Programme de colle de chimie PSI

Semaine n°1 : du 14 au 19 septembre 2026

Transformations chimiques en solution aqueuse
Révision du programme de sup

Oxydants et réducteurs
Nombre d'oxydation, potentiel d'électrode, formule de Nernst, électrodes de référence, diagrammes de prédominance ou d'existence.

Réactions d'oxydo-réduction
Aspect thermodynamique, dismutation et médiadismutation.

Réactions acido-basiques
Constante d'acidité, diagramme de prédominance

Réactions de dissolution ou de précipitation
Constante de l'équation de dissolution, produit de solubilité Ks, solubilité et condition de précipitation, domaine d'existence

Diagrammes potentiel-pH
Principe de construction d'un diagramme E-pH, lecture et utilisation des diagrammes E-pH, limite thermodynamique du domaine d'inertie électrochimique de l'eau.