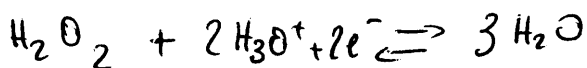
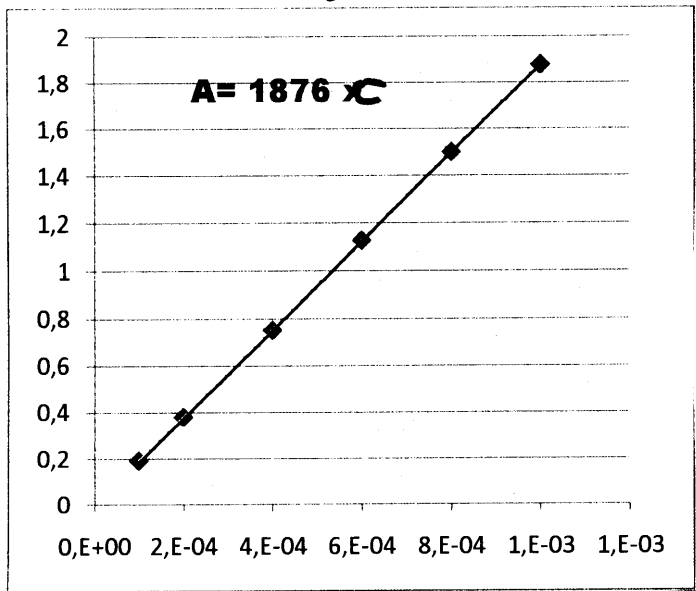
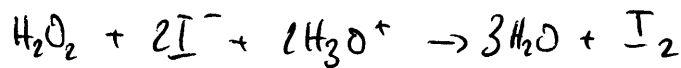


Couples redox



équation de la transformation

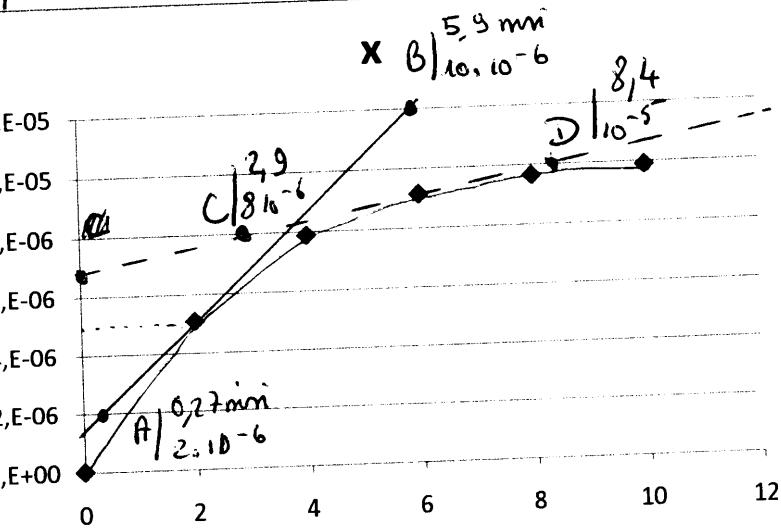


l'eau oxygénée est le

réactif limitant

c'est-à-dire que la réaction est

égale à la quantité de matière



l'absorbance A est proportionnelle à la concentration, la loi de Beer est vérifiée

la courbe aura le même aspect mais les concentrations évolueront de 0 à 1,1 10⁻³ mol/L

Le temps de demi-réaction sera atteint lorsque x_{1/2} = 5 μmol

$$t_{1/2} \approx 2 \text{ min}$$

$$V(2) = \frac{1}{V} \left(\frac{dx}{dt} \right)_{t=2 \text{ min}} = \frac{1,4 \cdot 10^{-6}}{10 \cdot 10^{-3}}$$

$$V(2) = 1,4 \cdot 10^{-4} \text{ mol L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$$

$$V(6) = \frac{3,6 \cdot 10^{-7}}{10 \cdot 10^{-3}} = 3,6 \cdot 10^{-5} \text{ mol L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$$

la vitesse diminue car les concentrations des réactifs diminuent

	H ₂ O ₂ + 2H ₃ O ⁺ + 2I ⁻	3H ₂ O	I ₂
initial	10 μmol		0
après	10 - 2x		x
fin	0	30	10