

Cinétique Homogène

Exploitation des conditions expérimentales

Conditions stoechiométriques

	E127	ClO^-	E127F
État initial	$[\text{E127}]_0 = c_0$	$[\text{ClO}^-]_0 = c_0$	0
État intermédiaire	$c_0 - x$	$c_0 - x$	x

Dilution d'Ostwald

	E127	ClO^-	E127F
État initial	$[\text{E127}]_0$	$[\text{ClO}^-]_0$	0
État intermédiaire	$[\text{E127}]_0 - x$	$\simeq [\text{ClO}^-]_0$	x

Méthode intégrale

Ordre	Expression
$\alpha = 0$	$[E127] = -k \times t + [E127]_0$
$\alpha = 1$	$\ln[E127] = -k \times t + \ln[E127]_0$
$\alpha = 2$	$\frac{1}{[E127]} = k \times t + \frac{1}{[E127]_0}$