

1/	AC	2/	A	3/	5	4/	BD	5/	AD
6/	C	7/	A	8/	ACD	9/	BC	10/	CD
11/	B	12/	ABCD	13/	AB	14/	ABD	15/	ABD
16/	B	17/	CE	18/	B	19/	BC	20/	CD
21/	E	22/	AB	23/	D	24/	ABD	25/	D
26/	AC	27/	BD	28/	B	29/	C	30/	B
31/	ABC	32/	AC	33/	BC	34/	A	35/	A
36/	BD	37/	C	38/	AB	39/	BC	40/	ABCD

QCM 1 : AC

- A) Vrai : la lumière est une onde électromagnétique, on peut donc la caractériser par une longueur d'onde et une fréquence
 B) Faux : cf A), une onde de matière n'a rien à voir, en plus la lumière est à la fois une onde et une particule donc cet item est doublement faux
 C) Vrai
 D) Faux : c'est l'inverse il en compose une petite partie
 E) Faux

QCM 2 : A

- A) Vrai : a) Le soufre passe en valence tertiaire (valence de 6) pour faire 3 doubles liaisons avec l'oxygène
 b) le carbone fait une double liaison avec l'oxygène et deux simples liaisons avec les hydrogènes, ça lui occupe tous ses électrons de valence (pas de dnl qui traîne) et il est lié en tout à 3 éléments
 e) Tout simple, le Bore a 3 électrons célibataires lorsqu'il est en valence secondaire (tout le temps) et le fer a un électron célib
 B) Faux : le PH₃ comporte bien 3 électrons célibataires mais il a un dnl au niveau de l'OA 3s² du phosphore, il est donc AX₃E déso
 C) Faux : pour le XeO₃, il comporte encore un dnl dans l'OA 5s² (déso²). En gros, dans cette molécule, le Xenon gaz rare je rappelle) passe en valence secondaire. En effet, il a une OA 5p⁶ pleine mais son OA 5d est dispo pour accueillir des électrons supplémentaires ! Il peut passer en valence de 2, 4, 6, 8 ! En l'occurrence, puisque l'oxygène fait des doubles liaisons, le Xe central a besoin de 6 électrons célibataires pour faire 3 doubles liaisons avec l'oxygène -> valence de 6 ; mais il lui reste un dnl à ne pas oublier++ sur sa couche de valence
 D) Faux
 E) Faux

QCM 3 : E

- A) Faux : la configuration suit bien la règle de Madelung (n+l minimum), mais à la fin c'est 5s² et pas 5s¹
 B) Faux : la première partie est vraie, mais sa valence est donc de type **ns²**
 C) Faux : pour tous les alcalino-terreux : faible attachement électronique, **grosse** énergie de 1^{ère} ionisation et **faible** de 2^{ème} ionisation
 D) Faux : le Xénon c'est trop surfait pour lui, il préfère devenir comme le Krypton (#superman)
 E) Vrai

QCM 4 : BD

- A) Faux : cf. B)
 B) Vrai : définition du cours
 C) Faux : c'est la définition d'une liaison par coordinence ça, une liaison covalente est la mise en commun de deux électrons de valence
 D) Vrai : (voir l'illustration du livre p.43), l'atome de soufre possède encore des cases vides grâce à ses OA "3d" donc on peut créer 2 liaisons de plus quand on passe en valence secondaire :)
 E) Faux

QCM 5 : AD

- A) Vrai : "L'énergie se conserve, elle ne peut être ni créée, ni détruite"
 B) Faux : c'est un principe d'évolution
 C) Faux : on lui attribue plutôt les fonctions d'état de l'énergie interne et de l'enthalpie
 D) Vrai
 E) Faux

QCM 6 : C

- A) Faux : Attention à bien lire l'énoncé, on l'a répété en cours plusieurs fois le premier niveau excité correspond à $n=2$ donc le troisième niveau excité à $n=4$;)
B) Faux : cf A) en plus tu as oublié de mettre Z et n au carré :'
C) Vrai : Bravo !!!
D) Faux : tu as pris les bons niveaux mais tu as oublié de mettre Z et n au carré, tu y es presque !
E) Faux

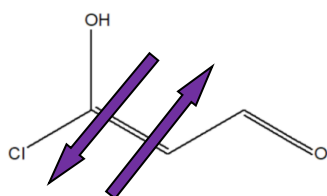
QCM 7 : A

- A) Vrai : On utilise $PV = nRT$, on met bien TOUTES les unités comme elles doivent être avant de commencer le calcul ++ : on se retrouve avec $V = n.R.T$ ($P = 1 \text{ bar}$) $\rightarrow V = 2.10^{-6}.8.280 = 4480.10^{-6} \text{ m}^3 = 4,48 \text{ L}$
B) Faux : mets la température en Kelvin la prochaine fois
C) Faux : apprends à convertir des m^3 en L (j'ai galéré pendant toute ma p1 t'inquiète ça finit par rentrer)
D) Faux : nimp
E) Faux : (dédi à ceux qui ont fait des protos avec nous aux plages tuts, maintenant retournez bosser bonne journée)

QCM 8 : ACD

- A) Vrai : les substituants sont de part d'autre de cette chaîne carbonée
B) Faux : de configuration S ! ATTENTION !!! Le 4^{ème} groupement n'est pas en arrière ! Du coup on fait notre configuration sans tenir compte du 4^e groupement, on trouve R et on inverse car le 4^e groupement est en avant. C'est donc S. Comment procède-t-on ? Je vérifie que mon carbone est asymétrique (hybridé sp^3 avec 4 groupements différents), ensuite je numérote ses groupements dans l'ordre décroissant du numéro atomique Z : 1N, 2/3C d'en bas ou de droite, 4H qui n'est pas représenté (car représentation topologique) est en avant (car le C d'en bas est en arrière). Comme il y a indétermination pour la place 2/3 (vu qu'on a deux C qui ont le même numéro atomique), on regarde aux atomes d'après, le numéro atomique le plus grand. Le C d'en bas est lié à trois H, le C de droite à un O et un C : $\text{O} > \text{H}$. On a donc 1N 2C de droite 3C d'en bas. On tourne dans le sens horaire, donc R MAIS COMME NOTRE 4^{ème} GROUPEMENT EST EN AVANT ON INVERSE LA CONFIGURATION ; on a donc S
C) Vrai : Comment procède-t-on ? Je vérifie que mon carbone est asymétrique (hybridé sp^3 avec 4 groupements différents), ensuite je numérote ses groupements dans l'ordre décroissant du numéro atomique Z : 1O, 2/3C de gauche ou de droite, 4H qui n'est pas représenté (car représentation topologique) est en arrière (car le O est en avant). Comme il y a indétermination pour la place 2/3 (vu qu'on a deux C qui ont le même numéro atomique), on regarde aux atomes suivant le numéro atomique le plus grand. Le C de gauche est lié à un N et un C, le C de droite à trois C (car la double liaison compte pour 2C) : $\text{N} > \text{C}$. On a donc 1N 2C de droite 3C de gauche. On tourne dans le sens horaire, donc R
D) Vrai
E) Faux

QCM 9 : BC

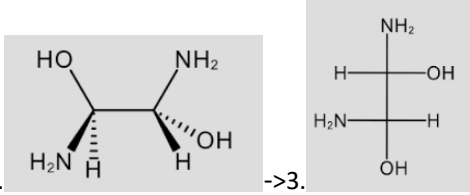


- A) Faux : attention, je l'ai dit à la TTR, et j'ai même insisté, quand une double liaison O se situe en bout de chaîne, il y a un hydrogène, et donc c'est un aldéhyde et pas une cétone +++ (piège relou, mais au moins c'est fait, vous tomberez plus dedans)
B) Vrai : D'abord, on vérifie que les substituants de l'alcène soient bien deux à deux différents, pour qu'on puisse parler de configuration relative Z/E ; c'est le cas. Ensuite, à gauche de l'alcène, on a un O et un Cl. Le numéro atomique du Cl est plus grand que le numéro atomique de l'O, donc selon la règle CIP, c'est le Cl qui est prioritaire. A droite on a un H et un C, donc là encore, selon la même règle, c'est le C qui est prioritaire. Ce qui donne deux flèches regardant à l'opposées, configuration E
C) Vrai : Ici, on a deux fonctions : un aldéhyde et un alcool. Donc selon notre tableau des fonctions prioritaires, c'est l'aldéhyde qui est le plus prioritaire et qui donnera le suffixe. On a aussi un Cl en position 3, c'est l'aldéhyde qui est en position 1. Ensuite, on a une chaîne carbonée de trois carbones, c'est donc un propane. La double liaison se situe en position 2 (premier carbone à porter la double liaison). Pour les substituants on respecte l'ordre alphabétique : 3-chloro-3-hydroxy. Donc mis bout à bout, on a donc bien du 3-chloro-3-hydroxyprop-2-enal
D) Faux : Attention au piège, la molécule ne porte pas de cétone, hors dans ce nom le suffixe est celui de la cétone
E) Faux

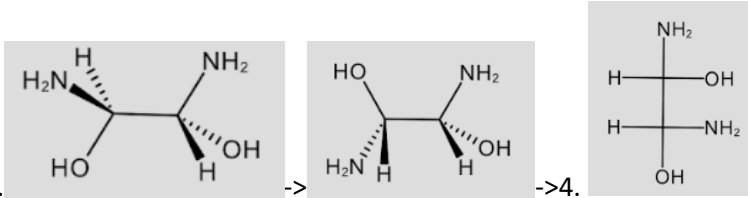
QCM 10 : CD

A) Faux

B) Faux : cf C et en plus c'est une projection de Fischer et pas de Newman !



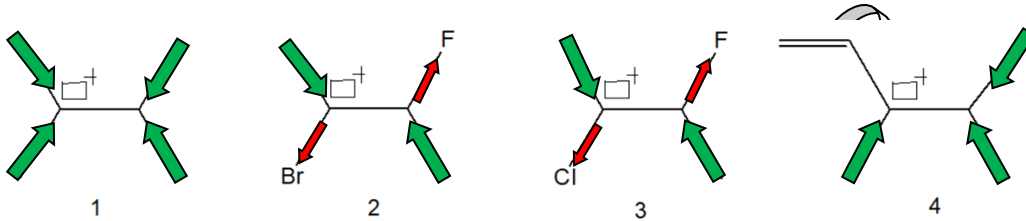
C) Vrai : 2. ->3.



D) Vrai : 1. -> ->4.

E) Faux

QCM 11 : B



Flèche verte = effet inductif donneur (I+), Flèche rouge= effet inductif attracteur (I-), flèche verte courbé= déplacement d'électron, effet mésomère

A) Faux

B) Vrai : Dans ces molécules le but est de stabiliser un carbocation, qui est déficitaire en électron. Pour le stabiliser il faudra lui apporter soit de la densité électronique, par I+ soit un électron par mésomérie. Du coup on a :

1 : 4 I+ ; **2** : 2 I+ et 2 I- ; **3** : 2 I+ et 2 I- ; 3 I+ et un M+. Ainsi, la molécule 4 est la plus stable , l'M étant plus puissant. La molécule 1 est la deuxième plus stable. Maintenant, reste à savoir qui est la plus stable entre la 2^e et la 3^e molécule. On sait que le Cl est plus électronégatif que le Br, il déstabilise donc plus le carbocation que la 3^e molécule. Ainsi, on a bien **3 < 2 < 1 < 4**

C) Faux

D) Faux

E) Faux

QCM 12 : ABCD

A) Vrai

B) Vrai : On voit bien que l'énergie des produits est supérieure à celle des réactifs, le ΔG est supérieur à 0, on gagne en énergie

C) Vrai : Et pas de l'intermédiaire réactionnel hein, attention !

D) Vrai : Le postulat d'Hammond dit que la structure de l'état de transition se rapproche de la structure de l'espèce isolable la plus proche en énergie. Ici, le plus proche en énergie sont les produits, car on est dans une réaction endergonique

E) Faux

QCM 13 : AB

A) Vrai

B) Vrai : En sachant que l'amine est toujours la base dans une réaction acido-basique et que son pKa est de 9. On peut dire que la condition est respectée pour que la réaction est lieu : le pKa de l'acide -7 est inférieur au pKa de la base 9

C) Faux : La réaction est totale, car le ΔpKa=9-(-7)=14>3

D) Faux : Un acide est un composé capable de CEDER un proton tandis qu'une base est un composé capable de CAPTER un proton, selon Bronsted

E) Faux

QCM 14 : ABD

- A) Vrai : Ici, on a plusieurs facteurs qui nous font penser à une E2 : tBuOK= base forte + le DMF qui est un solvant polaire aprotique favorisant les réactions d'ordre 2 + le Cl, qui est un nucléofuge moyen, et enfin, on a bien un proton en antipériplanaire du Cl (on voit sur le carbone à gauche, que le carbone est en arrière, donc l'hydrogène est en avant, et donc dans le même plan que le Cl). Toutes les conditions sont réunies pour faire une E2
- B) Vrai : Il faut que la liaison C-C portant le Cl et le H soit disposé de sorte que le H et le Cl soient en antipériplanaire, donc on prend bien en compte la stéréochimie de l'alcène de départ
- C) Faux : Comme je l'ai dit juste avant, on arrache un proton en antipériplanaire et pas en syn +++ (syn, veut dire du même côté, anti en sens opposé)
- D) Vrai : Ici, la fonction principale de cette molécule est un ester donc le suffixe sera -oate de machin
- E) Faux

QCM 15 : ABD

- A) Vrai : On a ici un bon nucléophile (CN-) et qu'on réagisse avec le Cl ou le Br, dans les deux cas on a un carbone primaire, donc qui ne fera pas de SN1, mais bien une SN2 +++
- B) Vrai : Il faut se rappeler du tableau dans la fiche sur les alcanes à la dernière page
- C) Faux : Ici, on préférera attaquer un groupement chimique plutôt qu'un autre : c'est une réaction chimiosélective, et non pas régiosélective (puisque on n'aboutit pas à des isomères de positions)
- D) Vrai : J'ai expliqué ça en cours, comme le Brome est moins électronégatif que le Chlore, la liaison C-Br sera plus longue que la liaison C-Cl, et donc plus faible en énergie, donc elle se cassera plus facilement ! Si la liaison se casse plus facilement on aura un meilleur nucléofuge. Sinon on retient juste ça : (bon nucléophile /nucléofuge= I et Br ; moyen/mauvais nucléophile/fuge = F et Cl)
- E) Faux

QCM 16 : B

- A) Faux : Unis par des **liaisons peptidiques** et NON liaisons osidiques
- B) Vrai
- C) Faux : On compte que **2 AA polaires acides** et NON 3
- D) Faux : Le troisième AA aromatique est **Tyrosine** et NON Thréonine
- E) Faux

QCM 17 : CE

- A) Faux : **Proline P** → AA NON essentiel !
- B) Faux : **Thréonine T** → AA Polaire et on demande les Apolaires !
- C) Vrai : **Phénylalanine F**
- D) Faux : **Histidine H** → AA essentiel chez l'enfant uniquement !
- E) Vrai : **Valine V**

QCM 18 : B

- A) Faux : La structure secondaire **est NON linéaire**, des repliements on déjà eu lieu : on retrouve des hélices alpha, feuilletts beta, coudes beta !
- B) Vrai
- C) Faux : On retrouve le coude beta dans les **feuilletts Antiparallèles**
- D) Faux : Oui l'item est vrai, mais le qcm parle de la structure **secondaire** ! Désolé mais attention au piège d'énoncé !
- E) Faux

QCM 19 : BC

- A) Faux : Attention, la Trypsine coupe une seule fois au niveau de l'Arginine! Elle ne **coupe pas au niveau de la Lysine car la Proline** en Cter gêne la Trypsine
- B) Vrai : La chymotrypsine coupe 2 fois : Tyr et Phe donc forme 3 peptides
- C) Vrai : Charges positives : His, Arg, Lys. Charges négatives : Asp, Glu.
- D) Faux : On a 12AA, chaque AA à une masse de 110DA donc 12 x 110 = 1320
- E) Faux

QCM 20 : CD

- A) Faux : Le début est juste mais n est un **nombre réel POSITIF** donc pas n'importe quel nombre réel
- B) Faux : Le cétose possédant 3C ne possède pas de carbone asymétrique donc le **cétotétrose (4C) est le PREMIER cétose possédant un carbone asymétrique**
- C) Vrai : Voir schéma filiation des D-aldoses. Je n'avais pas insisté dessus, mais il était sur la fiche et le diapo donc retenez « *ne jamais faire confiance à un prof ou une tutrice toujours tout apprendre* » #biophyUE3A #biostat
- D) Vrai : **Attention à savoir** : une phosphorylation est une sous-catégorie d'estérification car en ajoutant un phosphate on crée une liaison ester : on peut parler d'ester phosphorique
- E) Faux

QCM 21 : E

- A) Faux : Attention tout est vrai cependant la dernière partie est fausse : en effet je vous parle « des AA » cependant **le xylose n'est absolument pas un AA** mais bien un ose !
- B) Faux : Attention une fiche est à apprendre dans sa globalité y compris les schémas : ici liaison N-glycosidique se fait entre la chaîne latérale d'une Asn et la fonction réductrice du **N-acétyl-GLUCOSAMINE**
- C) Faux : Tout est vrai cependant **l'acide hyaluronique n'est pas retrouvé dans les glycoprotéines !!!** mais uniquement dans les protéoglycanes !!
- D) Faux : NANA est bien en position terminale mais est responsable du caractère **ACIDE** de la molécule
- E) Faux

QCM 22 : AB

- A) Vrai
- B) Vrai
- C) Faux : **MECHANT !** Mais bon vous commencez à me connaître « le diable se cache dans les détails » ici le synonyme du saccharose c'est le **SUCROSE** (errata de la ronéo de l'an dernier il me semble)
- D) Faux : Le saccharose se compose de glucose et de fructose donc de **deux hexoses** (oses à 6 carbones)
- E) Faux

QCM 23 : D

- A) Faux : L'amidon est bien constitué d'amylose et d'amylopectine (or tous deux sont constitués uniquement de glucose) donc l'amidon est constitué uniquement de glucose, donc d'un seul monomère c'est donc un **HOMOPOLYSACCHARIDE**
- B) Faux : **MECHANT !** Mais connaissez vos chiffres on ne sait jamais : environ **20 oses**
- C) Faux : !!! Attention **à bien différencier fonction alcool et groupement hydroxyle** : par exemple dans une fonction hémiacétal on retrouve bien un hydroxyle mais on ne peut pas pour autant parler réellement de fonction alcool (petit item de réflexion)
- D) Vrai
- E) Faux

QCM 24 : ABD

- A) Vrai
- B) Vrai
- C) Faux : l'acide EPA est synthétisé à partir de l'acide α -linoléique par élongation de 2C + ajout de 2 doubles liaisons. Ce n'est **pas** un AG indispensable
- D) Vrai : c'est la position **MALONIQUE**
- E) Faux

QCM 25 : D

- A) Faux : noyau ~~estrane~~ → **STÉRANE**
- B) Faux : même si ils sont polycycliques, les stérols sont des lipides **simples**
- C) Faux : ce sont les acides biliaires
- D) Vrai
- E) Faux

QCM 26 : AC

- A) Vrai
- B) Faux : les acides biliaires ne dégradent **pas directement** le cholestérol, ils sont seulement synthétisés à partir du cholestérol
- C) Vrai
- D) Faux : le pKa est **diminué**
- E) Faux

QCM 27 : BD

- A) Faux : petit piège d'énoncé pour la route ☺ → le triacylglycérol est un lipide **SIMPLE** (faites attention ++ à ca !)
- B) Vrai
- C) Faux : c'est une **phosphocholine** (il y a un phosphate en plus)
- D) Vrai
- E) Faux

QCM 28 : B

- A) Faux : c'est la définition de l'**enthalpie**
- B) Vrai
- C) Faux : les réactions endergoniques ne se déroulent **pas** spontanément, elles nécessitent un apport d'énergie extérieur
- D) Faux : dans les systèmes biologiques on mesure le **ΔG°** (modification de l'énergie libre standard à pH = 7)
- E) Faux

QCM 29 : C

- A) Faux : C'est l'inverse ! Toutes les enzymes sont des **protéines** sauf les Ribozymes qui sont des **ARNs**
- B) Faux : Les enzymes ne modifient **PAS** le produit de la réaction
- C) Vrai
- D) Faux : Des **AA de contact** !!
- E) Faux

QCM 30 : B

- A) Faux : Attention piège en lien avec les lipides NADP = NAD + **acide phosphORIQUE EN 2'**
- B) Vrai : (Beaucoup de toujours pour vous perturber)
- C) Faux : (C'est vrai mais **piège énoncé** : la biotine n'est pas un coenzyme d'oxydo-réduction)
- D) Faux : (C'est vrai mais la **chymotrypsine est une enzyme et pas une coenzyme ATTENTION**)
- E) Faux

QCM 31 : ABC

- A) Vrai
- B) Vrai
- C) Vrai
- D) Faux : les GLUT n'utilisent **pas** d'ATP, contrairement aux transporteurs SGLT
- E) Faux

QCM 32 : AC

- A) Vrai
- B) Faux : parmi les étapes exergoniques (1, 3, 7, 10), seules les étapes **1** (*Glucose* → *G-6P*), **3** (*F6-P* → *F1,6-bisP*), et **10** (*PEP* → *Pyruvate*) sont irréversibles et **régulées**
- C) Vrai : les étapes 1, 3, 7, 8, 9, et 10
- D) Faux : la molécule la plus énergétique de la cellule est le **PEP**
- E) Faux

QCM 33 : BC

- A) Faux : elles ne fonctionnent **pas** en même temps !!
- B) Vrai
- C) Vrai
- D) Faux : elle est activée par une concentration élevée d'**AMP** (ce qui signifie que la cellule a besoin d'énergie)
- E) Faux

QCM 34 : A

- A) Vrai
- B) Faux : Elle se déroule dans la mitochondrie, le cytoplasme et le **RE. (Reticulum Endoplasmique)**
- C) Faux : L'OAA est non perméable à la mito, c'est pour ça qu'on utilise les systèmes de navettes !
- D) Faux : Dans le **RE**
- E) Faux

QCM 35 : A

- A) Vrai
- B) Faux : réaction **IRréversible**
- C) Faux : Elle libère un **GTP** et un **CO2**
- D) Faux : cette réaction libère un **Phosphate inorganique Pi** et non un ATP !
- E) Faux

QCM 36 : BD

- A) Faux : LE NADH₂ et le FADH₂ **sont oxydés** au niveau de la CRM pour produire de l'énergie c'est l'O₂ qui est réduit
- B) Vrai : La CRM permet le transport d'H₂ (donc plusieurs H) grâce au couple FADH₂/FAD, le transport de l'ion hydrure grâce au couple NADH/NAD et les électrons grâce aux protéines Fe/s
- C) Faux : C'est le **transfert de protons** qui s'effectue de part et d'autre de la membrane et pas celui d'électrons
- D) Vrai : Facteur limitant c'est un terme qui s'utilise pour une molécule qui va décider de l'activité et de la vitesse d'une voie, ça ne veut pas dire forcément « inhibition » ou « limitation de l'activité »
- E) Faux

Rabajoy : Alors déjà bravo à tous pour être arrivés au bout de ce premier ccb ! J'espère que ce sujet était ni trop facile, ni trop dur, on attend aussi vos retours ! Bossez bien la bioch même si c'est difficile au début parce que c'est fat, mais ca vaut vraiment le coup le jour du concours faites nous confiance ☺

Bon courage à tous pour cette année, donnez tout, on sera la pour vous aider au max !!

La Bioch' vous aime ❤️

Petites dédicaces rapidos :

- ♥ à mes fillottes d'amour : Heléa, Léa, Marie, Maëva, Laurie, et Claire + Eden la battante !
- ♥ à mes co-tut' de l'ambiance #QueFaitLePerroquet et à toute l'équipe du tutorat pcq c'est la famille
- ♥ à ma team de p1 : Pitouzor la best des best et JeuneCéramide le phénomène biophysique
- ♥ aux p1 de la tut' rentrée qui nous ont fait des compliments tout mimi sur Socrative, cœur sur vous !
- ♥ à tous les p1 que je connais de près ou de loin (comme ca j'oublie personne ahah)
- ♥ et une pensée particulière aux triplants, vous êtes des warriors ne l'oubliez jamais ♥

Mario : Coucou les gars, on espère que le concours c'est bien passé! Surtout continuez à bosser c'est que le début vous avez encore plein de temps pour progresser!

Hésitez pas si vous avez des questions sur le forum! Bon courage à tous!

Grosse dedi à mes fillotes : Alizée, Annie, Victoria, Laurine, Valentine et Mathilde, hâtes de vous rencontrer! Et à Hugoo et Matouf vous êtes les besssst ❤️

Mrs.zweig : Voilà c'est tout pour ma partie j'espère que ce CCB s'est bien passé pour vous. En tout cas, je vous souhaite beaucoup de courage pour l'année que vous allez entamer. Elle vous demandera : **persévérance, rigueur**, vous permettra de vous **dépasser**, de **découvrir des facultés** que vous ne soupçonniez même pas et surtout d'accéder au **job de vos rêves**. Que vous soyez primant, doublant ou triplant donnez tout, ce ne sont que quelques années sacrifiées pour atteindre un job qui en vaut vraiment la peine.

Soyez des **battants, des compétiteurs**, et n'oubliez surtout pas que la Paces est un **marathon**, surtout pas un sprint, et que l'important est de tenir la distance.

Ayez donc **un bon rythme de travail et de vie**, soyez **structurés**, et soyez surtout **EFFICACES** qu'importe la matière. **Croyez en vous** et surtout **ne cessez jamais d'être exigeant avec vous-même** ; un bon classement ne doit pas entraîner de relâchement bien au contraire : tentez toujours de vous améliorer, même si le cours vous semble faciles et surtout pensez à vous entraîner c'est vraiment la clé de la réussite.

Pour conclure : La bioch vous aime, la bioch est derrière vous, comme toute l'équipe tutorat ! (même si la bioch l'est encore plus ;)).

Enfin, place aux dédicaces : A mes fillots : Marion, Charles (les plus courageux : cette année c'est la bonne), Quentin, Kevin, Emma, Nolwenn, Sasha. A ma co-marraine Séréna, à tous les P1 qui aiment mes mnémos et mon chat, à mes co-tuts incroyables, à tous les tuteurs (vous êtes juste tops) et enfin à Lou (mon associée de stage) et à Michael mon pilier de l'aventure P2 (te sens pas frais). Gros bisous love !

QCM 37 : C

- A) Faux : Ce sont les **PROCARYOTES** +++
- B) Faux : Un noyau **non-délimité** +++
- C) Vrai ++++++
- D) Faux : Un ADN linéaire unique ? **NON plusieurs ADN linéaires**
- E) Faux

QCM 38 : AB

- A) Vrai +++ Pensez à nos petits mîmes avec Baptiste <3
- B) Vrai : Tout est vrai à bien apprendre
- C) Faux : Un diamètre **CONSTANT** ++++++
- D) Faux : Il peut justement se replier
- E) Faux

QCM 39 : BC

- A) Faux : La machinerie basal de transcription est constitué de **l'ARN polymerase II et des facteurs généraux de transcription**, l'assemblage du ribosome se fait pour la traduction !
- B) Vrai : à bien retenir +++++
- C) Vrai
- D) Faux : Plusieurs codons codent pour un même **Acide Aminé**
- E) Faux

QCM 40 : ABCD

- A) Vrai : Si il n'y a pas de Lactose pourquoi transcrire l'opéron Lactose X)
- B) Vrai +++++ Et oui ! (On aurait pu vous faire le piège entre transcriptionnelle/traductionnelle)
- C) Vrai ++++++
- D) Vrai
- E) Faux

Hugo: Ces 4 QCM ne sont pas hyper dur, on a vraiment essayer de vous interroger sur ce que l'on a bien insisté en cours, ce ne sont pas des pièges sur les mots à proprement dit mais sur les notions du cours. On espère que la TTR vous a plu, on s'est trop éclaté avec vous Baptiste et moi, on a prit un réel plaisir à vos cotés (c'est réciproque bien sur ;)). Dédicace à mes 6 fillotes qui vont tout déchirer et qui ont intérêt d'avoir perfect la biomol !!! Bonne chance à mes doublants qui eux ont intérêt d'avoir perfect le CCB ! Et bon courage à la nouvelle Team MTB 2018/2019 vous allez vraiment kiffer cette année. Pour finir dédicace à ma marraine Kasandra, à mon vieux (Vincent) qui nous aide pour les QCM <3, à mon Grand-père (Pierre), à toute la famille biomol et surtout à tout LES COURAGEUX TUTEURS qui sont venu pendant la TTR (surtout aux tuteurs du S2 qui sont venus alors qu'ils n'ont pas donnés de cours) surtout à mon CO-TUT le champion. Je vous souhaite à tous une bonne continuation et bonne chance pour cette année. Profitez à fond (mais pas de trop :D) et APPRENEZ DE VOS ERREURS faites votre correction ! C'est le plus important ! C'est le meilleur conseil que je puisse vous donner ! A bientôt et vive la biomol <3

Baptiste:

j'espère que vous avez aimé la TTR, que vous avez géré ce CCB !

dédicace à tout ma famille qui m'as toujours soutenue

dédicace à tout mes potes en STAPS que je voyais apres chaque tutorat et special pour Elias

dédicace à tout les pharma des plage tut !! : Thibaud, Lucille, Lauren, Anaïs,...

dédicace à ma marraine P2: MAYE et mes parrain/marraine de P1 yanni et margaux

dédicace à MON PARRAIN OFFICIEUX OFFICIEL..... NAAAAANS !!!

dédicace à tout les tuteurs et tutrices !

dédicace à mon co-tut en Or : HUUUUGO !

dédicace à toi qui ne c'est pas pourquoi tu et là, à toi qui vas travailler tout les jours alors que tu n'ai sûr de rien, à toi qui n'ai même pas sûr de quelle filiere tu vas prendre à la fin, à toi qui doute de ton intelligence, à toi qui rêve de réussir quelque chose de fou, à toi qui vas tous déchirer !