

1/	ABD	2/	D	3/	BD	4/	A	5/	BC
6/	ABCD	7/	E	8/	A				

**QCM 1 : ABD**

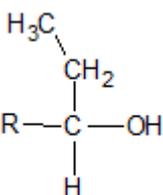
- A) Vrai : Le carbone du CO<sub>2</sub> est électropositif et il va se faire attaquer par le « R » qui lui sera électronégatif  
 B) Vrai  
 C) Faux : L'hydrolyse acide sert simplement à protoner le carboxylate en acide carboxylique  
 D) Vrai  
 E) Faux

**QCM 2 : D**

- A) Faux : Les carbones de la double liaison ne sont pas électrophiles donc il n'y a pas d'addition  
 B) Faux : Rien à voir ici  
 C) Faux : Le R est nucléophile il ne peut pas attaquer le Cl qui est lui aussi nucléophile  
 D) Vrai : Le R nucléophile attaque le Carbone pour se substituer au Cl  
 E) Faux

**QCM 3 : BD**

- A) Faux  
 B) Vrai : On obtient cette molécule →



- C) Faux  
 D) Vrai : Le R nucléophile attaque le Carbone puis l'hydrolyse acide va permettre de protoner l'oxygène  
 E) Faux

**QCM 4 : A**

- A) Vrai : Les carbones de la double liaison ne sont pas électrophiles donc il n'y a pas d'addition  
 B) Faux : A température ambiante on obtient un alcool tertiaire  
 C) Faux :  
 D) Vrai : A -70°C on s'arrête au stade de la cétone +++  
 E) Faux

**QCM 5 : BC**

- A) Faux : On obtient une cétone  
 B) Vrai : Cette triple liaison est polarisée donc l'organomagnésien va s'additionner pour former une imine après protonation  
 C) Vrai : voir B  
 D) Faux : On obtient une cétone, du NH<sub>3</sub> et un HO-MgX  
 E) Faux

**QCM 6 : ABCD**

- A) Vrai : L'époxyde va s'ouvrir puis se protonner  
 B) Vrai  
 C) Vrai  
 D) Vrai : C'est le R nucléophile qui va permettre la réaction  
 E) Faux

**QCM 7 : E**

- A) Faux : Le R va attaquer le carbone électrophile du chlorure d'acide  
 B) Faux : A cause de la température on s'arrête à la cétone +++  
 C) Faux : A température ambiante on obtient un alcool tertiaire  
 D) Faux : Les organocadmiums sont beaucoup moins réactifs que les organomagnésiens, on s'arrête donc à la cétone  
 E) Vrai

**QCM 8 : A**

A) Vrai : Le nucléophile va attaquer le carbone le moins substitué à cause de l'encombrement stérique

B) Faux : C'est ce produit qu'on obtient → 
$$\text{H}_3\text{C}-\overset{\text{OH}}{\text{HC}}-\text{CH}_2-\text{R}$$

C) Faux : C'est donc un alcool secondaire que l'on obtient ici

D) Faux : Avec le moins substitué, c'est-à-dire le « plus libre »

E) Faux