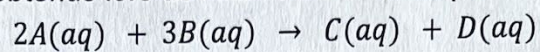


c) (2 points) Calculer la vitesse de consommation de l'acide chlorhydrique, HCl en mol/s

(8 points) Voici les résultats obtenus lors de l'étude de la cinétique de la réaction suivante :



Essais	[A] initiale (mol/L)	[B] initiale (mol/L)	Vitesse de réaction (mol/L*sec)
1	0,10	0,10	12
2	0,20	0,10	24
3	0,10	0,40	192

a) Déterminer l'ordre des réactifs (par des calculs et explications)

b) Calculer la constante de vitesse de la réaction.