

**Une question de cours sera posée, puis un ou plusieurs exercices.
Si la question de cours n'est pas du tout maîtrisée la note sera inférieure à 10.**

**Chapitre n°1 :
Description et évolution d'un système physico-chimique.**

I- Système physico-chimique.

- 1- Les états "classiques" de la matière.
- 2- Constituants chimiques et physico-chimiques.
- 3- Variables intensives ou extensives.
- 4- Loi des gaz parfaits, pression partielle d'un gaz.
- 5- Masse volumique et densité.
- 6- Paramètres de description d'une phase : corps pur ou mélange.

II- Transformation chimique d'un système.

- 1- Ecriture d'une réaction.
- 2- Ecriture formalisée d'une réaction.
- 3- Composition et décomposition de réactions chimiques.

III- Paramètres décrivant l'évolution d'une réaction chimique.

- 1- Nombre de moles.
- 2- L'avancement de réaction ξ (ksi).
- 3- Rendement d'une réaction.

IV- Bilan de matière.

- 1- Une seule réaction mise en jeu.
- 2- Plusieurs réactions mises en jeu.
- 3- Relation entre une grandeur physique et un nombre de moles.
 - a- La pression à V et T constants.
 - b- L'absorbance A : loi de Beer-Lambert.
 - c- La conductivité σ : loi de Kohlrauch.

Chapitre n°2 :

Evolution d'un système physico-chimique. Etude de l'état final. Loi de Guldberg et Waage. Optimisation d'un procédé chimique.

I- Evolution d'un système physico-chimique vers un état d'équilibre.

- 1- Activité d'un constituant physico-chimique.
- 2- Loi d'équilibre.
- 3- Critère d'évolution d'un système en réaction chimique.
- 4- Etude d'un équilibre homogène.
- 5- Etude d'un équilibre hétérogène.

Colleurs :

Daudeville Adrien	vendredi 16h-18h
Delsérieys Jean	vendredi 16h-17h
Falcou Serge	mercredi 9h15-11h30
Thomazeau Anne	mardi 18h-20h