

Sommaire

Le recueil est généralement structuré par thématiques ou par sessions d'examens (Semestre 1 et Semestre 2) :

Première Partie : Atomistique et Liaisons Chimiques

1. Sujets sur la structure de l'atome
 - Modèles quantiques et configuration électronique.
 - Propriétés du tableau périodique.
2. Sujets sur l'édifice moléculaire
 - Géométrie VSEPR et types de liaisons.
 - Moments dipolaires et forces intermoléculaires.

Deuxième Partie : Thermodynamique et Équilibres (Chimie 2)

1. Sujets de Thermochimie
 - Calculs d'enthalpies (ΔH), entropies (ΔS) et enthalpies libres (ΔG).
 - Cycles de Born-Haber et loi de Hess.

Shutterstock

2. Sujets sur les équilibres chimiques
 - Loi d'action de masse et déplacement d'équilibre.
 - Équilibres acido-basiques et calculs de pH.
 - Produits de solubilité et réactions de précipitation.

Troisième Partie : Annales de Synthèse

1. Examens de fin de semestre (Session Normale)
2. Examens de rattrapage
3. Solutions commentées et barèmes de notation
 - Analyse des erreurs fréquentes.
 - Rédaction type pour obtenir le maximum de points.