

امتحان شهادة البكالوريا

النقطة النهائية

/20

على عشرون

الشعبة / المسلك :

مادة :

التقدير المفسر للنقطة

خاص بالأكاديمية

إسم المصحح وتوقيعه (ها) :

donc $x_p = x_p = x_p = 2 \times 10^{-3} \text{ mol}$

Pour l'expérience 2 :

On a la réaction est totale :

Si H_2O_2 est le réactif limitant, $n(\text{H}_2\text{O}_2) - x_p = 0$

$\Rightarrow x_p = [\text{H}_2\text{O}_2]_0 \cdot V \cdot A \cdot N \cdot x_p = 2 \times 10^{-2} \cdot 100 \times 10^{-3} = 2 \times 10^{-3} \text{ mol}$

Si I^- est le réactif limitant, $n(\text{I}^-) - 2x_p = 0$

$\Rightarrow x_p = \frac{1}{2} \cdot [\text{I}^-]_0 \cdot V \cdot A \cdot N \cdot x_p = 2 \times 10^{-3} \text{ mol}$

Abs $x_p = x_p = x_p = 2 \times 10^{-3} \text{ mol}$

2-3 courbe 1: correspond à l'expérience 1 car la température est inférieure à celle de l'expérience 2 et 3 aussi les concentrations sont inférieures par rapport à celle de l'expérience 2 et 3.

courbe 2 correspond à l'expérience 3 car la température est supérieure par rapport à celle de l'expérience 1.

courbe 3: courbe 3 correspond à l'expérience 2 car les concentrations sont supérieures donc x_p va augmenter.

3-

3-1

On sait que $v = \frac{1}{V} \frac{dx}{dt}$

or à l'instant $t = 1 \text{ h}$

on a $v = \frac{1}{V} \frac{\Delta x}{\Delta t}$

$A \cdot N \cdot v = \frac{1}{100 \times 10^{-3}} \cdot \frac{(10 - 0.4) \times 10^{-3}}{(10 - 1)}$

$\Rightarrow v = 4,0 \times 10^{-3} \text{ mol L}^{-1} \text{ h}^{-1}$

3-2

Le temps de demi-réaction est le temps nécessaire pour que l'avancement atteigne la moitié de sa valeur finale.

تنبيه : يمنع على المترشح أن يمضي ورقته أو يجعل أية علامة يمكنها أن تبين أصله