

Interrogation de cours n°3**ORBITALES MOLÉCULAIRES**

1. Soit le couple rédox $S_{(s)}/H_2S_{(aq)}$. En justifiant la démarche, établir l'équation de la droite de ce couple au sein d'un diagramme potentiel-pH. Préciser alors la pente de la droite.

 / 3 pt(s)

2. Qu'est-ce que la méthode CLOA? (réponse attendue avec des mots + une relation « mathématique »)

 / 1 pt(s)

3. Quelles sont les orbitales atomiques retenues pour former des orbitales moléculaires?

 / 1 pt(s)

4. Combien obtient-on d'orbitales moléculaires en combinant n orbitales atomiques?

 / 1 pt(s)

5. Définir une orbitale liante. Définir une orbitale antiliante.

 / 2 pt(s)

/ 2 pt(s)

6. Définir une orbitale de type σ et une orbitale de type π .

/ 2 pt(s)

7. Définir l'indice de liaison d'une molécule diatomique.

/ 2 pt(s)

8. Définir une molécule diamagnétique et une molécule paramagnétique.

/ 2 pt(s)

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

/ 2 pt(s)

10. Définir un diagramme corrélé. Définir un diagramme non corrélé.

/ 1 pt(s)

11. Comment évolue l'énergie des orbitales avec l'électronégativité?

/ 1 pt(s)

12. Définir un fragment.

Total = 20 points.