Correction du DM n° 3 : SN/E et réactivité

1/	D	2/	ACD	3/	AD	4/	BCD	5/	D
6/	BC	7/	AC	8/	BC	9/	ABC		

QCM 1 : D

A) Faux : On voit qu'on a de la chaleur et une bonne base donc c'est une élimination. Dans ce cas, on n'aura pas d'alcool mais la formation d'un alcène, du pent-2-ène
B) Faux : Comme expliqué au-dessus, la base et la chaleur sont des indicateurs d'élimination est non de substitution nucléophile
C) Faux : C'EST L'INVERSE !!!! C'EST DU TEXTO COURS !!!! PAR COEUR !!!!
D) Vrai
E) Faux

QCM 2 : ACD

A) Vrai
B) Faux : En condition Réductrice
C) Vrai
D) Vrai
E) Faux

QCM 3 : AD

A) Vrai
B) Faux : NON, le péracide, notamment le mCPBA attaque la double liaison la PLUS substitué
C) Faux : On retrouve aussi un ester et un époxyde
D) Vrai
E) Faux

QCM 4 : BCD

A) Faux : On a un bon groupement partant, un substrat tertiaire et un solvant protique (NaOH qui peut aussi servir de solvant et le OH et donneur de liaison hydrogène), on a donc une substitution nucléophile de type 1, qui n'est donc pas stéréospécifique (il faut bien connaitre les caractéristiques de chaque réaction)
B) Vrai
C) Vrai
D) Vrai
E) Faux

QCM 5 : D

A) Faux : On n'a pas de formation de double liaison dans le produit et on voit clairement que le groupement Cl est remplacé/ substitué par le groupement OH. Il s'agit donc bien d'une substitution nucléophile
B) Faux : Ici, quand le groupement Cl- va partir, on va avoir une stabilisation du Carbocation par résonnance, c'est le principal argument en faveur de la substitution nucléophile de type 1. Dans ce cas, cette réaction ne peut pas être stéréospécifique (je vous avoue que ce n'était vraiment pas facile facile donc ne vous inquiétez pas si vous n'avez pas reconnue le type de réaction je ne vous ai pas laissé beaucoup d'indice)
C) Faux : Et non il ne faut pas oublier l'alcène, il s'agit de but-3-ène-2-ol
D) Vrai
E) Faux

QCM 6 : BC

A) Faux : On a un solvant aprotique (SN2), un substrat secondaire (SN2), un bon nucléofuge et un bon nucléophile (donc là c'est SN1/SN2). On peut donc supposer qu'il s'agit d'une substitution nucléophile de type 2. Dans ce cas, la vitesse dépend de la concentration en nucléofuge et nucléophile
B) Vrai
C) Vrai
D) Faux : Pas du tout c''est un solvant APROTIQUE
E) Faux

QCM 7 : AC

A) Vrai : On a un substrat tertiaire (SN1), un solvant protique (SN1) et un bon groupement partant, donc globalement on est sur une SN1. Dans ce sens, il y a bien une racémisation des produits

Le tutorat est gratuit. Toute reproduction ou vente est interdite.

B) Faux
C) Vrai
D) Faux : Non justement le Cl est un bon groupement partant
E) Faux

QCM 8 : BC

A) Faux : On a un solvant primaire (SN2), un solvant aprotique (SN2) et un bon nucléophile (l'alcoolate), donc c'est probablement une SN2
B) Vrai
C) Vrai
D) Faux
E) Faux

QCM 9 : ABC

A) Vrai
B) Vrai
C) Vrai
D) Faux : On a de la chaleur donc on s'oriente tout de suite vers une élimination, un solvant protique et un carbocation qui sera inclue dans un cycle (structure stable). Il s'agit donc d'une Élimination de type 1
E) Faux