

Claude Sirlin
Fac de chimie

Epreuve de cinétique
L2 chimie

Session de janvier

La vitesse de décomposition d'ordre 2 de l'éthanal a été mesurée entre 700 et 1000K :

T/K	700	730	760	790	810	840	910	1000
$k/\text{Lmol}^{-1}\text{s}^{-1}$	0,011	0,035	0,105	0,343	0,789	2,17	20,0	145

Déterminez graphiquement l'énergie d'activation et le facteur de fréquence de cette réaction.
A quels phénomènes correspondent ces grandeurs ?