



CINETICA QUÍMICA

	Ecuación	Vida media	Unidades de k
Orden cero	$[A]_1 - [A]_0 = -k \cdot t$	$\frac{[A]_0}{2 \cdot K} = t_{1/2}$	$\text{mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{s}^{-1}$
Orden uno	$\ln \frac{[A]_1}{[A]_0} = -k \cdot t$	$\frac{0,693}{K} = t_{1/2}$	s^{-1}
Orden dos	$\frac{1}{[A]_1} - \frac{1}{[A]_0} = k \cdot t$	$\frac{1}{[A]_0 \cdot K} = t_{1/2}$	$\text{s}^{-1} \cdot \text{mol}^{-1} \cdot \text{L}$

$$\ln \frac{K_2}{K_1} = \frac{Ea}{R} \left(\frac{1}{T_1} - \frac{1}{T_2} \right)$$

