique C18:2
- 11 : acide trans, trans-9,12-octadecadienoique Trans C18:2
- 18 : acide stearique C18:0
- IS: internal standard
- Tr augmente avec nombre carbone
- Tr DIMINUE avec nombre insaturation

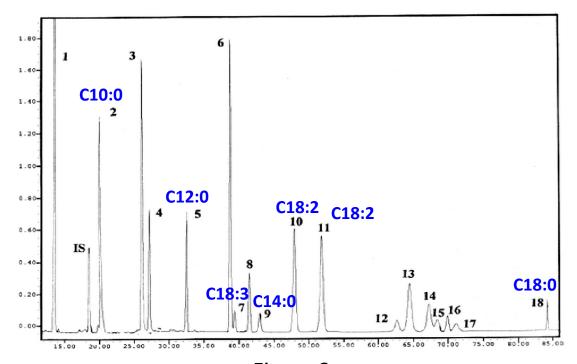


Figure 2

Certains pics de la figure 2 sont identifiés et correspondent

aux acides gras suivants:

- 2 : acide caprique C10:0
- 5 : acide laurique C12:0
- 7 : acide g-linolenique C18:3
- 9 : acide myristique C14:0

- 10 : acide linoleique C18:2
- 11 : acide trans, trans-9,12octadecadienoique trans C18:2
- 18 : acide stearique C18:0
- IS: internal standard

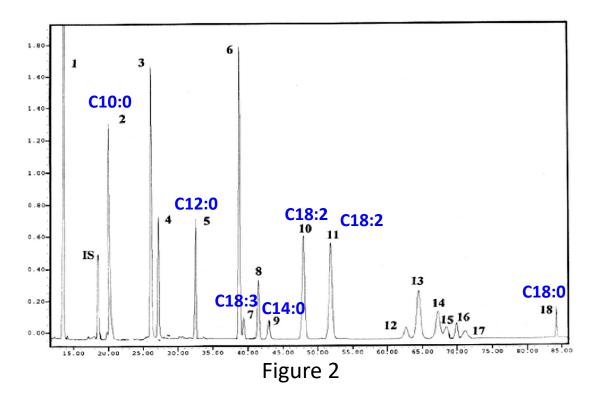
A partir des figures 1 et 2, quelle(s) est(sont) la(les) propositions exacte(s) :

- A. L'unité de l'axe des abscisses de la figure 2 est une unité de temps.
- B. Si <u>l'acide oléique</u> est présent, il n'est <u>pas parmi les</u> <u>pics 12 à 17.</u>

Acide oléique: C18:1

- Tr augmente avec nombre carbone
- Tr DIMINUE avec nombre insaturation





Certains pics de la figure 2 sont identifiés et correspondent

aux acides gras suivants:

- 2 : acide caprique C10:0
- 5 : acide laurique C12:0
- 7 : acide g-linolenique C18:3
- 9 : acide myristique C14:0

- 10 : acide linoleique C18:2
- 11 : acide trans, trans-9,12octadecadienoique trans C18:2
- 18 : acide stearique C18:0
- IS: internal standard

A partir des figures 1 et 2, quelle(s) est(sont) la(les) propositions exacte(s) :

- A. L'unité de l'axe des abscisses de la figure 2 est une unité de temps.
- B. Si <u>l'acide oléique</u> est présent, il n'est <u>pas parmi les</u> <u>pics 12 à 17.</u>

Acide oléique: C18:1

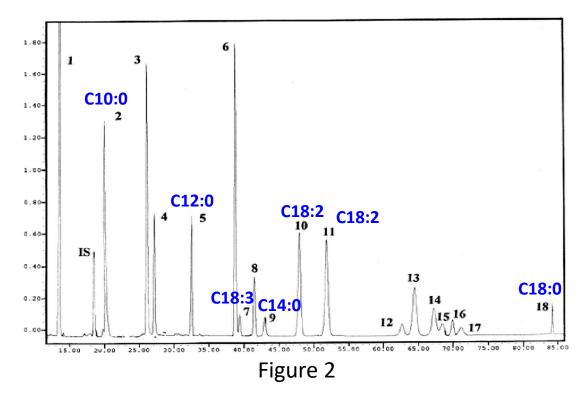
- Tr augmente avec nombre carbone
- Tr DIMINUE avec nombre insaturation



C18:1: pic entre C18:2 et C18:0



C18:1: parmi les pics 12 à 17



Certains pics de la figure 2 sont identifiés et correspondent aux acides gras suivants :

- 2 : acide caprique C10:0
- 5 : acide laurique C12:0
- 7 : acide g-linolenique C18:3
- 9 : acide myristique C14:0

- 10 : acide linoleique C18:2
- 11 : acide trans, trans-9,12-octadecadienoique trans C18:2
- 18 : acide stearique C18:0
- IS: internal standard

A partir des figures 1 et 2, quelle(s) est(sont) la(les) propositions exacte(s) :

- A. L'unité de l'axe des abscisses de la figure 2 est une unité de temps.
- B. Si l'acide oléique est présent, il n'est pas parmi les pics 12 à 17.
- C. L'acide gras 11 est représenté sur la figure 1.
- D. L'acide gras 7 est un acide gras essentiel.
- E. Sachant que parmi les pics 12 à 17, il n'y a qu'un seul acide gras saturé, il s'agit nécessairement de l'acide palmitique.

C18

A partir des figures 1 et 2, quelle(s) est(sont) la(les) propositions exacte(s) :

- A. L'unité de l'axe des abscisses de la figure 2 est une unité de temps.
- B. Si l'acide oléique est présent, il n'est pas parmi les pics 12 à 17.
- C. L'acide gras 11 est représenté sur la figure 1.

Certains pics de la figure 2 sont identifiés et correspondent aux acides gras suivants :

• 2 : acide caprique C10:0

Figure 1

- 5 : acide laurique C12:0
- 7 : acide g-linolenique C18:3
- 9 : acide myristique C14:0

- 10 : acide linoleique C18:2
- 11 : acide trans, trans-9,12-octadecadienoique trans C18:2
- 18 : acide stearique C18:0
- IS: internal standard

C18

A partir des figures 1 et 2, quelle(s) est(sont) la(les) propositions exacte(s) :

- A. L'unité de l'axe des abscisses de la figure 2 est une unité de temps.
- B. Si l'acide oléique est présent, il n'est pas parmi les pics 12 à 17.
- C. L'acide gras 11 est représenté sur la figure 1.

Certains pics de la figure 2 sont identifiés et correspondent aux acides gras suivants :

• 2 : acide caprique C10:0

Figure 1

- 5 : acide laurique C12:0
- 7 : acide g-linolenique C18:3
- 9 : acide myristique C14:0

- 10 : acide linoleique C18:2
- 11 : acide trans, trans-9,12-octadecadienoique trans C18:2
- 18 : acide stearique C18:0
- IS: internal standard

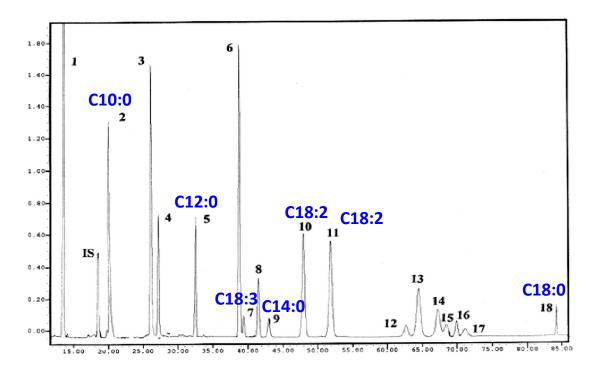


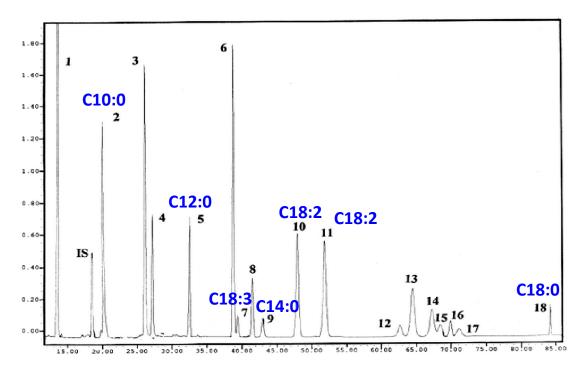
Figure 2 Certains pics de la figure 2 sont identifiés et correspondent aux acides gras suivants :

- 2 : acide caprique C10:0
- 5 : acide laurique C12:0
- 7 : acide g-linolenique C18:3
- 9 : acide myristique C14:0

- 10 : acide linoleique C18:2
- 11 : acide trans, trans-9,12-octadecadienoique trans C18:2
- 18 : acide stearique C18:0
- IS: internal standard

A partir des figures 1 et 2, quelle(s) est(sont) la(les) propositions exacte(s) :

- A. L'unité de l'axe des abscisses de la figure 2 est une unité de temps.
- B. Si l'acide oléique est présent, il n'est pas parmi les pics 12 à 17.
- C. L'acide gras 11 est représenté sur la figure 1.
- D. <u>L'acide gras 7</u> est un acide gras essentiel.
- E. Sachant que parmi les pics 12 à 17, il n'y a qu'un seul acide gras saturé, il s'agit nécessairement de l'acide palmitique.



A partir des figures 1 et 2, quelle(s) est(sont) la(les) propositions exacte(s) :

- A. L'unité de l'axe des abscisses de la figure 2 est une unité de temps.
- B. Si l'acide oléique est présent, il n'est pas parmi les pics 12 à 17.
- C. L'acide gras 11 est représenté sur la figure 1.
- D. L'acide gras 7 est un acide gras essentiel.

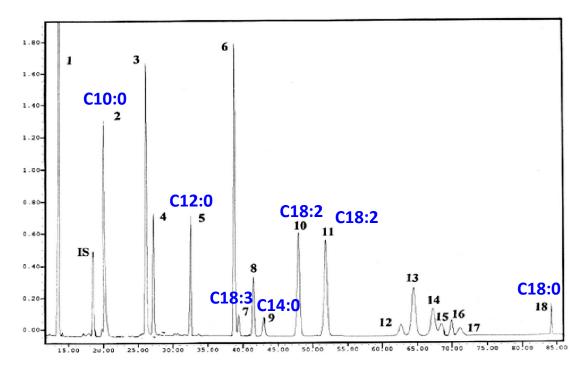
Figure 2 Certains pics de la figure 2 sont identifiés et correspondent

aux acides gras suivants:

- 2 : acide caprique C10:0
- 5 : acide laurique C12:0
 - 7: acide g-linolenique C18:3
- 9 : acide myristique C14:0

- 10 : acide linoleique C18:2
- 11 : acide trans, trans-9,12octadecadienoique trans C18:2
- 18 : acide stearique C18:0
- IS: internal standard

AG essentiels?



A partir des figures 1 et 2, quelle(s) est(sont) la(les) propositions exacte(s) :

- A. L'unité de l'axe des abscisses de la figure 2 est une unité de temps.
- B. Si l'acide oléique est présent, il n'est pas parmi les pics 12 à 17.

AG essentiels: acide α -linolenique et acide linoleique

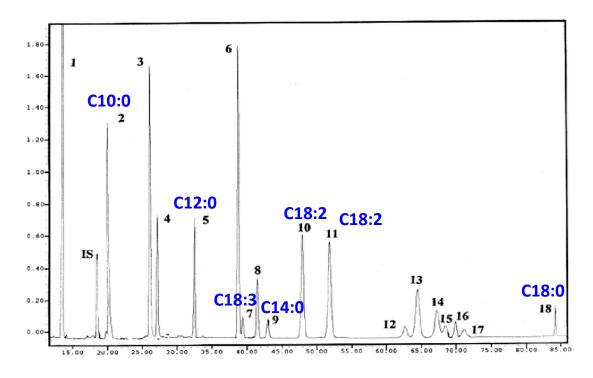
- C. L'acide gras 11 est représenté sur la figure 1.
- D. L'acide gras 7 est un acide gras essentiel.

Figure 2 Certains pics de la figure 2 sont identifiés et correspondent

aux acides gras suivants :

- 2 : acide caprique C10:0
- 5 : acide laurique C12:0
 - 7: acide g-linolenique C18:3
- 9 : acide myristique C14:0

- 10 : acide linoleique C18:2
- 11 : acide trans, trans-9,12octadecadienoique trans C18:2
- 18 : acide stearique C18:0
- IS: internal standard



A partir des figures 1 et 2, quelle(s) est(sont) la(les) propositions exacte(s) :

- A. L'unité de l'axe des abscisses de la figure 2 est une unité de temps.
- B. Si l'acide oléique est présent, il n'est pas parmi les pics 12 à 17.

AG essentiels: acide α -linolenique et acide linoleique

- C. L'acide gras 11 est représenté sur la figure 1.
- D. L'acide gras 7 est un acide gras essentiel.

Figure 2 Certains pics de la figure 2 sont identifiés et correspondent aux acides gras suivants :

- 2 : acide caprique C10:0
- 5 : acide laurique C12:0
- 7 : acide g-linolenique C18:3
- 9 : acide myristique C14:0

- 10 : acide linoleique C18:2
- 11 : acide trans, trans-9,12-octadecadienoique trans C18:2
- 18 : acide stearique C18:0
- IS: internal standard

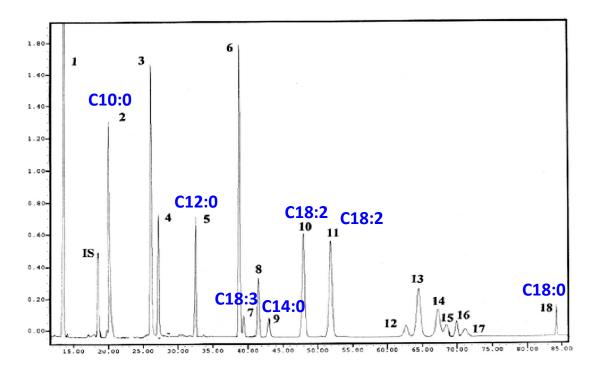


Figure 2 Certains pics de la figure 2 sont identifiés et correspondent aux acides gras suivants :

- 2 : acide caprique C10:0
- 5 : acide laurique C12:0
- 7 : acide g-linolenique C18:3
- 9 : acide myristique C14:0

- 10 : acide linoleique C18:2
- 11 : acide trans, trans-9,12-octadecadienoique trans C18:2
- 18 : acide stearique C18:0
- IS: internal standard

A partir des figures 1 et 2, quelle(s) est(sont) la(les) propositions exacte(s) :

- A. L'unité de l'axe des abscisses de la figure 2 est une unité de temps.
- B. Si l'acide oléique est présent, il n'est pas parmi les pics 12 à 17.
- C. L'acide gras 11 est représenté sur la figure 1.
- D. L'acide gras 7 est un acide gras essentiel.
- E. Sachant que **parmi les pics 12 à 17**, il n'y a **qu'un seul acide gras saturé**, il s'agit nécessairement de **l'acide palmitique**.

Augmentation nombre carbone

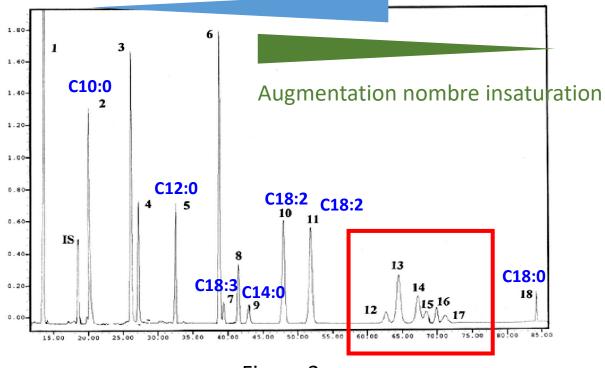


Figure 2

A partir des figures 1 et 2, quelle(s) est(sont) la(les) propositions exacte(s) :

- A. L'unité de l'axe des abscisses de la figure 2 est une unité de temps.
- B. Si l'acide oléique est présent, il n'est pas parmi les pics 12 à 17.
- C. L'acide gras 11 est représenté sur la figure 1.
- D. L'acide gras 7 est un acide gras essentiel.
- E. Sachant que **parmi les pics 12 à 17**, il n'y a **qu'un seul acide gras saturé**, il s'agit nécessairement de **l'acide palmitique**.

pics entre C14:0 et C18:0

Acide palmitique: C16:0



pics entre C18:2 et C18:0

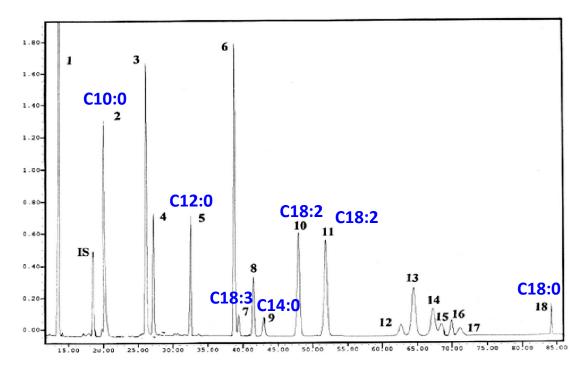


Figure 2

A partir des figures 1 et 2, quelle(s) est(sont) la(les) propositions exacte(s) :

- A. L'unité de l'axe des abscisses de la figure 2 est une unité de temps.
- B. Si l'acide oléique est présent, il n'est pas parmi les pics 12 à 17.
- C. L'acide gras 11 est représenté sur la figure 1.
- D. L'acide gras 7 est un acide gras essentiel.
- E. Sachant que parmi les pics 12 à 17, il n'y a qu'un seul acide gras saturé, il s'agit nécessairement de l'acide palmitique.

Réponses: A, C, E

- A Il s'agit de l' <u>acide palmitoléique</u>
- B Il appartient à la famille des ω 9
- C Lorsque l'on fait migrer sur une plaque de chromatographie en couche mince ce lipide et de l'acide linoléique en utilisant un solvant apolaire, ce dernier aura un Rf plus grand que celui de l'acide linoléique
- On se propose de séparer cet acide gras de l'acide oléique en réalisant une chromatographie en phase gazeuse sur une phase stationnaire polaire en ayant au préalable alkylé ces lipides. On sait que son Tr sera inférieur à celui de l'acide oléique
- On se propose de séparer cet acide gras de l'acide stéarique en réalisant une chromatographie liquide haute pression à l'aide d'une colonne de silice et en réalisant l'élution par un gradient de phase mobile organique. On sait que son Tr sera plus faible que celui de l'acide stéarique.

A Il s'agit de l' acide palmitoléique

A Il s'agit de l' acide palmitoléique

 $(18:3)^{\Delta 9,12,15}$: Acide linolénique

Acide α ou γ linolénique?

A Il s'agit de l' acide palmitoléique

 $(18:3)^{\Delta 9,12,15}$: Acide linolénique

Acide α ou γ linolénique?



(18:3) $^{\Delta9,12,15}$: Acide α -linolénique

- A Il s'agit de l' acide palmitoléique
- B Il appartient à la famille des $\omega 9$

- A Il s'agit de l' acide palmitoléique
- B II appartient à la famille des ω 9

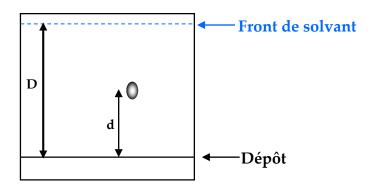
- A Il s'agit de l'acide palmitoléique
- B Il appartient à la famille des ω 9
- C Lorsque l'on fait migrer sur une plaque <u>de chromatographie en couche mince</u> ce lipide et de l'acide linoléique en utilisant un <u>solvant apolaire</u>, ce dernier aura un Rf plus grand que celui de l'acide linoléique

$$Rf = \frac{Distance\ lipide}{Distance\ front\ solvant} = \frac{d}{D}$$



+ un lipide migre loin, + le Rf est élevé

- + un lipide est apolaire , + migre loin
- Caractère apolaire augmente avec longueur chaîne carbonée
- Caractère apolaire diminue en présence insaturations





- A Il s'agit de l' acide palmitoléique
- B II appartient à la famille des ω 9
- C Lorsque l'on fait migrer sur une plaque de chromatographie en couche mince ce lipide et de l'acide linoléique en utilisant un solvant apolaire, ce dernier aura un <u>Rf plus grand</u> que celui de l'<u>acide linoléique</u>

$$Rf = \frac{Distance\ lipide}{Distance\ front\ solvant} = \frac{d}{D}$$



+ un lipide migre loin, + le Rf est élevé

Acide linoléique (18:2) $^{\Delta9,12}$

AG Ci-dessus (18:3) $^{\Delta9,12,15}$



Acide linolénique + POLAIRE Acide linoléique

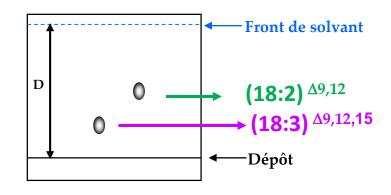
- + un lipide est apolaire , + migre loin
- Caractère apolaire augmente avec longueur chaîne carbonée
- Caractère apolaire diminue en présence insaturations

H₃C-CH₂-CH=CH-CH₂-CH=CH-(CH₂)₇-COOH

A Il s'agit de l' acide palmitoléique

B II appartient à la famille des ω 9

C Lorsque l'on fait migrer sur une plaque de chromatographie en couche mince ce lipide et de l'acide linoléique en utilisant un solvant apolaire, ce dernier aura un Rf plus grand que celui de l'acide linoléique



Acide linoléique (18:2) $^{\Delta9,12}$

AG Ci-dessus (18:3) $^{\Delta9,12,15}$

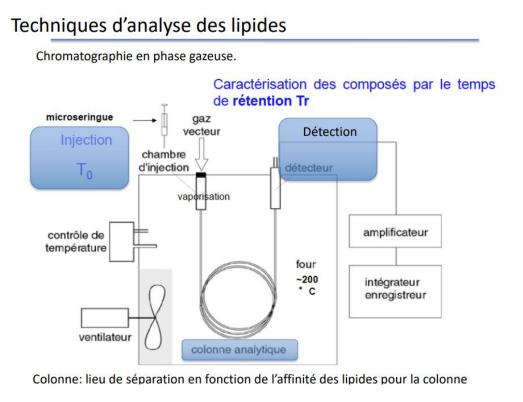


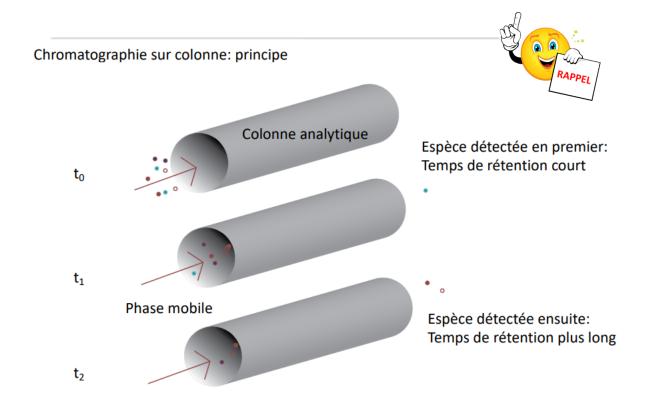
Acide linolénique <u>+ POLAIRE</u> Acide linoléique



Rf (Acide linolénique) < Rf (Acide linoléique)

On se propose de séparer cet acide gras de l'acide oléique en réalisant <u>une chromatographie en phase gazeuse</u> sur une phase stationnaire polaire en ayant au préalable alkylé ces lipides. On sait que son **Tr** sera inférieur à celui de l'acide oléique

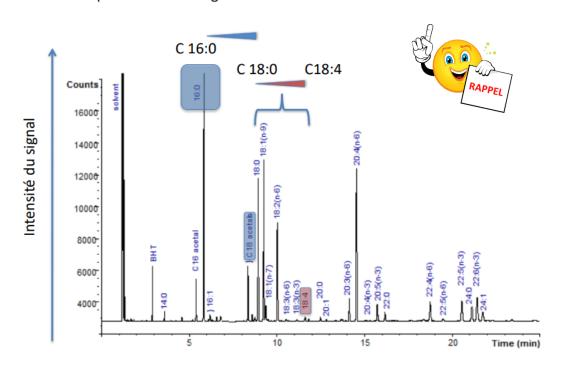




On se propose de séparer cet acide gras de l'acide oléique en réalisant <u>une chromatographie en phase gazeuse</u> sur une phase stationnaire polaire en ayant au préalable alkylé ces lipides. On sait que son **Tr** sera inférieur à celui de l'acide oléique

Chromatographie en phase gazeuse.

Ex: Séparation d'acides gras



Tr = Temps mesuré entre l'injection et la sortie du composé



- Tr AUGMENTE avec nombre carbone
- Tr AUGMENTE avec nombre insaturation

On se propose de séparer cet acide gras de l'acide oléique en réalisant <u>une chromatographie en phase gazeuse</u> sur une phase stationnaire polaire en ayant au préalable alkylé ces lipides. On sait que son **Tr** sera <u>inférieur</u> à celui de l'<u>acide</u> <u>oléique</u>

Acide Oléique (18:1) $^{\Delta9}$ Acide linolénique (18:3) $^{\Delta9,12,15}$



Tr (18:3) > Tr (18:1)

Tr = Temps mesuré entre l'injection et la sortie du composé



- Tr AUGMENTE avec nombre carbone
- Tr AUGMENTE avec nombre insaturation

On se propose de séparer cet acide gras de l'acide oléique en réalisant <u>une chromatographie en phase gazeuse</u> sur une phase stationnaire polaire en ayant au préalable alkylé ces lipides. On sait que son **Tr** sera <u>inférieur</u> à celui de l'<u>acide</u> <u>oléique</u>

Acide Oléique (18:1) $^{\Delta9}$ Acide linolénique (18:3) $^{\Delta9,12,15}$



Tr (18:3) > Tr (18:1)

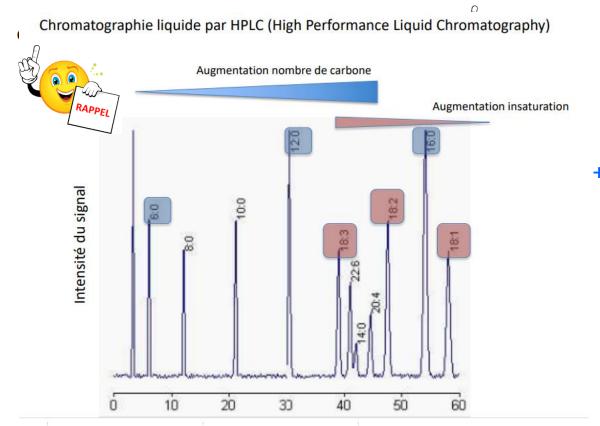
Tr = Temps mesuré entre l'injection et la sortie du composé



- Tr AUGMENTE avec nombre carbone
- Tr AUGMENTE avec nombre insaturation

- A Il s'agit de l' acide palmitoléique
- B II appartient à la famille des ω 9
- C Lorsque l'on fait migrer sur une plaque de chromatographie en couche mince ce lipide et de l'acide linoléique en utilisant un solvant apolaire, ce dernier aura un Rf plus grand que celui de l'acide linoléique
- On se propose de séparer cet acide gras de l'acide oléique en réalisant <u>une chromatographie en phase gazeuse</u> sur une phase stationnaire polaire en ayant au préalable alkylé ces lipides. On sait que son Tr sera inférieur à celui de l'acide oléique
- On se propose de séparer cet acide gras de l'acide stéarique en réalisant une <u>chromatographie liquide haute</u> <u>pression</u> à l'aide d'une colonne de silice et en réalisant l'élution par un <u>gradient de phase mobile organique</u>. On sait que son Tr sera plus faible que celui de l'acide stéarique.

On se propose de séparer cet acide gras de l'acide stéarique en réalisant une <u>chromatographie liquide haute</u> <u>pression</u> à l'aide d'une colonne de silice et en réalisant l'élution par un <u>gradient de phase mobile organique</u>. On sait que son <u>Tr</u> sera plus faible que celui de l'acide stéarique.



Tr = Temps mesuré entre l'injection et la sortie du composé



- Tr AUGMENTE avec nombre carbone
- Tr DIMINUE avec nombre insaturation

On se propose de séparer cet acide gras de l'acide stéarique en réalisant une <u>chromatographie liquide haute</u> <u>pression</u> à l'aide d'une colonne de silice et en réalisant l'élution par un <u>gradient de phase mobile organique</u>. On sait que son <u>Tr</u> sera <u>plus faible</u> que celui de l'<u>acide stéarique</u>.

Tr = Temps mesuré entre l'injection et la sortie du composé



Acide stéarique (18:0) Acide linolénique (18:3) Δ 9,12,15



Tr (18:3) < Tr (18:0)

- Tr AUGMENTE avec nombre carbone
- Tr <u>DIMINUE</u> avec nombre insaturation

On se propose de séparer cet acide gras de l'acide stéarique en réalisant une <u>chromatographie liquide haute</u> <u>pression</u> à l'aide d'une colonne de silice et en réalisant l'élution par un <u>gradient de phase mobile organique</u>. On sait que son <u>Tr</u> sera <u>plus faible</u> que celui de l'<u>acide stéarique</u>.

Tr = Temps mesuré entre l'injection et la sortie du composé



Acide stéarique (18:0) Acide linolénique (18:3) Δ 9,12,15



Tr (18:3) < Tr (18:0)

- Tr AUGMENTE avec nombre carbone
- Tr <u>DIMINUE</u> avec nombre insaturation

A Il s'agit de l' acide palmitoléique

B Il appartient à la famille des ω 9

C Lorsque l'on fait migrer sur une plaque de chromatographie en couche mince ce lipide et de l'acide linoléique en utilisant un solvant apolaire, ce dernier aura un Rf plus grand que celui de l'acide linoléique

On se propose de séparer cet acide gras de l'acide oléique en réalisant une chromatographie en phase gazeuse sur une phase stationnaire polaire en ayant au préalable alkylé ces lipides. On sait que son Tr sera inférieur à celui de l'acide oléique

On se propose de séparer cet acide gras de l'acide stéarique en réalisant une <u>chromatographie liquide haute</u> <u>pression</u> à l'aide d'une colonne de silice et en réalisant l'élution par un gradient <u>de phase mobile organique</u>. On sait que son Tr sera plus <u>faible</u> que celui de l'acide stéarique.

Réponse: E