EPREUNE DE BIOCHIMIE LYONNORD 2007

Question 72

Une réaction catalysée par un enzyme peut :

A - être réversible

B - être « spontanée »* en absence d'enzyme

C - être globalement défavorable sur le plan thermodynamique

D - avoir sa vitesse dépendante de la température

E – avoir sa vitesse limitée par la vitesse de diffusion du ou des substrats.

* : dans le sens de « observable »

Questions 73 à 79

Ces questions ont des énoncés communs, mais peuvent être traitées de façon indépendante

Question 73

La réaction catalysée par la pyruvate-kinase est la suivante :

A propos des composés de cette réaction :

A – le PEP* possède une liaison riche en énergie.

B - L'ADP possède une liaison riche en énergie.

C - L'enzyme fait partie de la classe des transférases.

D – La cinétique de réaction dans le sens 1 est d'ordre 1 en concentration saturante en ADP.

E – La cinétique de réaction dans le sens 2 est au maximum d'ordre 2.

* : abréviation de phosphoénolpyruvate

Question 74 (coefficient 2)

Sachant que la réaction qui libère du pyruvate à partir du PEP et que celle qui conduit à la formation d'ADP à partir d'ATP ont respectivement une variation d'énergie libre standard égale à -12 kcal/mol et à -7 kcal/mol, vous <u>déduisez</u> que :

A – la réaction est fortement déplacée dans le sens 2

B - la réaction dans le sens 1 n'a pas besoin d'être catalysée pour être observable

C – les réactions 1 et 2 sont à l'équilibre en présence de concentrations molaires de chacun des participants

D - la réaction évolue spontanément dans le sens 1 en présence de concentrations égales de chacun des participants

E - la réaction est susceptible de produire de l'ATP dans l'organisme à partir du PEP.

Question 75 (coefficient 2)

Pour réaliser la mesure de l'activité enzymatique de la pyruvate-kinase, vous introduisez dans le milieu réactionnel du NADH et de la lactate-deshydrogénase*.

- A Cette mesure, effectuée dans des conditions standardisées, est une façon indirecte de connaître la concentration de pyruvate-kinase dans le milieu.
- B Pour être méthodologiquement satisfaisante, cette mesure doit être effectuée en concentration limitante de NADH.
- C Pour être méthodologiquement satisfaisante, cette mesure doit être effectuée en présence d'une concentration excédentaire de lactate-deshydrogénase.
- D Pour être méthodologiquement satisfaisante, cette mesure doit être effectuée en concentration saturante de PEP et d'ADP.
- E Dans cette réaction, la vitesse de disparition du NADH,H⁺ correspond à la vitesse de la réaction catalysée par la pyruvate-kinase.
- * cet enzyme catalyse la transformation:

lactate +

+ NAD⁺

□ Pyruvate +

NADH,H+

Ouestion 76 (coefficient 2)

Un déficit en pyruvate-kinase dans le globule rouge est la cause de rares anémies hémolytiques transmises sur un mode autosomique récessif. Vous mettez au point une mesure de l'activité pyruvate-kinase à partir d'un hémolysat de globules rouges.

Pour optimiser la concentration de PEP dans le milieu réactionnel, vous déterminez son K_M. Les valeurs suivantes sont obtenues :

P	ЕР (μМ)		Vitesse mesurée (unité arbitraire)	
0			0	
	2		15	
	5		27,5	
	10		37,5	
	24	1 1 1 1	48	
	48		53,5	
			And the second of the second o	

Après transformation et représentation des données (une feuille de papier quadrillé est fournie en fin de fascicule), quelle est la valeur du $K_M(\mu M)$?

A - 1

B - 3

C - 6

D-9

E - 12.

Question 77 (coefficient 2)

Après transformation éventuelle des données de la question précédente, quelle est la valeur de la vitesse maximum de la réaction (Vm) exprimée en unité arbitraire ?

A - 50

B - 60

C - 70

D - 80

E - 90

Question 78 (coefficient 2)

Le fructose-1-6 bisphosphate (FBP) est un précurseur du PEP. Son influence sur l'activité pyruvate-kinase est testée. Les valeurs précédentes ont été obtenues en sa présence Les valeurs <u>suivantes</u> sont obtenues en son <u>absence</u>:

and the first agreement of the control of the contr		
PEP(μM)	Vitesse mesurée (sans FBP) (unité arbitraire)	
0	.0	
2	6	
5	18	
10	32	
24	47	
48	53	

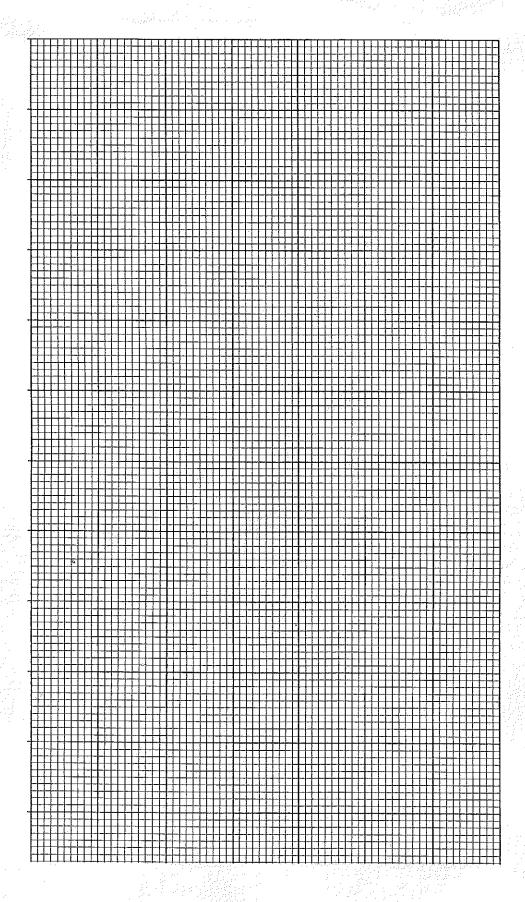
Représentez les données suivantes et comparez-les aux valeurs mesurées dans l'énoncé de la question 76. Vous déduisez logiquement que le FBP :

- A augmente la Vm
- B diminue le K_M
- C déplace l'équilibre de la réaction
- D est un activateur de la réaction catalysée par la pyruvate-kinase
- E augmente la vitesse de la réaction enzymatique pour des concentrations de PEP faibles.

Question 79 (coefficient 2)

D'après vos connaissances et les résultats des expériences réalisées, vous pouvez déduire que :

- À le FBP est un activateur de la pyruvate-kinase
- B le PEP est un inhibiteur de la réaction catalysée par la pyruvate-kinase
- C la fixation du PEP sur la pyruvate-kinase se fait de façon coopérative
- D la pyruvate-kinase pourrait avoir une structure multimérique
- E l'utilisation de FBP pour mesurer l'activité pyruvate-kinase permet d'améliorer le rapport signal mesuré / activité.



UNIVERSITÉ LYON 1

LYON – NORD 2006–2007 1ERE ANNÉE DE MÉDECINE CORRIGÉ TYPE- CHIMIE/BIOCHIMIE

EXEMPLE DE MARQUAGE:

FAIRE

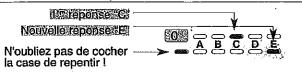
Utilisez un stylo bille ou un feutre NOIR.

IMPORTANT

Si vous pensez vous être trompé sur la 1^{èm} ligne, NE RATUREZ PAS !

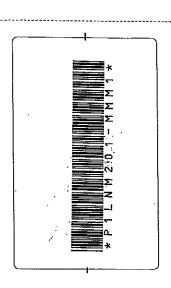
NE DEBORDEZ PAS!

Reportez Intégralement votre nouvelle réponse sur la 26me ligne et cochez la case de repentir



ABSENT

Questions 1 et 2 -s autre reporte possible ABCDE



A B C D E A B C D E ABCDE A B C D E A B C D E A B C D E A B C D E A B C D E ABCDE A B C D E A B C D E 36 A B C D A B C D E

A B C D E A B C D E A B C D E 24 A B C D E A B C D E 26 A B C D E A B C D E A B C D E 29 A B C D A B C D E A B C D A B C D A B C D E 35 A B C D E 37. A E C D A B C D A B C D E AD O D E A B C D E AS B C D E ABCD 45 - B C D E 46 A B C D E A B C D E 48 A B C D E ABCDE ABCD SZ ABCD 54 C B C B A B C D E 56 0 0 0 E 57 0 = 0 D A B C D E 60 ABCDE

62 **A** B C D E A B C D E 64 A B C D E 65) - C D E ABCDE 67 ABCDE A B C D E A B C D 73 A B C D ABCD 79 - C D E BO A B C D E A B C D E 86 A B C D E 88 0 B C D E A B C D E 1908 A B C D E 97 A B C D E