Sciences physiques MPSI.2.2018-2019

Du 1 au 5 avril

Programme n°22

MECANIQUE

M5 Les oscillateurs

Cours et exercices

M6 Mouvement d'une particule chargée dans un champ électrique ou magnétique

Cours et exercices

M7 Moment cinétique

Cours et exercices

SOLUTIONS AQUEUSES

AQ2 Réactions de dissolution ou de précipitation (Cours uniquement)

- Définition : Solution saturée
- Equilibres de précipitation
- Produit de solubilité
- Solubilité
- Conditions de précipitation
- Diagrammes de prédominance
- Couple précipité ions métallique
- Cas d'un hydroxyde amphotère
- Diagrammes de distribution
- Facteurs influençant l'équilibre de précipitation
- Influence de la température
- Effet d'ion commun
- Influence du pH → Exemple 1 : AgCH₃CO₂H
 - → Exemple 2 ; Solubilité du carbonate
 - de nickel
- Réactions de complexation → Mise en évidence
 - → Influence sur la solubilité
 - (exemple AgCN)