

## **Chapitre C2 « Cinétique Chimique »**

### **Notation de l'IC 06 du 21/11/25**

1. réponse (spectrophotométrie, conductimétrie, pHmétrie, mesure de la pression, ...)
2. réponse vitesse volumique de réaction =  $d(\text{avancement volumique})/dt = (1/\text{volume}) d \text{avancement}/dt$
3.
  - écriture de la loi de vitesse
  - les deux ordres partiels, et l'ordre global
  - k, constante de vitesse (de réaction)
4.
  - tableau d'avancement
  - unité ou dimension de k
  - pt de départ  $d[A]/dt$  en fonction de [A] justifié
  - calculs
  - réponse  $[A] = [A]_0 / (1 + \alpha k [A]_0 t)$