

Interrogation de cours n°7**THERMODYNAMIQUE** / 1 pt(s)

1. Définir l'enthalpie standard de dissociation d'une liaison (avec des mots).

 / 3 pt(s)

2. Deuxième principe : énoncé complet.

 / 1 pt(s)

3. Pourquoi peut-on utiliser la notation « d » pour S et non pour $S_{\text{créée}}$ et $S_{\text{échangée}}$?

 / 1 pt(s)

4. Que donne le bilan d'entropie pour une transformation réversible ?

 / 1 pt(s)

5. Donner la relation de BOLTZMANN.

/ 1 pt(s)

6. Donner la première identité thermodynamique (pour U).

/ 1 pt(s)

7. Donner la deuxième identité thermodynamique (pour H).

/ 1 pt(s)

8. Définir l'enthalpie libre (+ unités).

Total = 10 points.