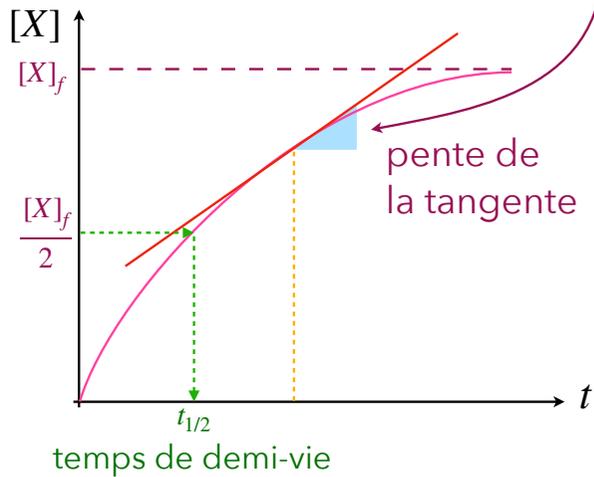


Vitesses volumiques de formation et de disparition

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



Loi de vitesse d'ordre 1

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

Facteurs cinétiques

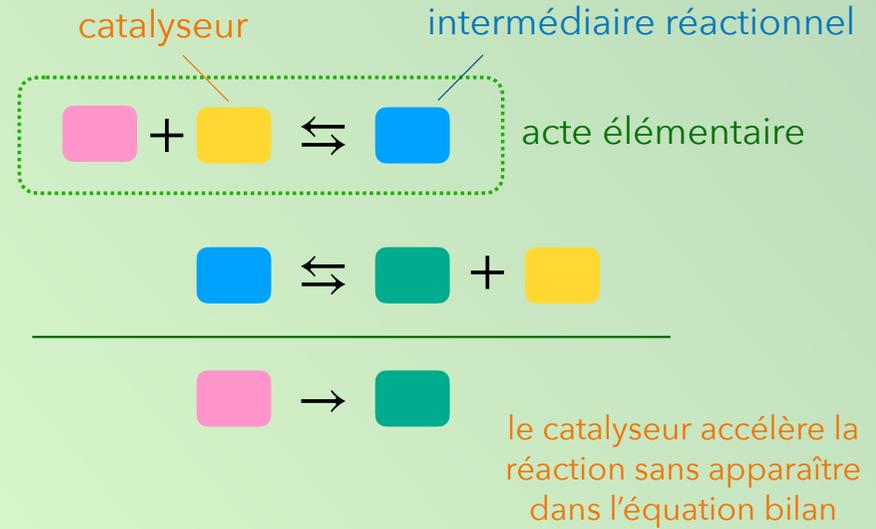
Température

Concentration des réactifs

Grandeurs apparaissant dans la loi de vitesse



mécanismes réactionnels



formalisme de la flèche courbe :

