

# Programme de colle n°3

## Semaine du 28 septembre au 02 octobre

### Etude d'une réaction chimique

#### Cours et exercices

- Notion d'activité : gaz, solvant, soluté ou solide
- Transformation chimique, réaction chimique et équation chimique
- Équation d'une équation chimique
- Avancement molaire ou volumique, tableau d'avancement, taux d'avancement
- Proportions équimolaires et stœchiométriques
- Fin d'une réaction : équilibre dynamique, rupture d'équilibre
- Quotient de réaction : définition et expression
- Constante de réaction : Pas de définition exacte, exemples de valeurs
- Opérations sur les réactions chimique et lien avec les constantes
- Réaction quantitatives, peu avancées, équilibrée et totales
- Prévision du sens d'évolution d'un système
- Détermination d'un état final, équilibré ou non
- Déplacement d'un équilibre en jouant sur la constante thermodynamique ou sur le quotient de réaction

**Exercices à préparer : 12, 13, 14, 15, 16**

### Atomistique

#### Cours et application du cours uniquement

- Représentation de l'atome, particules élémentaires
- Isotope, abondance isotopique naturelle
- Masse atomique d'une entité ou d'un élément, masse molaire d'une entité ou d'un élément
- Description physique de l'atome, forces appliquées à un électron
- Nombres quantiques et contraintes mathématiques associées
- Couche, sous-couche, orbitale atomique
- Diagramme d'énergie, formule pour un hydrogénoïde
- Cas des polyélectroniques
- Configuration électronique des atomes et des ions
- Exceptions à la règle de Klechkowski si indiquées
- Relation de Planck avec la fréquence ou la longueur d'onde
- Transitions électroniques et émission/absorption de photon
- Séries de raie
- Formule de Rydberg
- Longueur d'onde associée à une transition électronique
- Longueur d'onde associée à une ionisation