

Vitesses volumiques d'apparition et de disparition

$$v_a(t) = \frac{d[X]}{dt} = -v_d(t)$$

$$\frac{d[X]}{dt} + k[X] = 0$$

Équation différentielle du 1^{er} ordre

$$\text{Solution : } [X](t) = [X]_0 e^{-kt}$$

Facteurs cinétiques

Température

Concentration des réactifs

Grandeurs apparaissant dans la loi de vitesse

Loi de vitesse d'ordre 1

$$v_d(t) = k(T) \times [X](t)$$

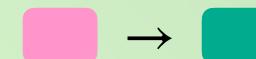


mécanismes réactionnels

catalyseur

intermédiaire réactionnel

acte élémentaire



le catalyseur accélère la réaction sans apparaître dans l'équation bilan

formalisme de la flèche courbe :

