

# BCPST 1C Programme de colle (Physique-Chimie)

Semaine du 16 au 20 Mars

## **Chapitre 20 : Statique des fluides**

Notion de force pressante. Surface élémentaire.

Démonstration de l'équation fondamentale de la statique des fluides

Statique des fluides incompressibles

Applications à la mesure de pression

Force pressante exercée par un liquide

Statique des fluides incompressibles : modèle de l'atmosphère isotherme

*Un autre modèle d'atmosphère a été vu en TD*

Poussée d'Archimède. Flottabilité

## **Chapitre 21 : Cinétique chimique. Ordre d'une réaction**

Définition de la vitesse (volumique) en fonction de l'avancement

Influences de la concentration (ordre) et de la température (Arrhénius)

Réaction d'ordre 0, 1 et 2 par rapport à un réactif : évolution de la concentration et calcul de  $t_{1/2}$

Détermination de la concentration : méthodes chimiques et physiques.

Méthode intégrale

Méthode différentielle (+ mesure des vitesses initiales)

Mesure du temps de  $\frac{1}{2}$  réaction

Proportions stœchiométriques et dégénérescence de l'ordre (méthode d'Ostwald)

### ***Exemples de questions de cours :***

- Démonstration de l'EFSF
- A partir de l'EFSF, retrouver la loi  $P(z)$  dans le cas d'un fluide incompressible
- A partir de l'EFSF, retrouver la loi  $P(z)$  dans le cas d'un fluide compressible : modèle de l'atmosphère isotherme
- Poussée d'Archimède. Déterminer le % de volume immergé d'un iceberg
- Ordre 0, 1, ou 2 : déterminer l'expression de  $[A(t)]$  et du temps de  $\frac{1}{2}$  réaction
- Expliquer la différence entre méthode intégrale et méthode différentielle
- Expliquer la méthode des proportions stœchiométriques pour trouver l'ordre global d'une réaction
- Expliquer la méthode de dégénérescence de l'ordre pour trouver un ordre partiel