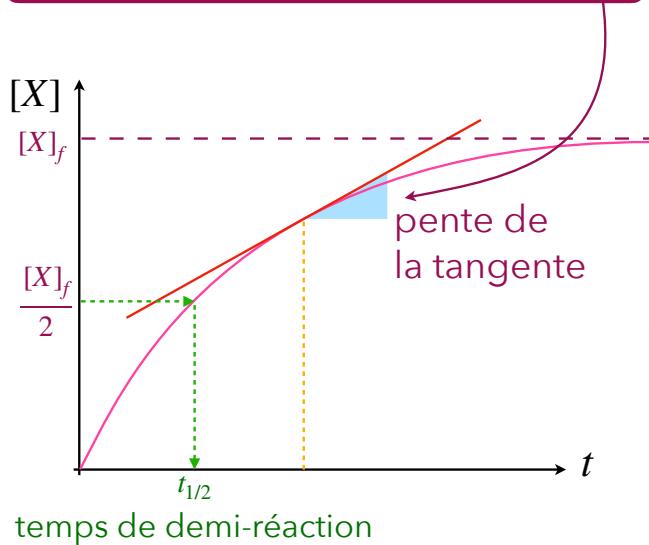


Vitesses volumiques d'apparition et de disparition

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



Loi de vitesse d'ordre 1

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

Facteurs cinétiques

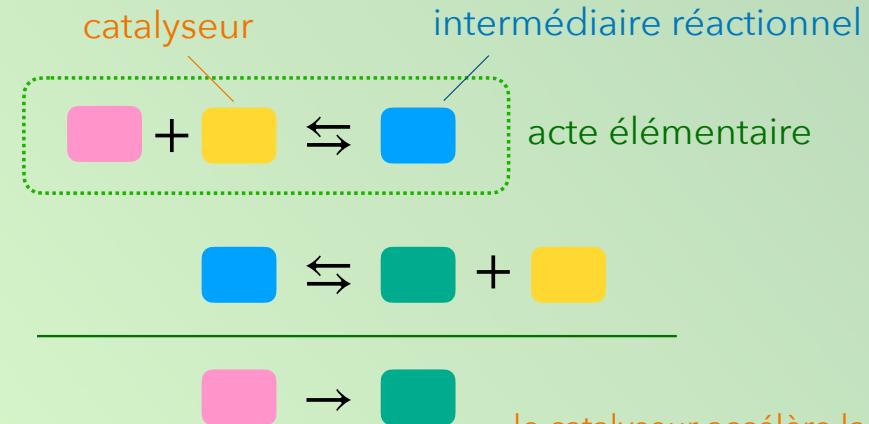
Température

Concentration des réactifs

Grandeurs apparaissant dans la loi de vitesse



mécanismes réactionnels



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

formalisme de la flèche courbe :

