

<b>1/</b>	C	<b>2/</b>	CD	<b>3/</b>	ACD	<b>4/</b>	E	<b>5/</b>	E
<b>6/</b>	D	<b>7/</b>	E	<b>8/</b>	BCD	<b>9/</b>	BD	<b>10/</b>	BD
<b>11/</b>	BCD	<b>12/</b>	AC	<b>13/</b>	ACD	<b>14/</b>	BCD	<b>15/</b>	BCD

**QCM 1 : C**

- A) Faux : ça aurait été vrai s'il n'était pas ionisé  
 B) Faux : la couche la plus externe est celle avec le n le plus grands  
 C) Vrai : Z = 26, mais l'atome est ionisé (2+) donc on doit retirer 2 électrons de la couche la plus externe  
 D) Faux  
 E) Faux

**QCM 2 : CD**

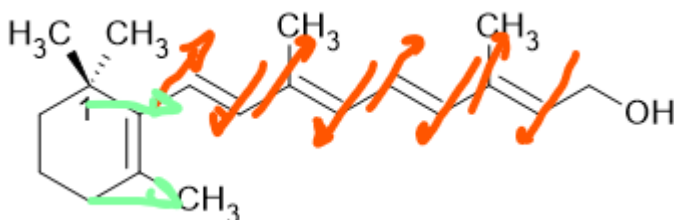
- A) Faux : OH → Alcool → Hydroxy  
 B) Faux : Double liaison de CO en fin de chaîne → Aldéhyde → suffixe « al »  
 C) Vrai  
 D) Vrai : 2 pour chaque Oxygène, donc 2x2 = 4  
 E) Faux :

**QCM 3 : ACD**

- A) Vrai : Le carbone qui porte l'alcool est primaire, c'est donc un alcool primaire.  
 B) Faux : Il n'est relié qu'à un seul carbone, c'est donc un carbone primaire.  
 C) Vrai  
 D) Vrai  
 E) Faux :

**QCM 4 : E**

- A) Faux : Il n'est pas asymétrique puisqu'il y a deux groupements identiques (2 méthyles)  
 B) Faux  
 C) Faux : il y a une double liaison Z

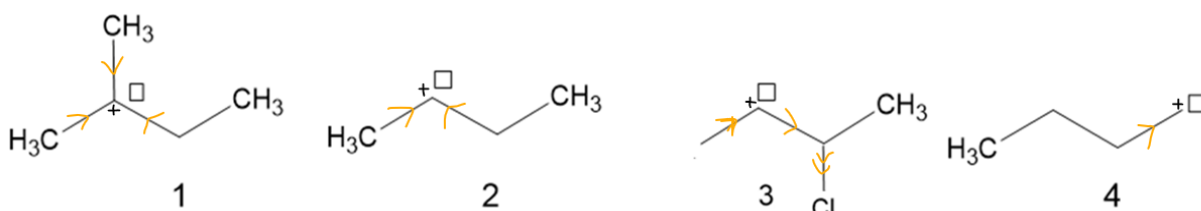


- D) Faux : les molécules ne sont pas immobiles +++  
 E) Vrai

**QCM 5 : E**

- A) Faux : Elimination de type 1 ! Nous sommes en présence d'un solvant polaire protique « EtOh ».  
 B) Faux : La chaleur favorise les réactions d'éliminations !  
 C) Faux : « EtOh » est un solvant polaire protique.  
 D) Faux : Attention le nucléofuge ici est le Brome (Br).  
 E) Vrai

**QCM 6 : D**



- A) Faux  
 B) Faux  
 C) Faux

D) Vrai : Plus un carbocation est substitué, plus il est stable (de part les effets donneurs des méthyles). Le carbocation 1 est trisubstitué, donc plus stable que le carbocation 2 bisubstitué, lui-même plus stable que le carbocation 4 monosubstitué. Le carbocation 3 possède un Chlore électronégatif, accentuant son déficit électronique et le déstabilisant encore plus.

E) Faux

#### **QCM 7 : E**

A) Faux : coupure oxydante

B) Faux : acide carboxylique et cétone, c'est une coupure oxydante forte

C) Faux : on peut obtenir un acide carboxylique dans ces conditions, mais dans d'autres conditions on aurait pu obtenir un aldéhyde et une cétone

D) Faux : concentré

E) Vrai

#### **QCM 8 : BCD**

A) Faux : tertiaire

B) Vrai

C) Vrai

D) Vrai

E) Faux

#### **QCM 9 : BD**

A) Faux : ATTENTION ! C'est une attraction entre les molécules d'eau et d'alcanes. Ce piège tombe !

B) Vrai

C) Faux : « Newton » ? ça n'existe pas.

D) Vrai

E) Faux

#### **QCM 10 : BD**

A) Faux : les non polaires non covalentes non !!

B) Vrai

C) Faux : à l'intérieur (intra-chaine) ou à l'extérieur entre 2 chaînes (inter-chaine)

D) Vrai : les ponts disulfures justement

E) Faux

#### **QCM 11 : BCD**

A) Faux : les chaînes lourdes pas légères !

B) Vrai

C) Vrai

D) Vrai

E) Faux

#### **QCM 12 : AC**

A) Vrai

B) Faux : elle est activée par une forte concentration en ATP

C) Vrai

D) Faux : elle est composée de 3 sous-unités :  $\alpha$ ,  $\beta$ ,  $\gamma$

E) Faux

#### **QCM 13 : ACD**

A) Vrai

B) Faux : attention c'est l'inverse (*ce genre de piège peut arriver souvent à l'examen lisez bien vos items 😊*) l'AMPK régule positivement la dégradation du glycogène pour augmenter la concentration en glucose et glucose 6-P

C) Vrai

D) Vrai

E) Faux

#### **QCM 14 : BCD**

A) Faux : ce sont seulement les hexokinases 1, 2 et 3

B) Vrai

C) Vrai : mais l'isoforme musculaire non

D) Vrai

E) Faux

**QCM 15 : BCD**

- A) Faux : négatif
- B) Vrai
- C) Vrai
- D) Vrai
- E) Faux