

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 $[A] = [A]_0 / (1 + \alpha k [A]_0 t)$