

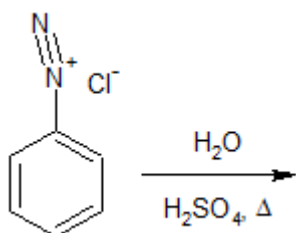
Salut, ce DM est là pour vous faire réviser certains points sur lesquels la Pr. Broggi nous a demandé de bien insister ! Il est rapide et pas très long mais on voulait quand même insister dessus, bon courage c'est bientôt fini !!!

### Sujet

**QCM 1 : A propos des diazoïques, donnez la (ou les) proposition(s) exacte(s) :**

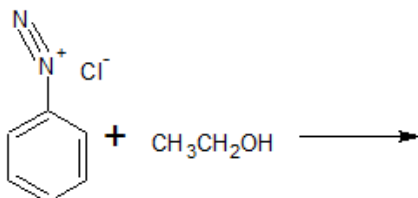
- A) Ils peuvent réagir par SE (Substitution Electrophile)
- B) Ils peuvent réagir par  $S_NAr$  (Substitution Nucléophile sur Aromatique)
- C) Ils peuvent réagir par  $S_{RN}1$  (Substitution Radicalaire Nucléophile 1)
- D) Ils peuvent réagir et perdre une molécule de  $N_2$
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

**QCM 2 : A propos de cette réaction, donnez la (ou les) proposition(s) exacte(s) :**



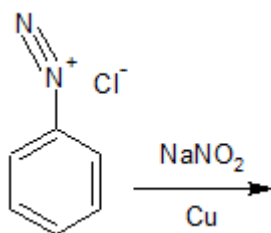
- A) C'est une SE
- B) On passe par un intermédiaire carbocation
- C) On passe par un intermédiaire radicalaire
- D) le produit obtenu est le benzène
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

**QCM 3 : A propos de cette réaction, donnez la (ou les) proposition(s) exacte(s) :**



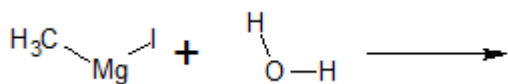
- A) C'est une  $S_NAr$
- B) C'est une  $S_{RN}1$
- C) On passe par un intermédiaire carbocation
- D) Le produit obtenu est le benzène
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

**QCM 4 : A propos de cette réaction, donnez la (ou les) proposition(s) exacte(s) :**



- A) C'est une  $S_NAr$
- B) C'est une  $S_{RN}1$
- C) On passe par un intermédiaire radicalaire
- D) Le produit obtenu est le nitrobenzène
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

**QCM 5 : A propos de cette réaction, donnez la (ou les) proposition(s) exacte(s) :**



- A) C'est le Mg qui va attaquer un des H de l'eau
- B) C'est l'iode qui va attaquer l'oxygène
- C) C'est l'oxygène qui va attaquer le carbone
- D) C'est un des H qui attaque le Mg
- E) C'est le carbone qui attaque l'oxygène
- F) C'est le Mg qui va attaquer l'oxygène
- G) C'est un H qui va attaquer l'iode
- H) C'est le carbone qui va attaquer un H
- I) C'est un H qui va attaquer l'iode
- J) C'est l'oxygène qui attaque l'iode
- K) C'est un hydrogène qui attaque le carbone

Faites-moi des retours sur ce genre de QCM (type QCM 5) pour savoir si ça peut vous aider à mieux comprendre ! Je pourrai vous en faire plus si ça vous est utile ☺ C'est Hyper'ion sur le forum

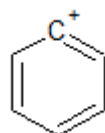
## Correction

### **QCM 1 : BCD**

- A) Faux : pas de SE avec les diazoïques ++++++
- B) Vrai
- C) Vrai : ++++++
- D) Vrai
- E) Faux

### **QCM 2 : B**

- A) Faux : pas de SE avec les diazoïques ++++++



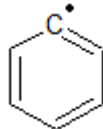
- B) Vrai : on obtient ce composé intermédiaire
- C) Faux : voir B
- D) Faux : On obtient un phénol
- E) Faux

### **QCM 3 : D**

- A) Faux : Il s'agit d'une réaction acido basique ++
- B) Faux
- C) Faux
- D) Vrai
- E) Faux

### **QCM 4 : BCD**

- A) Faux : voir B
- B) Vrai : Toutes les réactions avec des diazoïques utilisant du Cu sont des S<sub>RN</sub>1 ++++



- C) Vrai : l'intermédiaire des S<sub>RN</sub>1 est
- D) Vrai
- E) Faux

### QCM 5 : H

Ici le Mg est très électropositif donc le carbone à côté sera lui très électronégatif !  
De plus, dans la molécule d'eau, c'est l'oxygène qui est négatif et donc les H sont positifs.  
C'est donc le carbone qui va attaquer un des H de l'eau !

