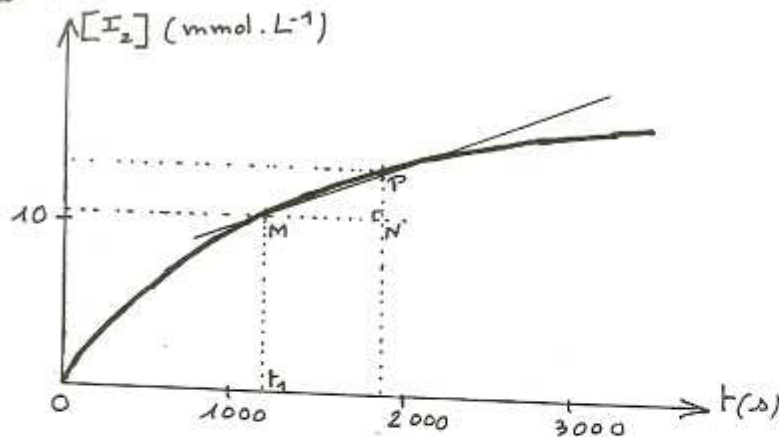


## CINETIQUE CHIMIQUE

① 1.

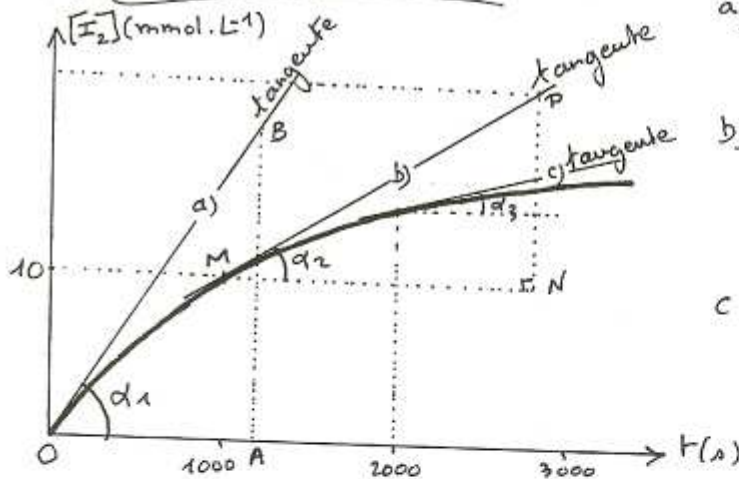
2. Vitesse moyennée:a) entre l'instant origine  $t_0 = 0$  et  $t_1 = 3200$  s

$$V = \frac{[I_2]_{t_1} - [I_2]_{t_0}}{t_1 - t_0} \approx 1,19 \cdot 10^{-5} \text{ mol.L}^{-1} \cdot \text{s}^{-1}$$

$$V = \frac{NP}{MN}$$

b) entre  $t_2 = 1000$  s et  $t_3 = 2000$  s

$$V = \frac{[I_2]_{t_3} - [I_2]_{t_2}}{t_3 - t_2} \approx 4,1 \cdot 10^{-6} \text{ mol.L}^{-1} \cdot \text{s}^{-1}$$

3. Vitesse instantanéea) - à l'origine  $t_0 = 0$ 

$$V_0 = \frac{AB}{AO} \approx 15 \cdot 10^{-6} \text{ mol.L}^{-1} \cdot \text{s}^{-1}$$

b) - à l'instant  $t_2 = 1000$  s

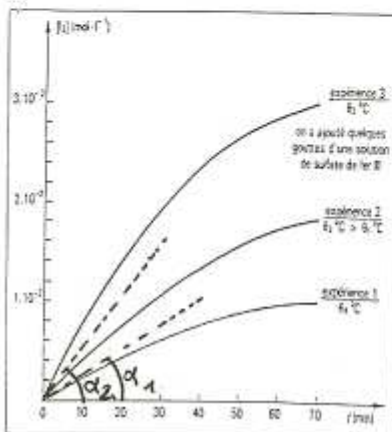
$$V_2 = \frac{NP}{MN} \approx 6,3 \cdot 10^{-6} \text{ mol.L}^{-1} \cdot \text{s}^{-1} \quad (\text{rand})$$

c) - à l'instant  $t_3 = 2000$  s

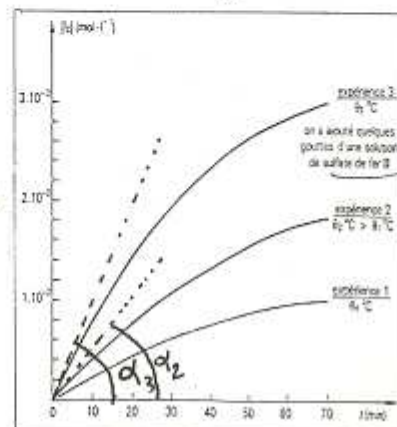
$$V_3 \approx 2,6 \cdot 10^{-6} \text{ mol.L}^{-1} \cdot \text{s}^{-1}$$

d) effectivement  $V_0 > V_2 > V_3 \dots$ 

②



la température  
↑  
la vitesse de  
réaction aussi.



le sulfate de fer  
est un catalyseur  
qui accroît la  
vitesse de réaction