



**QCM 1 : À propos de l'introduction à la chimie, indiquez la (les) proposition(s) exacte(s) :**

- A) Le modèle de Bohr est applicable à très petite et très grande échelle, il représente bien la réalité
- B) Le principe d'exclusion de Pauli nous dit qu'on peut ranger les électrons dans les cases quantiques au nombre de 2 avec des spins différents
- C) Le nombre de masses d'un atome est égal à son nombre de nucléons
- D) Un atome peut être composé de protons (chargés négativement), électrons (chargés positivement), et de neutrons (de charge neutre)
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

**QCM 2 : A propos de l'atome de carbone (Z = 6), donnez la (les) proposition(s) exacte(s) :**

- A) L'atome de carbone est hybridé  $sp^3$
- B) Cela signifie qu'il a 1 électron sur la sous-couche 2s et 3 sur la sous-couche 2p
- C) Sa valence primaire ne lui procurait la capacité de faire que 2 liaisons, ayant un doublet non liant
- D) Sa valence secondaire lui permet de faire 4 liaisons
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

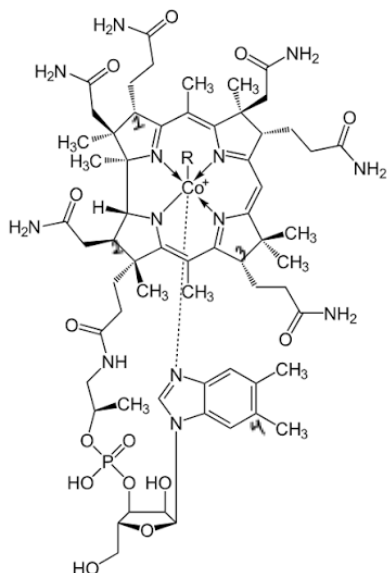
**QRU 3 : A propos de la VSEPR, donnez la (les) proposition(s) exacte(s) :**

- A) La théorie VSEPR est un modèle utilisé en chimie pour prédire la forme des molécules
- B) Une molécule  $AX_2$  a un angle de  $120^\circ$
- C) Une molécule  $AX_3$  ou  $AX_2E_1$  a un angle de  $180^\circ$
- D) Une molécule tétraédrique ( $AX_3$ ) a un angle d'environ  $109^\circ$
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

**QCM 4 : A propos de la nomenclature et des fonctions, donnez la (les) proposition(s) exacte(s) :**

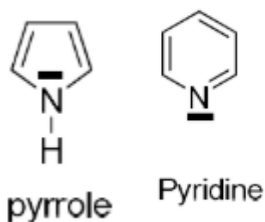
- A) Un carbone quaternaire est un carbone qui est lié à quatre autres carbones
- B) Un alcool tertiaire est un alcool porté par un carbone tertiaire
- C) Un alcool quaternaire est un alcool porté par un carbone quaternaire
- D) Une amine tertiaire est une amine liée à trois carbones
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

**QCM 5 : A propos des propositions suivantes, indiquez la ou les réponse(s) exacte(s) :**



- A) Le carbone 1 est de configuration absolue R
- B) Le carbone 3 est de configuration absolue S
- C) Le carbone 4 est de configuration absolue R
- D) Le carbone 2 est de configuration absolue S
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

**QCM 6 : A propos des orbitales hybridées, indiquez la ou les réponse(s) exacte(s) :**

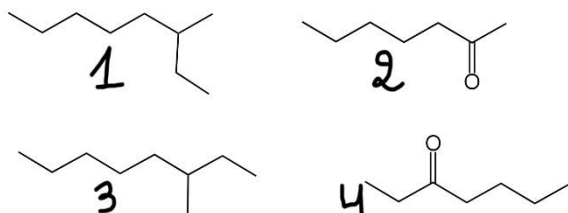


- A) L'azote de la molécule de pyrrole est hybridé sp<sup>2</sup>
- B) L'azote de la molécule de pyridine est hybridé sp<sup>3</sup>
- C) Les oxygènes de la molécule de dioxygène sont hybridés sp<sup>2</sup>
- D) Les azotes du diazote sont hybridés sp
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

**QRU 7 : A propos des propositions suivantes, indiquez la réponse exacte :**

- A) L'eutomère est énantiomère actif
- B) Le distomère est toujours inactif
- C) L'eutomère a très souvent un effet tératogène
- D) Le distomère a toujours un effet tératogène
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

**QCM 8 : A propos des propositions suivantes, indiquez la ou les réponse(s) exacte(s) :**

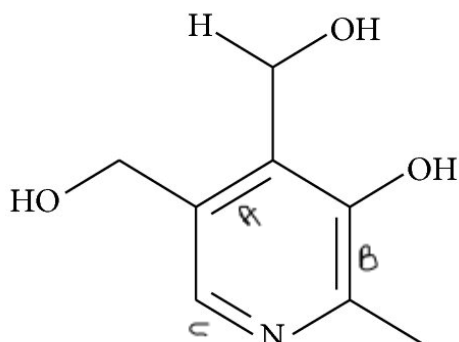


- A) la molécule 1 et la molécule 2 sont isomères de position
- B) La molécule 1 et la molécule 3 sont des isomères de chaîne
- C) La molécule 3 et la molécule 4 sont des isomères de fonction
- D) La molécule 3 et la molécule 4 sont des isomères de position
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

**QRU 9 : A propos des propositions suivantes, indiquez la réponse exacte :**

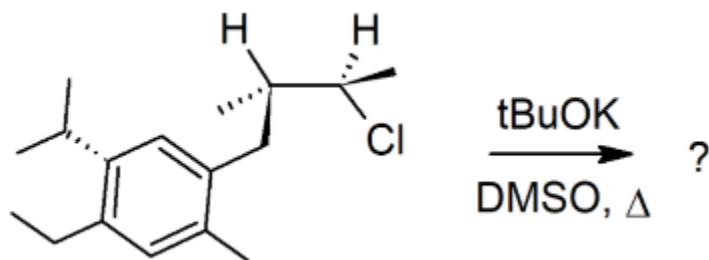
- A) L'effet inductif est toujours défavorisé face à un effet mésomère
- B) Les gaz nobles sont les atomes les plus électronégatifs
- C) L'électronégativité (en N.m<sup>2</sup>) est la capacité qu'ont les atomes à attirer les électrons
- D) La liaison hydrogène est un cas particulier de liaison dipôle-dipôle
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

**QCM 10 : A propos de la molécule de vitamine b6 suivante, indiquez la ou les réponse(s) exacte(s) :**



- A) La double liaison A est de configuration relative Z
- B) La double liaison B est de configuration relative E
- C) La double liaison C est de configuration relative E
- D) La double liaison B est de configuration relative Z
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

**QCM 11 : A propos de la réaction suivante, indiquez la ou les proposition(s) exacte(s) :**



- A) Les paramètres de la réaction favorisent une réaction d'ordre 1
- B) Le tBuOK est une base faible
- C) À la suite de cette réaction, on obtiendra 2 produits différents
- D) Nous sommes face à une déshydratation intramoléculaire avec un acide non nucléophile
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

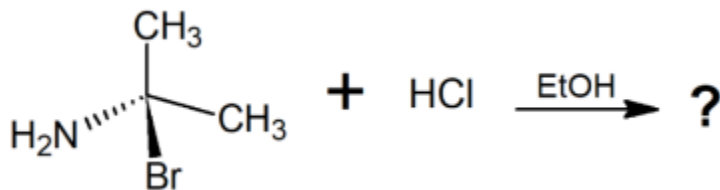
**QCM 12 : A propos de principes en chimie, indiquez la ou les proposition(s) exacte(s) :**

- A) La différence d'énergie entre réactifs et produits ( $\Delta_r G$ ) a une influence sur la thermodynamique de la réaction
- B) Un acide est un composé capable de capter un proton tandis qu'une base est un composé capable de céder un proton
- C) Un mélange racémique ne présente pas d'activité biologique
- D) L'électronégativité se mesure à l'aptitude du noyau d'un élément (atome) à repousser les électrons
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

**QCM 13 : À propos de l'élimination d'ordre 1 (E1), indiquez la ou les proposition(s) exacte(s) :**

- A) Une base arrache un proton au réactif lors de la première étape
- B) Cette réaction est stéréosélective
- C) Elle suit la règle de Zaitsev, de former le carbocation le plus stable
- D) Elle est sous contrôle thermodynamique
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

**QCM 14 : A propos de la réaction suivante, indiquez la ou les proposition(s) exacte(s) :**

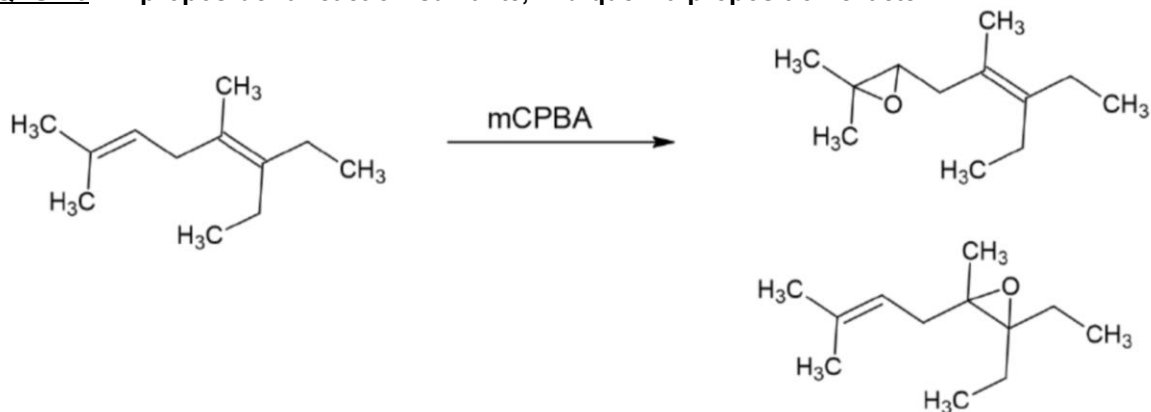


- A) Le produit obtenu est le 2-bromopropan-2-amine
- B) Le solvant aprotique nous oriente vers une réaction d'ordre 1
- C) Le brome est un mauvais groupement partant
- D) Le groupement amine est un fort nucléofuge
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

**QCM 15 : A propos de principes en chimie, indiquez la ou les proposition(s) exacte(s) :**

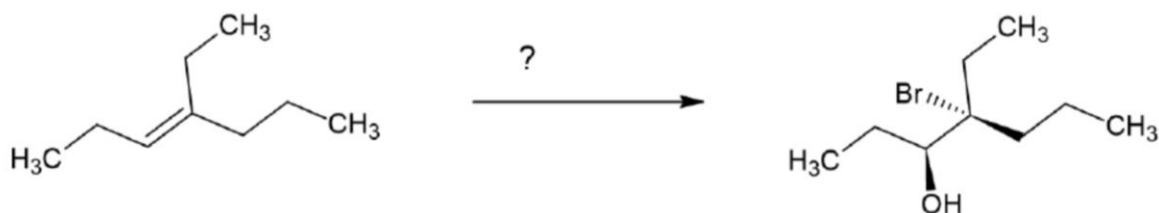
- A) L'eau est un excellent solvant pour les molécules polaires et pour les sels
- B) La basicité est une grandeur reliée à un équilibre thermodynamique
- C) La structure de l'état de transition se rapprochera de celle de la molécule isolable la plus proche en énergie d'après le postulat de Hammond
- D) La vitesse d'une substitution nucléophile d'ordre 1 augmente avec la concentration en nucléophile
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

**QRU 16 : A propos de la réaction suivante, indiquez la proposition exacte :**



- A) Le réactif se nomme 2,5-diméthyl-6-éthyl-octa-2-en
- B) On formera majoritairement le produit du haut
- C) La réaction est une ouverture d'époxyde
- D) mCPBA est un solvant apolaire
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

**QRU 17 : A propos de la réaction suivante, indiquez la proposition exacte :**



- A) Les conditions adéquates pour obtenir ce produit sont 2 bromes en présence d'alcool
- B) Les conditions adéquates pour obtenir ce produit sont 2 bromes en présence d'eau
- C) La réaction étudiée est une hydratation
- D) Nous obtenons un halogénoéther
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

**QCM 18 : A propos de la chimie, indiquez la ou les proposition(s) exacte(s) :**

- A) Les amines sont des bases faibles.
- B) Un amine tertiaire est lié à trois hydrogènes
- C) Dans la fonction carbonyle, la polarisation de la liaison C=O la rend sensible aux attaques électrophiles
- D) Les carbones des alcènes sont plans
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

**QCM 19 : Concernant les acides aminés, indiquez la (les) proposition(s) exacte(s) :**

- A) Les acides aminés à chaîne aromatique sont la Tyrosine, la phénylalanine et le tryptophane uniquement
- B) L'Arginine, l'Histidine, l'Aspartate et la Lysine sont des acides aminés basiques
- C) La liaison peptidique implique la perte d'une molécule d'eau
- D) L'Arginine, la Leucine et la Méthionine sont des acides aminés essentiels chez l'adulte
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

**QCM 20 : Concernant les peptides, les polypeptides et les protéines, indiquez la(les) proposition(s) exacte(s) :**

- A) Les coudes bêta sont stabilisés par une liaison hydrogène entre le premier et le troisième acide aminé
- B) La structure quaternaire peut être homo- ou hétéro-oligomérique
- C) Le motif à doigt de Zinc est maintenu en position par 2 résidus cystéine et 2 résidus histidine, il interagit avec l'ADN et le stabilise
- D) Les interactions hydrophobes sont très présentes dans les protéines globulaires, tandis que les interactions ioniques dépendent du pH, et les liaisons hydrogène stabilisent toutes les structure
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

**QCM 21 : Concernant les peptides, les polypeptides et les protéines, indiquez la(les) proposition(s) exacte(s) :**

- A) La glycine est importante dans le collagène car elle forme des ponts disulfures entre les chaînes
- B) Le domaine Fc contient les 6 régions CDR de l'immunoglobine
- C) La coopérativité positive est observée pour la myoglobine
- D) Récepteur membranaire est un glucide membranaire permettant la détection spécifique de molécules de signalisation extracellulaire (hormones, facteurs de croissance) permettant la transduction de signaux intracellulaires.
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

**QCM 22 : Concernant les monosaccharides/ polysaccharides, indiquez la ou les proposition(s) exacte(s) :**

- A) Les polysaccharides sont des molécules composées de plus de 10 unités de monosaccharides
- B) Certains glucides ont des rôles d'adressage des protéines dans les cellules
- C) Les oses peuvent être porteurs d'une cétose sur le premier carbone ou d'un aldéhyde sur le carbone 2
- D) Les épimères sont des molécules ayant la même formule chimique mais une configuration différente, ainsi la position de l'OH d'un C-asymétrique (hors avant dernier C) est différente
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

**QCM 23 : Concernant les lipides et les acides gras, indiquez la ou les proposition(s) exacte(s) :**

- A) L'Acide Eicosapentaénoïque (EPA) C20:5, est un acide gras indispensable apporté uniquement par l'alimentation
- B) La  $\Delta 12$  désaturase et la  $\Delta 15$  désaturase sont des désaturases présentes dans le règne végétal mais pas dans le règne animal
- C) Selon la classification de l'Union internationale de Chimie tous les lipides ayant un noyau stérane ou dérivant de celui-ci sont des stéroïdes
- D) Le cholestérol possède des groupements hydroxyles sur le carbone 19 et 17 du noyau stérane
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

**QCM 24 : Concernant la bioénergétique et les molécules impliquées, indiquez la (les) proposition(s) exacte(s) :**

- A) Le potentiel redox est une force électromotrice qui mesure l'aptitude d'un composé à perdre ou recevoir des électrons
- B) La forme dimère cytosolique de la Créatine Phosphokinase (CPK-2) est en interaction avec l'ATP/ADP translocase
- C) L'Adénylate Kinase catalyse le transfert d'un phosphate et de sa liaison riche en énergie d'un ADP vers un autre ADP. Cette réaction est totalement réversible avec un  $\Delta G_0'$  proche de 0
- D) Chez l'homme il existe un pool de 120g de Créatine dont 95% sont stockés dans le muscle squelettique/lisse et 70% de ces 95% sont sous forme de Créatine Phosphate
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

**QCM 25 : Concernant les enzymes allostériques de l'enzymologie, indiquez la (les) proposition(s) exacte(s) :**

- A) Toutes les enzymes allostériques ont une structure caractéristique : quaternaire, composé de protomère ayant un axe de symétrie
- B) La coopération hétérotrope, entre un substrat et un autre substrat, peut-être négative ( $R \rightarrow T$ ) ou positive ( $T \rightarrow R$ )
- C) Les enzymes clés, enzymes michaeliennes réalisent une rétro-inhibition
- D) Afin de décrire l'activité des oligomères, deux modèles sont proposés : celui concerné (conserve la symétrie) et celui de Koshland (perte de la symétrie)
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

**QCM 26 : Concernant l'enzymologie, indiquez la (les) proposition(s) exacte(s) :**

- A) Les macroenzymes de type 1, diminuent la clairance en se liant à une immunoglobuline
- B) Lors de l'état post-stationnaire, la constante de dissociation est égale à la constante d'association
- C) Le contrôle de l'activité enzymatique n'est pas limité à des processus physico-chimique (pH, température, concentration, localisation), on retrouve aussi des régulations covalentes, des inhibiteurs, protraitement ménagé
- D) Les enzymes ne modifient pas le résultat et restent inchangées en fin de réaction
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

**QCM 27 : Concernant l'enzymologie, indiquez la (les) proposition(s) exacte(s) :**

- A) Le noyau réactionnel de la biotine est la fonction thiol
- B) FMN et NAD dérivent tous deux de la vitamine B2
- C) Le coenzyme quinone (Q) et le cytochrome C sont tous deux des coenzymes impliqués dans des réactions d'oxydoréduction, ils transfèrent des électrons
- D) Les coenzymes prosthétiques, issus de l'alimentation, ont des liaisons faibles de type covalentes
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

**QCM 28 : Concernant le métabolisme, indiquez la ou les proposition(s) exacte(s) (inspiré d'Annales) :**

- A) La capacité métabolique d'une cellule dépend uniquement de son équipement enzymatique et de la disponibilité en oxygène
- B) Pour maintenir l'homéostasie métabolique, l'apport énergétique est sous le contrôle neuronal alors que la dépense énergétique est sous le contrôle hormonal
- C) L'insuline et l'adrénaline exercent leurs actions cellulaires via une augmentation de la synthèse d'AMPc pour réguler des voies anaboliques
- D) Chez l'homme, les glucides constituent les réserves énergétiques les plus importantes et sont les substrats les plus énergétiques en kcal/g
- E) ABCD fausses

**QCM 29 : Concernant le devenir des nutriments protéiques, quelle(s) est(sont) la(les) proposition(s) exacte(s) ?**

- A) Les protéines endogènes sont digérées en acides aminés par les hydrolases lysosomales sans consommation d'énergie
- B) La dégradation sélective des protéines endogènes par le protéasome requiert la consommation d'ATP
- C) La décarboxylation des acides aminés est une réaction irréversible et requiert du phosphate de pyridoxal comme coenzyme
- D) La désamination oxydative du glutamate permet d'éliminer son groupement aminé sous forme d'ammoniac NH<sub>3</sub>, qui sera pris en charge par l'uréogénèse
- E) ABCD fausses

**QCM 30 : Concernant le complexe enzymatique de la pyruvate déshydrogénase (PDH) et le cycle de Krebs, quelle(s) est(sont) la(les) proposition(s) exacte(s) (inspiré d'Annales) ?**

- A) La PDH est inactive dans sa forme phosphorylée
- B) La phosphorylation de la PDH a lieu au niveau de la sous-unité E3
- C) La formation de l'isocitrate à partir de citrate est catalysée par l'aldolase dans la mitochondrie
- D) L'isocitrate déshydrogénase (IDH) est inhibée par l'ATP
- E) ABCD fausses

**QCM 31 : Concernant le cycle de Krebs et sa régulation, indiquez la ou les proposition(s) exacte(s) :**

- A) L'oxaloacétate est converti en citrate par la citrate lyase
- B) La réaction de conversion du succinyl-CoA en succinate par la succinate déshydrogénase génère une molécule de GTP à partir de GDP et de phosphate
- C) L'ATP inhibe la citrate synthase alors que l'ADP et le NADH l'activent
- D) Dans le muscle, le calcium active l'isocitrate déshydrogénase
- E) ABCD fausses

**QCM 32 : Concernant la chaîne respiratoire mitochondriale, indiquez la ou les proposition(s) exacte(s) :**

- A) Dans le rein, le NADH.H<sup>+</sup> du cytoplasme traverse la membrane mitochondriale interne grâce à la navette malate/aspartate
- B) La ré-oxydation du NADH.H<sup>+</sup> dans le complexe I ne permet pas le passage de protons dans l'espace mitochondrial inter-membranaire
- C) Le complexe IV contient le cytochrome a et le cytochrome a<sub>3</sub>
- D) L'oligomycine inhibe l'ATP synthase alors que l'atractyloside inhibe l'ATP translocase, qui est un antiport
- E) ABCD fausses

**QCM 33 : Concernant la phosphorylation oxydative et l'ATP synthase, indiquez la ou les proposition(s) exacte(s)**

- A) Les protons H<sup>+</sup> accumulés dans l'espace mitochondrial inter-membranaire rendent le pH de l'EIM plus basique
- B) La conformation « T » (pour tight, tendue) de la sous-unité F1 de l'ATP synthase correspond à une haute affinité pour l'ATP
- C) Le phosphate inorganique (Pi) traverse la membrane interne de la mitochondrie de façon passive
- D) L'attractyloside inhibe le passage des protons à travers l'ATP synthase
- E) ABCD fausses

**QCM 34 : Concernant les pathologies du métabolisme, indiquez la (les) réponse(s) exacte(s) :**

- A) Une hyperglycémie chronique définit le diabète, indépendamment de la sécrétion d'insuline
- B) Le diabète de type 1 est lié à une insulino-résistance massive
- C) Le diabète de type 2 peut rester longtemps compensé par une hyperinsulinémie avant de se décompenser
- D) Une glycémie à jeun  $\geq 1,26$  g/L (7 mM) est un critère diagnostique d'hyperglycémie chronique
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

**QCM 35 : Concernant la lipogénèse, indiquez la (les) proposition(s) exacte(s) :**

- A) La lipogénèse a principalement lieu dans le tissu adipeux et le muscle
- B) La lipogénèse est la voie inverse de la lipolyse
- C) Lors des deux réductions de la lipogénèse, c'est dans les deux cas le même cofacteur utilisé : le NAD<sup>+</sup> qui est réduit en NADH + H<sup>+</sup>
- D) La lipogénèse est régulée finement, notamment sur ces enzymes clés : ACC (AcétylCoa Carboxylase) et AGS (Acide Gras Synthase), toutes deux activées en post-prandiale
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

**QCM 36 : Concernant la lipolyse et la bêta oxydation, indiquez la (les) proposition(s) exacte(s) :**

- A) La lipolyse et la bêta-oxydation sont toutes deux des voies de catabolisme, activent lors d'une situation de jeûne
- B) La thiokinase mitochondriale permet d'activer tous les AG, la taille de leur chaîne aliphatique n'a pas d'influence sur celle-ci car l'activation est une étape primordiale
- C) La bêta oxydation, permet de dégrader les triglycérides en acides gras
- D) Lors des deux déshydrogénations de la bêta oxydation, le même cofacteur est utilisé : le NADP
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

**QCM 37 :**

- A) L'ACC (AcétylCoa Carboxylase) est inactive sous sa forme phosphorylée, sa dépolymérisation est induite par le glucagon et l'adrénaline (régulation covalente) et le palmitoyl CoA (régulation allostérique)
- B) L'insuline favorise l'anabolisme : la lipogénèse et l'estérification des triglycérides
- C) Le glucagon a une action déphosphorylante : il induit une régulation covalente en enlevant un phosphate
- D) L'adrénaline induit l'hydrolyse des triglycérides en diminuant l'activité de la LHS
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

**QCM 38 : À propos de la glycolyse, indiquez la (les) réponse(s) exacte(s) :**

- A) Dans la navette glycérophosphate, le cofacteur utilisé pour entrer dans le complexe II de la CRM est le NAD
- B) En conditions anaérobiques, le bilan est de deux molécules d'ATP
- C) Le 2,3 bisphosphoglycérate est un effecteur positif pour la glycolyse
- D) À la fin de la phase consommatrice d'énergie de la glycolyse, deux molécules de G3P sont produites
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

**QCM 39 : À propos de la néoglucogénèse, indiquez la (les) réponse(s) exacte(s) :**

- A) La carboxylation du pyruvate en oxaloacétate nécessite la présence de biotine
- B) L'oxaloacétate peut se transformer en alanine ou en aspartate pour passer la membrane mitochondriale
- C) La déphosphorylation du G6P en glucose se fait dans le cytoplasme
- D) La phosphorylation du glycérol en glycérol 3-P se fait dans le tissu adipeux
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

**QCM 40 : À propos de la glycogénogénèse et de la glycogénolyse, indiquez la (les) réponse(s) exacte(s) :**

- A) Le stockage du glucose sous forme de triglycérides et sous forme de glycogène est illimité
- B) Après la fixation de la glycogénine au niveau de l'extrémité non réductrice, la glycogène synthase se fixe et attend que la glycogénine ajoute ses 8 premiers résidus de glucose avant de prendre le relais
- C) La première étape de la glycogénolyse est une étape de phosphorylation
- D) Au niveau du muscle, le glucose 6-phosphate est déphosphorylé pour donner du glucose qui sera libéré dans la circulation sanguine
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

**QCM 41 : À propos de l'interconversion des oses et de la voie des pentoses phosphates, indiquez la(les) réponse(s) exacte(s) :**

- A) Le F1P est transformé en DHAP et G3P par la F1P aldolase
- B) La galactosémie de type II est un déficit en UDP galactose 4 épimérase et est décrit par une hépatomégalie plus ou moins présente, et la présence de cataracte
- C) Si la cellule a besoin de NADPH et d'Acétyl-CoA, le G6P passe par la phase non oxydative
- D) L'oxydation du glutathion permet la libération d'une molécule d'eau et d'une molécule d'alcool
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

**QCM 42 : À propos de la régulation du métabolisme glucidique, indiquez la(les) proposition(s) exacte(s) :**

- A) Il existe plusieurs hormones hyperglycémiantes, parmi lesquelles on peut retrouver l'insuline
- B) Le glucagon inactive la voie de l'AMP cyclique
- C) En situation de jeûne, d'effort ou de stress, l'adrénaline peut agir en stimulant la glycogénolyse et la glycolyse
- D) Le récepteur de l'insuline a une activité kinase
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

**QCM 43 : Concernant la coopération tissulaire et la régulation du métabolisme glucidique, indiquez la (les) proposition(s) exacte(s) :**

- A) Les AG liés à l'albumine passent la barrière hémato-encéphalique lors d'un jeûne pour alimenter le cerveau
- B) La coopération entre le muscle et le foie se fait grâce au cycle de Cori et le cycle glucose-lactate
- C) L'insuline favorise l'expression du transporteur GLUT2 à la membrane
- D) Lorsqu'on fait de l'hyperglycémie, les signes cliniques se montrent à l'instant T et il faut agir très vite dans le risque de se retrouver dans un état comateux
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

**QCM 44 : À propos de la régulation du métabolisme glucidique, indiquez la(les) proposition(s) exacte(s) :**

- A) Trois enzymes sont régulées au niveau des voies réciproques de la glycogénogénèse et de la glycogénolyse
- B) La phosphorylation d'une enzyme permet son activation, alors qu'au contraire sa déphosphorylation permettra son inactivation
- C) Le G6P est un effecteur positif pour la glycogène phosphorylase dans le muscle
- D) Lorsque l'on veut augmenter la concentration de sucre dans le sang, la glucokinase sera libérée dans le cytoplasme
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

**QCM 45 : À propos de la régulation du métabolisme glucidique, indiquez la(les) proposition(s) exacte(s) :**

- A) Lorsque la forme kinase de la PFK2 est active, cette dernière est déphosphorylée et on va donc dans le sens de la néoglucogénèse
- B) Le citrate est un inhibiteur allostérique de la glycolyse qui agit au niveau du flux entrant
- C) L'acétyl CoA inactive la pyruvate carboxylase et ainsi défavorise la néoglucogénèse
- D) Dans une situation où l'on veut diminuer la concentration de glucose dans le sang, la phosphorylase kinase va venir phosphoryler la glycogène phosphorylase qui pourra alors activer la PKA en libérant ses sous-unités catalytiques
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses