

Réaction du type $aA + bB \rightarrow$ produits

(Ordre 0 par rapport à B , on peut toujours se ramener à ce cas, soit par un mélange stœchiométrique ou soit par dégénérescence de l'ordre)

Ordre	Loi de vitesse	Loi de vitesse intégrée	Représentation linéaire	$t_{1/2}$
0	$-\frac{1}{a} \frac{d[A]}{dt} = k[A]^0$	$[A](t) = [A]_0 - akt$	$[A](t)$ en fonction de t	$t_{1/2} = \frac{[A]_0}{2ak}$
1	$-\frac{1}{a} \frac{d[A]}{dt} = k[A]^1$	$\ln[A](t) = \ln[A]_0 - akt$	$\ln[A](t)$ en fonction de t	$t_{1/2} = \frac{\ln 2}{ak}$
2	$-\frac{1}{a} \frac{d[A]}{dt} = k[A]^2$	$\frac{1}{[A](t)} - \frac{1}{[A]_0} = akt$	$\frac{1}{[A](t)}$ en fonction de t	$t_{1/2} = \frac{1}{ak[A]_0}$