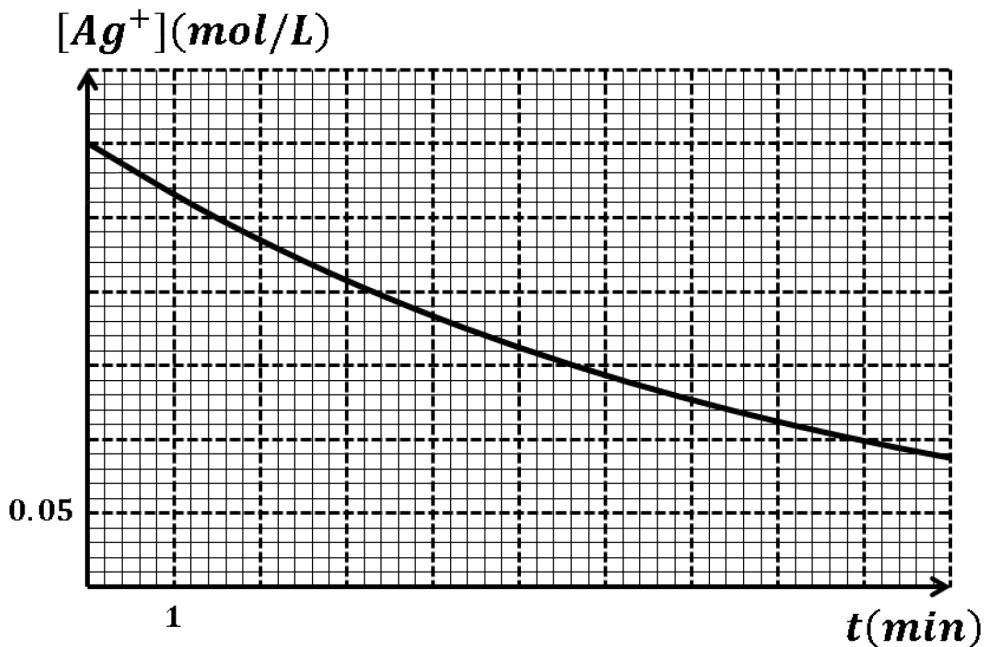


غمرنا في لحظة $t = 0$ صفيحة من النحاس $Cu(s)$ كتلتها m في حجم قدره $V_0 = 200mL$ من محلول نترات الفضة ($Ag^+ + NO_3^-$) تركيزه المولي $C_0 = 0.3mol/L$. سمحت لنا متابعة تطور هذا التحول التام من رسم البيان الممثل في الشكل الذي يعبر عن تغيرات تركيز شوراد الفضة المتبقية بدلالة الزمن $[Ag^+] = f(t)$.

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

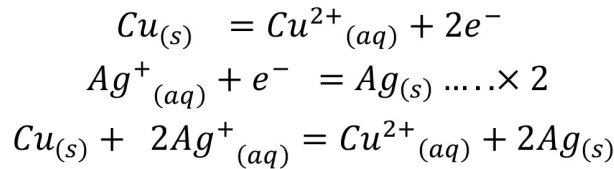




1- تحول بطيء لأنه حسب البيان استغرق عدة دقائق .

2- معادلة التفاعل:

.(Ag⁺/Ag) و (Cu²⁺/Cu):



3- حساب الكتلة:

بما ان المزيج ستوكيومترى فإن:

$$\frac{n_0(Cu)}{1} = \frac{n_0(Ag^{+})}{2}$$

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

$$m_0 = n_0 M = 0.03 \times 63.5 = 1.905 g$$

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: $x_{max} = 0.03 mol$

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 $t = 9 min$:

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

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

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

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

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

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

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 لأن زيادة الماء المقطر تؤدي إلى 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:

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

