

الفرض الاول للثلاثي الاول في مادة العلوم الفيزيائية

غمرنا في لحظة  $t = 0$  صفيحة من النحاس  $Cu(s)$  كتلتها  $m$  في حجم قدره  $V_0 = 200mL$  من محلول نترات الفضة  $(Ag^+ + NO_3^-)$  تركيزه المولي  $C_0 = 0.3mol/L$ . سمحت لنا متابعة تطور هذا التحول التام من رسم البيان الممثل في الشكل الذي يعبر عن تغيرات تركيز شوراد الفضة المتبقية بدلالة الزمن  $[Ag^+] = f(t)$ .

1- هل التحول الحادث سريع أم بطيء؟ برر اجابتك.

2- اكتب معادلة التحول الحادث علما ان الثنائيات المشاركة في التفاعل هي:  $(Cu^{2+}/Cu)$  و  $(Ag^+/Ag)$ .

3- احسب كتلة النحاس المستعملة علما ان المزيج ستوكيومتري. يعطى  $M_{Cu} = 63.5 g.mol^{-1}$

4- أنشئ جدولا لتقدم التفاعل واحسب قيمة التقدم الاعظمي  $x_{max}$ .

5- بين ان:  $[Ag^+] = C_0 - 2[Cu^{2+}]$ .

6- جد تراكيز الافراد المتواجدة في المحلول عند اللحظة  $t = 9min$ .

7- عرف زمن نصف التفاعل  $t_{1/2}$  وحدد قيمته بيانيا.

8- أ- بين ان السرعة الحجمية للتفاعل تعطى بالعلاقة:  $v(t) = -\frac{1}{2} \times \frac{d[Ag^+]}{dt}$  ثم احسب قيمتها عند  $t = 4min$ .

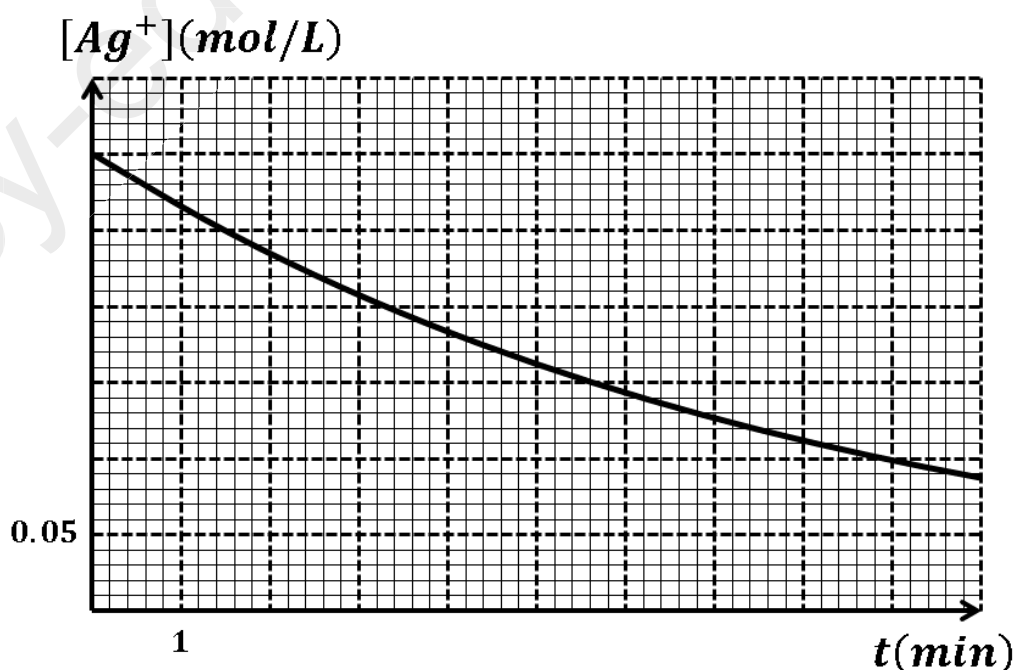
ب - استنتج  $v'$  سرعة اختفاء  $Cu$  عند نفس اللحظة.

9- نعيد التجربة السابقة وذلك بإضافة  $100mL$  من الماء المقطر الى المزيج التفاعلي عند بداية التفاعل.

أ- هل تتغير قيمة التقدم الاعظمي؟ علل.

ب- هل تتغير قيمة زمن نصف التفاعل بالزيادة او النقصان؟ علل مجهريا.

ج- ارسم مع البيان السابق المنحنى المتوقع لهذه التجربة مع التعليل.

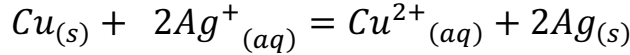
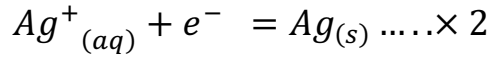
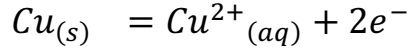


### حل الفرض الأول:

1- تحول بطيء لأنه حسب البيان استغرق عدة دقائق .

2- معادلة التفاعل:

و  $(Cu^{2+}/Cu)$  و  $(Ag^+/Ag)$  :



3- حساب الكتلة:

$$\frac{n_0(Cu)}{1} = \frac{n_0(Ag^+)}{2} \quad \text{بما ان المزيج ستوكيومترى فإن:}$$

$$n_0(Cu) = \frac{C_0 V_0}{2} = \frac{0.3 \times 0.2}{2} = 0.03 \text{ mol}$$

$$m_0 = n_0 M = 0.03 \times 63.5 = 1.905 \text{ g}$$

4- جدول التقدم:

$Cu_{(s)}$	+	$2Ag^+_{(aq)}$	=	$Cu^{2+}_{(aq)}$	+	$2Ag_{(s)}$
$n_0(Cu)$		$n_0(Ag^+)$		0		0
$n_0(Cu) - x$		$n_0(Ag^+) - 2x$		$x$		$2x$
$n_0(Cu) - x_f$		$n_0(Ag^+) - x_f$		$x_f$		$2x_f$

- التقدم الاعظمي:  $x_{max} = 0.03 \text{ mol}$

5- اثبات العبارة:  $[Ag^+] = C_0 - 2[Cu^{2+}]$

$$[Ag^+] = \frac{n_0(Ag^+) - 2x}{V} = \frac{n_0(Ag^+)}{V} - \frac{2x}{V} = C_0 - \frac{2x}{V}$$

$$[Cu^{2+}] = \frac{x}{V}$$

$$[Ag^+] = C_0 - \frac{2x}{V} = C_0 - 2[Cu^{2+}]$$

6- تراكيز الافراد المتواجدة في المحلول عند اللحظة  $t = 9 \text{ min}$  :

$$[Ag^+] = 0.1 \text{ mol/L}$$

$$[Ag^+] = C_0 - 2[Cu^{2+}] \Rightarrow 0.1 = 0.3 - 2[Cu^{2+}] \Rightarrow [Cu^{2+}] = 0.1 \text{ mol/L}$$

$$[NO_3^-] = C_0 = 0.3 \text{ mol/L}$$

7- زمن نصف التفاعل: هو الزمن الازم لبلوغ التفاعل نصف تقدمه النهائي.

$$t = t_{\frac{1}{2}} \Rightarrow x = \frac{x_f}{2} \Rightarrow [Ag^+] = \frac{C_0}{2} = 0.15 \text{ mol/L}$$

$$t_{\frac{1}{2}} = 5.6 \text{ min} \quad \text{بالإسقاط على البيان نجد:}$$

8- أ- السرعة الحجمية للتفاعل:

$$v = \frac{1}{V} \times \frac{dx}{dt}$$

$$[Ag^+] = \frac{n_0(Ag^+) - 2x}{V} \Rightarrow x = \frac{n_0(Ag^+) - [Ag^+]V}{2}$$

$$\Rightarrow v = \frac{1}{V} \times \frac{dx}{dt} = \frac{1}{V} \times \frac{d\left(\frac{n_0(Ag^+) - [Ag^+]V}{2}\right)}{dt}$$

$$\Rightarrow v = -\frac{1}{2} \times \frac{d[Ag^+]}{dt}$$

- حسابها:

$$v = -\frac{1}{2} \times \frac{0.16 - 0.25}{5 - 1} = 0.0112 \text{ mol/L.min}$$

ب- استنتاج  $v'$  سرعة اختفاء  $Cu$ :

$$v' = -\frac{dn(Cu)}{dt} = -\frac{d(n_0(Cu) - x)}{dt} = \frac{dx}{dt} \Rightarrow v' = \frac{dx}{dt}$$

$$\Rightarrow v = \frac{1}{V} \times \frac{dx}{dt} = \frac{1}{V} \times v'$$

$$\Rightarrow v' = v \times V = 0.0112 \times 0.2 = 0.00224 \text{ mol/min}$$

9- أ- عند إضافة الماء المقطر قيمة التقدم الاعظمي لا تتغير لأن كمية مادة شوارد الفضة لا تتغير بإضافة الماء المقطر.

ب - زمن نصف التفاعل يزداد لان زيادة الماء المقطر تؤدي الى نقصان التركيز الابتدائي وبذلك تناقص تواتر التصادمات الفعالة فتتناقص سرعة التفاعل .

ج - رسم البيان المتوقع : (البيان مرسوم بخط منقطع)

حساب التركيز الابتدائي الجديد لشوارد الفضة:

$$C_0V_0 = C'_0V'_0 \Rightarrow C'_0 = \frac{C_0V_0}{V'_0} = \frac{0.03 \times 200}{(200 + 100)} = 0.02 \text{ mol/L}$$

