



# TUTORAT BCM 2014-2015 – Chimie organique

## CORRECTION Séance n°6 – Semaine du 06/04/2015

*Dérivés carbonylés, acides et dérivés – Réactivité du benzène*  
Professeur Pierre-Antoine Bonnet

### QCM n°1 : A, D, E

- A. **Vrai.**
- B. Faux. C'est de la tautomérie
- C. Faux. Gem-diol instable
- D. **Vrai.**
- E. **Vrai.**

### QCM n°2 : A, B, C, D

- A. **Vrai.**
- B. **Vrai.**
- C. **Vrai.**
- D. **Vrai**
- E. Faux, basique aussi.

### QCM n°3 : A, B, C

- A. **Vrai.**
- B. **Vrai.**
- C. **Vrai.**
- D. Faux, Imine.
- E. Faux, alcanes.

### QCM n°4 : A, C, D, E

- A. **Vrai.**
- B. Faux, de diéthyle.
- C. **Vrai.**
- D. **Vrai**
- E. **Vrai.**

### QCM n°5 : A, C, D, E

- A. **Vrai.**
- B. Faux, amide.
- C. **Vrai.**
- D. **Vrai.**
- E. **Vrai.**

QCM n°6 : A, D

- A. **Vrai.**
- B. Faux, il faut une température  $< -60^{\circ}\text{C}$ , sinon, on obtient le *ter*-butanol.
- C. Faux, synthèse de cétones.
- D. **Vrai.**
- E. Faux. butanol.

QCM n°7 : A, B

- A. **Vrai.**
- B. **Vrai.**
- C. Faux. Le benzène est **insaturé** puisqu'il comporte des doubles liaisons.
- D. Faux. Le composé E n'est pas aromatique.
- E. Faux. Les deux autres isomères du composé B sont l'isomère ortho et l'isomère **méta**.

QCM n°8 : A, B, C

- A. **Vrai.**
- B. **Vrai.**
- C. **Vrai.**
- D. Faux. C'est en milieu **réducteur** que la réaction conduit à un aldéhyde.
- E. Faux. C'est en milieu **oxydant** que la réaction conduit à un acide.

QCM n°9 : A, B, C, D, E

- A. **Vrai.**
- B. **Vrai.**
- C. **Vrai.**
- D. **Vrai.**
- E. **Vrai.**

QCM n°10 : A, B, D

- A. **Vrai.**
- B. **Vrai.**
- C. Faux.
- D. **Vrai.**
- E. Faux. Electroattracteur.

QCM n°11 : A, E

- A. **Vrai.**
- B. Faux.-M
- C. Faux. -I
- D. Faux. -M
- E. **Vrai.**

QCM n°12 : F

- A. Faux. Ce sont des substitutions électrophiles.
- B. Faux. Ils ne sont pas aromatiques.
- C. Faux. Pas lorsqu'elles sont effectuées sur les composés B et C.
- D. Faux. La nitration effectuée sur le composé B conduit majoritairement au produit méta.
- E. Faux. Elle serait identique, selon les règles d'Holleman.
- F. **Vrai.**