

Interrogation de cours n°9**BILAN PREMIÈRE PÉRIODE** / 2 pt(s)

1. Définir une *solution saturée*. Expliquer comment préparer une solution saturée.

 / 2 pt(s)

2. Définir une *molécule protique*. Donner des exemples.

 / 1 pt(s)

3. Donner la relation entre $\Delta_r G$, $\Delta_r G^\circ$ et Q_r .

 / 2 pt(s)

4. Définir un *tensioactif*. Donner un exemple.

 / 1 pt(s)

5. Définir l'*équilibre chimique*.

 / 2 pt(s)

6. Définir une *réaction quantitative*. Définir une *réaction totale*.

 / 1 pt(s)

7. Définir la *vitesse volumique d'une réaction* (définir toutes les grandeurs introduites avec leur unité).

/ 1 pt(s)

8. Énoncer la loi de VAN'T HOFF (cinétique).

/ 1 pt(s)

9. Énoncer l'approximation des orbitales frontalières (ou théorème de FUKUI).

/ 1 pt(s)

10. Quelle est l'approche la plus favorable entre les réactifs dans une réaction sous contrôle orbitaire?

/ 1 pt(s)

11. Définir une orbitale liante. Définir une orbitale antiliante.

/ 1 pt(s)

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

/ 2 pt(s)

13. Énoncer les deux critères d'interactions de deux orbitales atomiques.

/ 1 pt(s)

14. Donner la relation entre $\Delta_r G^\circ$, $\Delta_r S^\circ$ et $\Delta_r H^\circ$.

/ 1 pt(s)

15. Définir l'état standard de référence d'un élément.

Total = 20 points.