

**Interrogation de cours n°15****DEUX PREMIÈRES PÉRIODES** / 1 pt(s)

1. Citer deux méthodes pour favoriser l'estérification de FISCHER.

 / 1 pt(s)

2. Définir la stéréospécificité.

 / 1 pt(s)

3. Définir la constante thermodynamique d'équilibre à partir de l'enthalpie libre standard de réaction.

 / 1 pt(s)

4. Donner le bilan de l'hydrolyse basique des esters (saponification).

 / 1 pt(s)5. Donner un ordre de grandeur du  $pK_a$  du couple carbonyle/énolate. / 2 pt(s)

6. Donner le mécanisme de la réaction de C-alkylation.

 / 2 pt(s)

7. Donner le mécanisme de la crotonisation en milieu basique.

/ 2 pt(s)

8. Donner le mécanisme de l'addition de MICHAEL.

/ 2 pt(s)

9. Définir la *vitesse volumique de disparition* d'un réactif (définir toutes les grandeurs introduites avec leur unité).

/ 3 pt(s)

10. Compléter le tableau suivant :

| espèce chimique            | expression du potentiel chimique |
|----------------------------|----------------------------------|
| gaz en mélange             |                                  |
| soluté en solution aqueuse |                                  |
| solvant                    |                                  |

/ 1 pt(s)

11. Que vaut l'enthalpie libre de réaction à l'état d'équilibre?

/ 3 pt(s)

12. Donner le bilan, les conditions opératoires et le mécanisme de la déprotection d'un acétal.

Total = 20 points.