

Concours Blanc n°3 – Sujet d'UE1

60 QCM

Durée : 1h30

BIOCHIMIE

QCM 1 Concernant les acides aminés :

- A) Ils appartiennent tous à la série L.
- B) Ils ont tous une fonction β -amine.
- C) La tyrosine est un acide aminé aromatique.
- D) La glutamine possède une fonction amide.
- E) La liaison peptidique met en jeu trois acides aminés.

QCM 2 Concernant la structure d'une protéine.

- A) La structure primaire correspond à l'enchaînement des acides aminés.
- B) La liaison peptidique est une liaison faible.
- C) La structure secondaire est stabilisée par des liaisons faibles.
- D) La structure tertiaire est la structure minimale de fonctionnalité d'une protéine.
- E) On ne trouve des ponts disulfure qu'à partir de la structure quaternaire.

QCM 3 Concernant les enzymes.

- A) Il existe 6 classes d'enzymes.
- B) La réaction catalysée par une enzyme est toujours irréversible.
- C) Une enzyme possède une température et un pH optimaux, c'est-à-dire au niveau desquels les performances de l'enzyme sont maximales.
- D) Une enzyme est une protéine.
- E) Toutes les enzymes sont actives dès leur synthèse.

QCM 4 Concernant la courbe de Lineweaver-Burk

- A) Elle permet d'apprécier la vitesse maximale d'une enzyme.
- B) L'intersection de la droite avec l'axe des abscisses permet d'obtenir la K_m
- C) Un inhibiteur compétitif modifie le point d'intersection avec l'axe des ordonnées.
- D) Un excès de substrat permet de lever une inhibition compétitive.
- E) Un inhibiteur non compétitif ne modifie pas la droite.

QCM 5 On donne le peptide suivant.

NH₂ – Glu – Asp – Gly – Tyr – Phe – Lys – Ile – Gln – Asn – Gly – Asp – COOH

- A) Ce peptide possède un pic d'absorption de la lumière à 280 m.
- B) Ce peptide est acide.
- C) L'utilisation de la chymotrypsine donne deux peptides et un acide aminé.

- D) Le β -mercaptoéthanol détruit tous les ponts disulfure d'une protéine.
- E) Le bromure de cyanogène est inutile.

QCM 6 Classez les espèces suivantes par potentiel d'oxydoréduction croissant :

- 1 : Cytochrome c
- 2 : Dioxygène
- 3 : Ubiquinone (Coenzyme Q)
- 4 : FADH₂

- A) 1, 2, 3, 4
- B) 1, 2, 4, 3
- C) 2, 1, 3, 4
- D) 4, 3, 2, 1
- E) 4, 3, 1, 2

QCM 7 Parmi les propositions suivantes concernant la chaîne respiratoire mitochondriale, laquelle(lesquelles) est(sont) exacte(s) ?

- A) Le passage à travers le complexe III entraîne une excrétion de 4 protons dans la matrice.
- B) Les électrons du complexe II sont apportés par le NADH,H⁺.
- C) Les électrons du complexe II sont acceptés par l'ubiquinone (Coenzyme Q).
- D) Le complexe II est une enzyme du cycle de Krebs.
- E) Le passage du complexe III au complexe IV fait intervenir l'ubiquinone (Coenzyme Q).

QCM 8 Parmi les propositions suivantes concernant la **chaîne respiratoire mitochondriale**, laquelle(lesquelles) est(sont) exacte(s) ?

- A) L'espace intermembranaire est plus acide que la matrice.
- B) L'ATPaseF₁ catalyse la formation d'ATP.
- C) L'arsenic se substitue au phosphore et entraîne la formation d'un ATP instable.
- D) Le complexe III est inhibé par le cyanure.
- E) Les sous-unités β du stator porte les sites actifs de synthèse de l'ATP.

QCM 9 Quelle(s) proposition(s) s'applique(nt) à la glycolyse ?

- A) Toutes les enzymes de la glycolyse se retrouvent dans la glycolyse.
- B) Elle libère du glucose 6-phosphate par clivage des liaisons 1-6
- C) Elle libère de l'UDP-glucose
- D) Elle libère du glucose libre
- E) Elle libère du glucose-1-phosphate

QCM 10 Quelle(s) proposition(s) s'applique(nt) à la coupure des liaisons $\alpha 1 \rightarrow 4$?

- A) Elle est assurée par le glycogène phosphorylase.
- B) Elle consomme de l'ATP.
- C) Elle libère du galactose 1-phosphate.
- D) Il s'agit d'une étape limitante.
- E) Le phosphate de pyridoxal est un cofacteur.

QCM 11 Quel(s) élément(s) participe(nt) à la glycogénolyse ?

- A) Phosphorylase
- B) Glucose-1-phosphate
- C) Enzyme branchante
- D) Enzyme débranchante
- E) Phosphoglucomutase

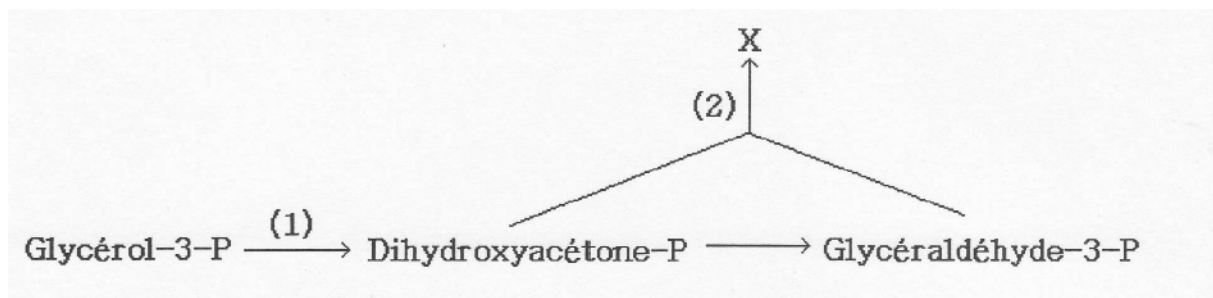
QCM 12 Quelle(s) proposition(s) s'applique(nt) à la glycogénolyse ?

- A) La glycogénolyse hépatique est à usage interne.
- B) La glycogénolyse hépatique est importante pour l'apport du glucose au cerveau.
- C) Dans le muscle, le glucose-6-phosphate devient du glucose libre.
- D) La glycogénolyse musculaire est à usage interne.
- E) Le muscle possède de la glucose 6-phosphatase en grande quantité.

QCM 13 Quelle(s) est (sont) la (les) proposition(s) exacte(s) ?

- A) L'enzyme débranchante clive des liaisons $\alpha 1 \rightarrow 6$
- B) L'enzyme débranchante libère du glucose-6-phosphate.
- C) La glycogénolyse libère beaucoup plus de glucose libre que de glucose-1-phosphate.
- D) Contrairement à ce que tout le monde pense, un P2 ça bosse comme un P1.
- E) Les pantalons en cuir, c'est tendance.

QCM 14 A 18



QCM 14 Le produit X est le :

- A) Pyruvate
- B) 3-phosphoglycérate
- C) Dihydroxy acétone phosphate
- D) 1,3-phosphoglycérate
- E) Fructose-1,6-P

QCM 15 La réaction 1 est catalysée par une :

- A) Aldolase
- B) Kinase
- C) Isomérase
- D) Enolase
- E) Déshydrogénase

QCM 16 La réaction 2 :

- A) Nécessite du NAD⁺
- B) Nécessite du FAD
- C) Nécessite de l'ATP
- D) Est réversible.
- E) Dégage du CO₂

QCM 17 Le produit X intervient :

- A) Dans la glycolyse
- B) Dans la voie des pentoses phosphates
- C) Dans la synthèse du glycérol
- D) Dans la néoglucogenèse
- E) Dans la glycogénogenèse

QCM 18 Quelles sont les propositions exactes concernant la PFK-1 ?

- A) Est activée par l'ATP
- B) Convertit F-6-P en F2,6-BP
- C) Fait l'objet d'une régulation allostérique
- D) Est la deuxième enzyme de la voie de la glycolyse
- E) Est activée par l'AMP dans la cellule musculaire

QCM 19 Quelles sont les propositions exactes concernant la pyruvate kinase ?

- A) Catalyse la transformation de PEP en pyruvate
- B) Deux molécules de pyruvate sont formées par molécule de glucose consommée
- C) Catalyse une réaction irréversible
- D) Est une enzyme allostérique
- E) Consomme deux molécules d'ATP

QCM 20 Parmi les propositions suivantes concernant la β -oxydation, indiquer celle(s) qui est (sont) exacte(s) ?

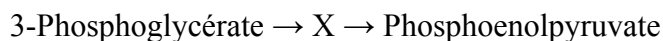
- A) La β -oxydation est la principale source d'acétyl CoA dans le cœur, le foie et le rein.
- B) La dégradation des acides gras est mitochondriale
- C) La β -oxydation est une source importante de CoA-SH
- D) La β -oxydation nécessite un transporteur des acides gras activés qui est la carnitine

- E) La principale source d'acétyl-CoA dans le muscle squelettique provient de la β -oxydation des acides gras

QCM 21 Parmi les coenzymes suivants, le(s)quel(s) intervien(nen)t dans la β -oxydation ?

- A) NADP/NADP+
- B) NAD/NADH
- C) Phosphate de pyridoxal
- D) CoA-SH
- E) FAD/FADH₂

QCM 22 Dans la réaction suivante :



X est le :

- A) Glucose
- B) 1,3-Bisphosphoglycérate
- C) Fructose 6-phosphate
- D) 2-Phosphoglycérate
- E) Pyruvate

QCM 23 Concernant la réaction 3-Phosphoglycérate \rightarrow X : Quelle(s) est (sont) la (les) proposition(s) exacte(s) ?

- A) Cette réaction est réversible
- B) Cette réaction est catalysée par une kinase
- C) Cette réaction produit un ATP
- D) Cette réaction produit de l'eau
- E) Cette réaction consomme un ATP

QCM 24 Concernant les oses, quelle(s) est (sont) la (les) proposition(s) exacte(s) ?

- A) L'absorption entérocytaire du glucose est un transport actif
- B) L'absorption entérocytaire du galactose est couplée à l'entrée de calcium
- C) L'absorption entérocytaire du fructose est un transport actif
- D) L'absorption entérocytaire du fructose nécessite une protéine transporteuse, GLUT4.
- E) Une partie du glucose est catabolisée dans l'entérocyte.

QCM 25 Concernant le devenir du pyruvate, quelle(s) est (sont) la (les) proposition(s) exacte(s) ?

- A) La fermentation lactique permet de changer des pyruvates en lactates
- B) La fermentation lactique permet de changer des NAD⁺ en NADH⁺
- C) La fermentation lactique se passe surtout dans les globules rouges et les cellules hépatiques
- D) Le pyruvate se transforme en Acétyl-coA par une réaction réversible

E) Le pyruvate se transforme en Acétyl-coA par une réaction irréversible

QCM 26 Quel(s) est (sont) le (les) cofacteur(s) parmi ceux cités ci-dessous, nécessaire(s) au complexe de la pyruvate déshydrogénase ?

- A) Lipoate
- B) Thiamine pyrophosphate TPP
- C) Biotine
- D) Coenzyme A
- E) ATP

QCM 27 Parmi les propositions suivantes concernant la biosynthèse des acides gras, quelle(s) est (sont) celle(s) qui est (sont) exacte(s) ?

- A) La condensation de l'acétyl ACP et du malonyl ACP en acétoacétyl ACP libère une molécule de dioxyde de carbone
- B) Elle a lieu dans le foie et les tissus adipeux
- C) C'est une voie cytoplasmique
- D) L'acétyl CoA est le substrat principal de la biosynthèse des acides gras
- E) L'acétyl CoA est directement accessible dans le cytoplasme de la cellule

QCM 28 Parmi les propositions suivantes concernant la synthèse de malonyl-CoA, indiquer celle(s) qui est (sont) exacte(s) ?

- A) Elle nécessite la présence du cofacteur acide lipoïque
- B) C'est une étape clé de la régulation de biosynthèse des acides gras
- C) C'est une voie irréversible
- D) Elle consomme du bicarbonate
- E) Elle produit du bicarbonate

QCM 29 Parmi les propositions suivantes concernant la **cétogenèse**, laquelle(lesquelles) est(sont) exacte(s) ?

- A) La kétogenèse est cytosolique.
- B) Les oxaloacétate excédentaires sont transformés en corps cétoniques grâce à la kétogenèse.
- C) La kétogenèse est activée en même temps que le cycle de Krebs.
- D) La formation d'un HMG-CoA nécessite 2 Acétyl-CoA.
- E) La HMG-CoA synthase catalyse une réaction irréversible.

QCM 30 Parmi les propositions suivantes, quelle(s) est (sont) la (les) proposition(s) exacte(s) :

- A) Le cycle des pentoses permet de satisfaire les besoins cellulaires en NADPH réduit.

- B) La phase oxydative du cycle des pentoses phosphates comporte principalement des étapes d'interconversions.
- C) Dans le cycle des pentoses phosphates, l'action de la lactonase produit de l'eau.
- D) La transcétoxylation a une activité thiamine (TPP) dépendante.
- E) La transcétoxylation est un échange de trois carbonnes.

QCM 31 Parmi les cellules ou tissus suivants, où la voie des pentoses phosphates est-elle importante ?

- A) Les muscles
- B) Les glandes mammaires
- C) Le foie
- D) Les globules rouges
- E) Les globules blancs

QCM 32 A 33 Parmi les propositions concernant la réaction ci-dessous du cycle de Krebs, quelle(s) est (sont) la (les) proposition(s) exacte(s) ?

Malate → Oxaloacétate

QCM 32 L'Enzyme est une :

- A) Lyase
- B) Kinase
- C) Transférase
- D) Hydrolase
- E) Oxydo-réductase

QCM 33

- A) Cette réaction est réversible
- B) Cette réaction est irréversible
- C) Cette réaction produit du NADH réduit
- D) Cette réaction produit du GTP
- E) Cette réaction produit de l'eau

QCM 34 Parmi les propositions suivantes concernant le cycle de Krebs, quelle(s) est (sont) la (les) proposition(s) exacte(s) ?

- A) Ce cycle est une voie oxydative.
- B) Il permet la synthèse (avec la chaîne respiratoire) de 14 équivalents ATP par tour.
- C) Toutes les enzymes du cycle de Krebs sont fixées à la face interne de la membrane mitochondriale interne.
- D) Un tour de cycle produit 1 NADH réduit.
- E) Un tour de cycle produit 1 GTP.

QCM 35 Concernant la réplication de l'ADN chez eucaryote :

- A) Bidirectionnelle
- B) Ne nécessite pas d'amorce
- C) Se fait pas complémentarité et antiparallélisme, toujours dans le sens 5'/3'
- D) Il existe 4 ADN polymérase eucaryotes
- E) Elle débute en plusieurs points d'initiation

QCM 36 Concernant la réplication de l'ADN chez eucaryote :

- A) Ne consomme pas d'énergie
- B) Il existe une origine de réplication unique
- C) Elle fait intervenir au moins 2 types d'ADN polymérase
- D) L'élongation des brins en cours de synthèse se fait dans le sens 5'=> 3'
- E) Elle est semi conservative

QCM 37 Concernant les fragments d'OKASAKI

- A) Le primase est une ARN polymérase
- B) La primase synthétise des fragments
- C) La ligase permet la dégradation des fragments
- D) Les fragments sont de courts segments d'ARN
- E) L'ADN polymérase gamma synthétise la majeure partie des fragments

QCM 38 Pendant la synthèse d'ADN, l'élongation du brin direct :

- A) Se fait en s'éloignant de la fourche de réplication
- B) Se fait dans le sens 3' /5'
- C) Produit des fragmentd'okasaki
- D) Dépend de l'action de l'ADN polymérase
- E) Peut se faire sans brin matrice

QCM 39 Concernant la traduction

- A) Le ribosome se déplace de l'extrémité 5' vers 3'
- B) La partie N ter de la protéine est réalisée en premier
- C) Au cours de l'élongation, il y a formation d'une liaison peptidique entre la fonction acide de l'aa précédents et la fonction amine du nouvel aa.
- D) Un polysome est formé d'un ARNm sur lequel sont fixés plusieurs ribosomes en action
- E) Généralement l'ARNm eucaryote est monocistronique alors que l'ARNm procaryote est souvent polycistronique

QCM 40 Parmi les propositions suivantes concernant l'ADN, laquelle(lesquelles) est(sont) exacte(s) ?

- A) L'association d'un ose et d'une base azotée constitue un nucléotide.
- B) L'adénine est une purine.
- C) L'ADN est formée de 2 chaînes hélicoïdales complémentaires et parallèles.

- D) Les plans superposés des bases sont appariés par des liaisons hydrogène.
 E) La guanine et la cytosine sont liées par 3 liaisons hydrogène.

CHIMIE

QCM 41 Quelle(s) est (sont) la (les) proposition(s) exacte(s) concernant les nombres quantiques?

- A) Les orbitales caractérisées par $s=0$ sont sphériques
 B) m caractérise un sous niveau d'énergie dans une même sous-couche
 C) n caractérise la forme de l'orbitale
 D) Les orbitales caractérisées par $l=1$ sont formées de 2 lobes
 E) m caractérise l'orientation des orbitales

QCM 42 : Quelle(s) est (sont) la (les) association(s) de nombres quantiques possible(s) ?

- A) $n = 0$ $l = 0$ $m = 0$ $s = +\frac{1}{2}$
 B) $n = 1$ $l = 0$ $m = 0$ $s = -\frac{1}{2}$
 C) $n = 2$ $l = 1$ $m = -1$ $s = +\frac{1}{2}$,
 D) $n = 2$ $l = -1$ $m = 1$ $s = -\frac{1}{2}$
 E) $n = 2$ $l = 3$ $m = 1$ $s = +\frac{1}{2}$

QCM 43 : Quelle(s) est (sont) la (les) proposition(s) exacte(s) concernant le Fluor?

- A) Le fluor est un halogène
 B) Sa formule électronique est $1s^2 2s^2 2p^5$
 C) C'est l'élément le plus électronégatif
 D) Le fluor a 7 électrons sur sa couche externe
 E) A l'état fondamental, il possède 1 électron célibataire

QCM 44 : Quelle(s) est (sont) la (les) proposition(s) exacte(s) concernant les OM?

- A) Le recouvrement de 2 OA s peut donner une OM de type σ
 B) Le recouvrement de 2 OA s peut donner une OM de type π
 C) Le recouvrement de 2 OA p peut donner une OM de type σ
 D) Le recouvrement de 2 OA p peut donner une OM de type π
 E) Un OM de type π provient du recouvrement latéral de 2 OA

QCM 45 : Quelle(s) est (sont) la (les) proposition(s) exacte(s) concernant les hybridations?

- A) Les OA sp^3 s'organisent en triangle
 B) Les 4 OA sp^3 sont de même énergie
 C) L'hybridation d'une OA s et de 2 OA p donne 3 OA sp^3
 D) Les OA sp^2 s'orientent à 90° les unes des autres
 E) L'hybridation sp est génératrice de liaisons triple

QCM 46 : Quelle(s) est (sont) la (les) proposition(s) exacte(s)?

- A) La forme géométrique de la molécule H₂O est linéaire
- B) La forme géométrique de la molécule COCl₂ est plane
- C) La forme géométrique de la molécule NH₃ est plane
- D) La forme géométrique de la molécule CH₄ est tétraédrique
- E) La forme géométrique de la molécule CO₂ est linéaire

QCM 47 :

Soit une réaction $A + 2B \rightleftharpoons 2C + 2D$.

Après expérimentation en laboratoire, on observe que:

- cette réaction est endothermique.
- Quand on multiplie par 2 la concentration initiale de A, la vitesse est multipliée par 4.
- Quand on multiplie par 2 la concentration initiale de B, la vitesse est multipliée par 2.
- Quand on multiplie par 2 la concentration initiale de C, la vitesse est divisée par 4.
- Quand on multiplie par 4 la concentration initiale de D, la vitesse est divisée par 2.

- A) $v = k [A]^2 \cdot [B]^0 \cdot [C]^{0,5} \cdot [D]^{-1}$
- B) $v = k [A]^2 \cdot [B]^1 \cdot [C]^{-2} \cdot [D]^{-0,5}$
- C) $v = k [A]^4 \cdot [B]^2 \cdot [C]^{0,25} \cdot [D]^{-2}$
- D) La réaction est entropiquement favorisée
- E) $\Delta S < 0$

QCM 48: Soit une solution de méthanoate de sodium ($\text{Na}^+ + \text{HCOO}^-$) à $0,1 \text{ mol.L}^{-1}$. On ajoute un demi-équivalent d'acide iodhydrique (HI). $\text{pK}_a(\text{HCOOH}) = 4$

- A) $\text{pH} < 2$ car l'acidité de HI prédomine face à la base faible HCOO^- .
- B) $\text{pH} = 4$
- C) $\text{pH} = 7$
- D) L'acide méthanoïque (HCOOH) est un acide bifonctionnel
- E) Cette solution est un tampon

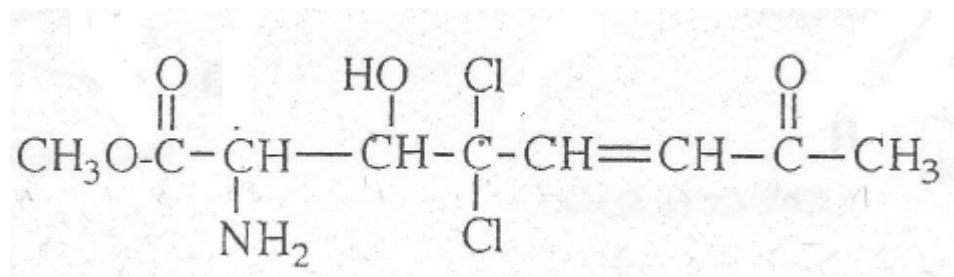
QCM 49: Parmi les propositions suivantes, laquelle (lesquelles) est (sont) exacte(s) ? :

- A) Le nombre d'électrons transférés par atome dans chacune des équations partielles est égal à la différence des nombres d'oxydation.
- B) Une oxydation correspond à une perte d'électron et une diminution du nombre d'oxydation (No).
- C) La variation d'énergie libre d'une réaction d'oxydoréduction est proportionnelle à la variation de potentiel électrique.
- D) Le potentiel de réduction de l'équation partielle $2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightarrow \text{H}_2$ représente la force oxydante de H₂ et vaut 0 V.
- E) Une réaction de combustion de matière organique est une réaction d'oxydoréduction entre la matière organique et de l'oxygène.

QCM 50 : parmi les propositions suivantes, laquelle (lesquelles) est (sont) exacte(s) ?

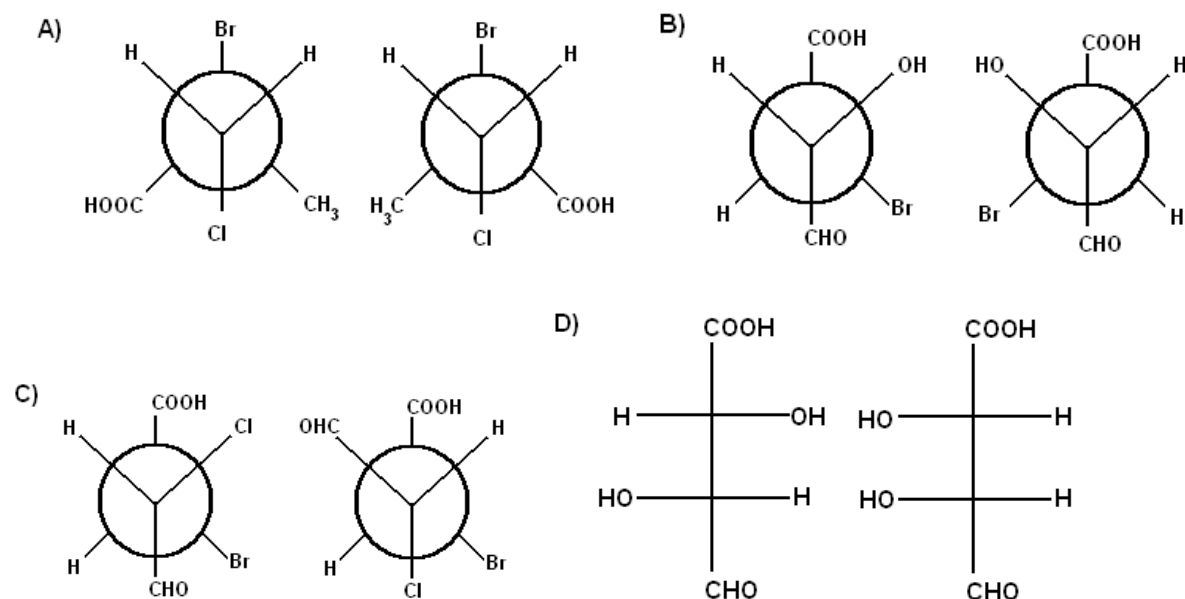
- A) Le nombre d'oxydation de l'azote dans NaNO_3 vaut +5
- B) Le nombre d'oxydation du carbone dans $\text{NH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ vaut 0
- C) Le nombre d'oxydation du carbone dans CH_4 vaut +4
- D) Le nombre d'oxydation du soufre dans H_2SO_4 est plus petit que celui du soufre dans SO_2
- E) Le nombre d'oxydation des 2 soufres dans $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$ sont -1 et +5

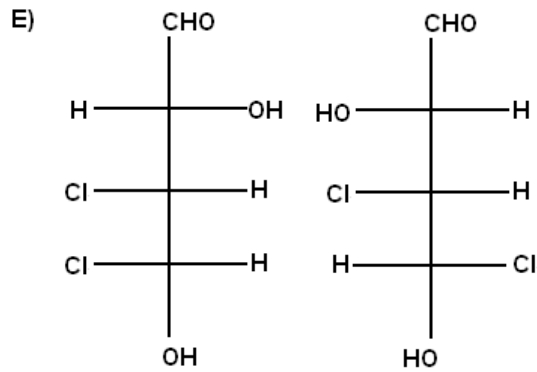
QCM 51: Donnez le nom du composé suivant :



- A) 7 amino 5,5-dichloro 6-hydroxy 8-hydroxymethyl oct-3-ène 2,8-dione
- B) 7 amino 5-dichloro 6-hydroxy 2-oxo oct-3-énoate de méthyle
- C) 2 amino 4-dichloro 3-hydroxy 7-oxo octanoate de méthyle
- D) 2 amino 4-dichloro 3-hydroxy 7-oxo oct-5-énoate de méthyle
- E) 7 amino 5-dichloro 6-hydroxy 2-oxo octanoate de méthyle

QCM 52 : Parmi les couples de molécules de A à E :





- A) Les 2 molécules sont diastéréoisomères
 B) Les 2 molécules sont des énantiomères
 C) Les 2 molécules sont des conformères
 D) Les 2 molécules sont des conformères
 E) Les 2 molécules sont des diastéréoisomères

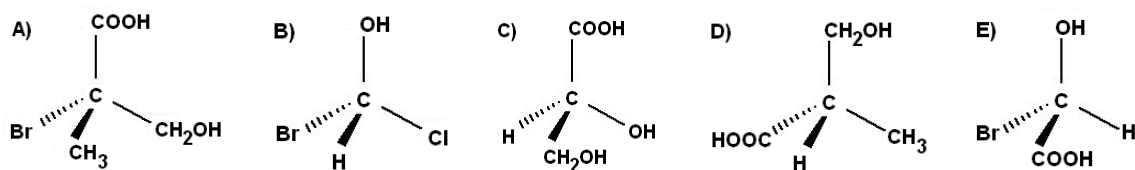
QCM 53 :

Quel(s) est (sont) le(s) couple(s) de tautomère(s) parmi les composés suivants :

- A) $\text{CH}_3\text{-CO=CH}_2$ / $\text{CH}_2\text{=COH-CH}_3$
 B) $\text{CH}\equiv\text{C-OH}$ / $\text{CH}_2\text{=C=O}$
 C) $\text{CH}_2\text{=COH-CH}_3$ / $\text{CH}_3\text{-CO-CH}_3$
 D) $\text{CH}_3\text{-N=CH-OH}$ / $\text{CH}_3\text{-NH-CH=O}$
 E) $\text{HO-CH}_2\text{-C}\equiv\text{N}$ / O=CH-CH=NH

QCM 54 :

Parmi ces molécules, quelle(s) est (sont) celle(s) qui a (ont) une configuration absolue R selon les règles de Cahn-Ingold-Prelog ?



QCM 55 :

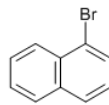
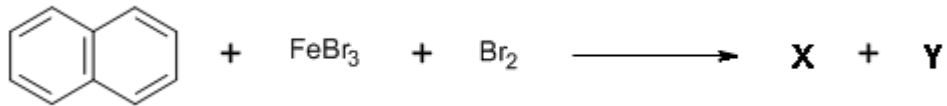


Avec $\text{R}_1 = \text{CH}_3$, $\text{R}_2 = \text{C}_2\text{H}_5$ et $\text{R}_3 = \text{C}_2\text{H}_5$

- A) Cette réaction est une E1
 B) Cette réaction est une SN2

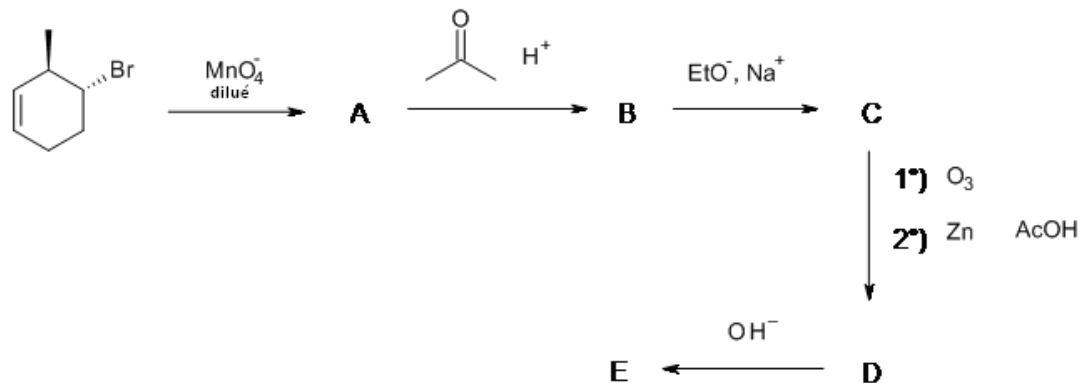
- C) Cette réaction se déroule en 2 étapes
- D) L'ordre global de cette réaction est de 1
- E) Le mélange obtenu a un effet polarisant sur la lumière

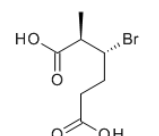
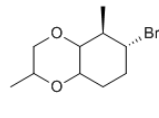
QCM 56 :

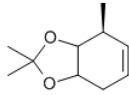


- A) Le composé X peut correspondre à
- B) Le composé Y peut correspondre à FeBr_4^-
- C) on peut utiliser autre chose que FeBr_3 pour cette réaction
- D) cette réaction est une substitution électrophile
- E) l'acide de Lewis provoque une coupure homolytique

QCM 57 :

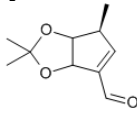


- A) Le composé en A correspond à 
- B) Le composé en B correspond à 



C) Le composé en C correspond à

D) La réaction C→D est une ozonolyse suivie d'une hydrolyse en milieu oxydant

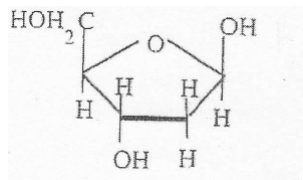


E) Le composé en E correspond à

QCM 58 : Quel(s) composé(s) obtient-on après aldolisation de l'éthanal ?

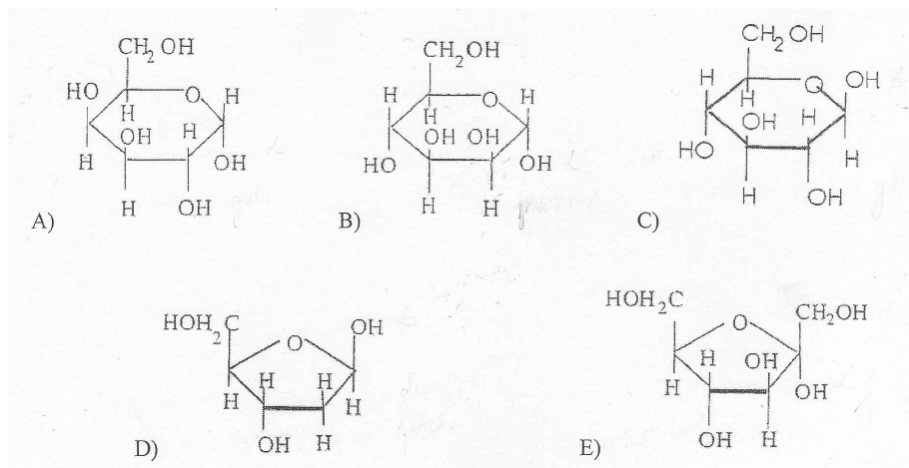
- A) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-O-CH}_2\text{-CH}_3$
- B) $\text{HO-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-OH}$
- C) $\text{CH}_3\text{-CHOH-CH}_2\text{-CHO}$
- D) $\text{HO-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CHO}$
- E) $\text{CH}_3\text{-COOH}$

QCM 59 : Soit le composé suivant :



- A) Il est de conformation α
- B) Il est de conformation β
- C) Il est sous forme pyrane
- D) Il intervient dans l'acide ribonucléique
- E) Il peut former des liaisons N-osidiques

QCM 60 :



- A) Le composé A est un aldohexose sous forme α
- B) Le composé B possède un cycle pyranique
- C) Le composé C possède est sous forme α
- D) Le composé D est un cétohexose sous forme β
- E) Le composé E est de l' α -fructofuranose

