

## Vitesse de réaction

### **Définition :**

La vitesse volumique de réaction est donnée par la formule :

$$v = \frac{1}{V} \cdot \frac{dx}{dt}$$

v : vitesse volumique de réaction en mol.L<sup>-1</sup>.s<sup>-1</sup>

V : volume en L

x : avancement de la réaction en mol

t : temps en s

### **Temps de demi-réaction :**

Le temps de demi-réaction, noté  $\tau_{1/2}$ , est la durée nécessaire pour que l'avancement soit parvenu à la moitié de sa valeur finale.  $\tau_{1/2}$  s'exprime en secondes, minutes, heures ....

### **Facteurs cinétiques :**

Les facteurs qui peuvent accélérer une réaction sont :

- la température  $\theta$
- la concentration c de la solution