

# Programme de colle de la semaine du 25/11/24

MPSI 1, Lycée Saint Louis

Année 2024-2025

## Chapitres au programme

- Chapitre S0 “Caractéristiques d’une grandeur physique”, Chapitre E1 “Circuits électriques dans l’ARQS”, Chapitre E2 “Etude des circuits – dipôles”, Chapitre E3 “Circuits linéaires du premier ordre”, Chapitre E4 “Oscillateurs : régime libre et réponse indicielle”, Outil mathématique “Géométrie”, Chapitre M1 “Cinématique”, Chapitre C1 “Systèmes physico-chimiques : description et évolution”, en exercice(s) seulement ;
- Chapitre C2 “Évolution temporelle d’un système chimique” en cours et exercices.
- Exercices simples de dynamique du point (coordonnées cartésiennes, en dehors du poids, aider sur l’expression des forces).

Les connaissances et les capacités sont listées dans les tableaux des acquis.

**Exemples de questions de cours** Une question de cours par colle. La note sera inférieure à la moyenne si le cours n’est pas su.

## Chapitre C2 "Évolution temporelle d’un système chimique"

- Présenter la cinétique chimique sur l’exemple d’une réaction de décomposition du type  $\alpha A \rightarrow \beta_1 P_1 + \beta_2 P_2 + \dots$  en traçant l’allure de la concentration en d’un réactif ou produit en fonction du temps (les nombres ne sont bien sûr pas à connaître par coeur). En profiter pour définir la vitesse de disparation d’un réactif, de formation d’un produit, la vitesse *extensive* de réaction, la vitesse *volumique* de réaction et le temps de demi-réaction.
- Présenter les méthodes, chimiques ou physiques (catalogue de méthodes physiques, les TPs n’ont pas encore été faits), pour suivre la cinétique d’une réaction.
- Après avoir présenté ce qu’est une loi de vitesse, définir les ordres d’une réaction, la constante de vitesse. Donner les unités ou dimensions de  $k$  pour les ordres 0, 1 et 2.
- Établir l’équation horaire de la concentration en A pour une réaction de décomposition du type  $\alpha A \rightarrow \dots$  dans le cas d’une réaction d’ordre 0, en déduire le temps de demi-réaction. Commenter.
- Établir l’équation horaire de la concentration en A pour une réaction de décomposition du type  $\alpha A \rightarrow \dots$  dans le cas d’une réaction d’ordre 1, en déduire le temps de demi-réaction. Commenter.
- Établir l’équation horaire de la concentration en A pour une réaction de décomposition du type  $\alpha A \rightarrow \dots$  dans le cas d’une réaction d’ordre 2, en déduire le temps de demi-réaction. Commenter.
- Expliquer comment grâce à la méthode intégrale, on peut vérifier qu’une réaction de type  $\alpha A \rightarrow \dots$  est d’ordre 0, 1 ou 2.
- Expliquer comment grâce à la méthode des temps de demi-réaction, on peut vérifier qu’une réaction de type  $\alpha A \rightarrow \dots$  est d’ordre 0, 1 ou 2.
- Expliquer comment grâce à la méthode différentielle on peut établir l’ordre d’une réaction de type  $\alpha A \rightarrow \dots$ .
- Expliquer ce qu’on entend par “dégénérescence de l’ordre” dans le cas d’une réaction à 2 réactifs.
- Expliquer comment l’étude cinétique d’une réaction à 2 réactifs peut se ramener à l’étude d’une réaction à 1 réactif dans le cas de réactifs initialement en proportion stoechiométrique.
- Après avoir cité les principaux facteurs influençant la cinétique d’une réaction, énoncer la loi d’Arrhénius et l’illustrer graphiquement.