

Objectifs à acquérir pour l'examen de passage en S2S

- Distinguer entre transformation physique et transformation chimique
 - Décrire un système chimique et son évolution de l'état initial à l'état final.
 - Savoir ajuster une équation en choisissant les coefficients stœchiométriques corrects et connaître leur sens
 - Distinguer entre mélange stœchiométrique et non stœchiométrique
 - Appliquer la loi de proportionnalité dans la résolution d'un problème
 - Identifier le réactif limitant en utilisant les deux méthodes : rapports des réactifs et tableau d'avancement
 - Connaître le lexique propre aux solutions (soluté, solvant, solution aqueuse non aqueuse, dissolution)
 - Calculer la concentration molaire et/ou massique d'une solution ainsi que la concentration d'un ion présent dans une solution ou dans un mélange formé de plusieurs solutions
 - Identifier les moyens utilisés pour préparer une solution de concentration déterminée :
 - a- Par dissolution d'un soluté solide
(Matériel nécessaire + Protocol expérimental) .
 - Savoir calculer et définir la masse molaire et le volume molaire
 - Savoir déterminer une quantité de matière d'un corps solide, liquide ou gazeux connaissant la masse, le volume, la masse volumique, et/ ou la densité
- A réviser les chapitres :
- 4- Quantité de matière et concentration d'une solution.
- 5-Transformations chimiques.

Bonnes vacances ☺

