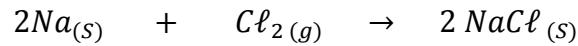


تصحيح الفرض المحروس رقم 3 الجزء المشترك العلمي الدورة الثانية

الكيمياء :

1- موازنة المعادلة الكيميائية :



2- حساب كمياتي المادة البدئيتين $n_i(Na)$ و $n_i(C\ell_2)$:

$$n_i(Na) = \frac{m}{M(Na)} \Rightarrow n_i(Na) = \frac{4,6}{23} = 0,2 \text{ mol}$$

$$n_i(C\ell_2) = \frac{V}{V_m} \Rightarrow n_i(C\ell_2) = \frac{2,4}{24} = 0,1 \text{ mol}$$

3- الجدول الوصفي :

				معادلة التفاعل	
$n_i(Na)$	$n_i(C\ell_2)$	0	$x = 0$	الحالة البدئية	
$n_i(Na) - 2x$	$n_i(C\ell_2) - x$	$2x$	x	أثناء التفاعل	
$n_i(Na) - 2x_{max}$	$n_i(C\ell_2) - x_{max}$	$2x_{max}$	x_{max}	الحالة النهاية	

4- التقدم الأقصى والمتفاعل المحد :

$$n_i(Na) - 2x_{max} \Rightarrow x_{max} = \frac{n_i(Na)}{2} = 0,1 \text{ mol}$$

$$n_i(C\ell_2) - x_{max} = 0 \Rightarrow x_{max} = n_i(C\ell_2) = 0,1 \text{ mol}$$

التقدم الأقصى هو $x_{max} = 0,1 \text{ mol}$ و مধان Na و الخلط ستوكيومترى المتفاعلان $C\ell_2$

5- كتلة كلورور الصوديوم :

$$n_f(NaC\ell) = \frac{m}{M(NaC\ell)} \Rightarrow m = n_f(NaC\ell) \cdot M(NaC\ell)$$

: ت.ع

$$m = 0,1 \times (23 + 35,5) = 5,85 \text{ g}$$

6- حساب التركيز المولى لمحلول كلورور الصوديوم : لدينا :

$$\left\{ \begin{array}{l} C = \frac{n}{V} \\ n = \frac{m}{M(NaC\ell)} \end{array} \right. \Rightarrow C = \frac{m}{V \cdot M(NaC\ell)} \Rightarrow C = \frac{5,85}{0,2 \times (23 + 35,5)} = 0,5 \text{ mol} \cdot L^{-1}$$

الفiziاء 1 :

1- المقاومة المكافئة :

الموصلان الاوميان مركبان على التوالي :

$$R_e = R_1 + R_2 \Rightarrow R_e = 49 + 51 = 100 \Omega$$

2- حسب قانون أوم :

$$U = R_e \cdot I \Rightarrow I = \frac{U}{R_e} \Rightarrow I = \frac{10}{100} = 0,1 A$$

$$I = I_1 = I_2 = 0,1 A$$

حسب قانون أوم :

$$\begin{cases} U_1 = R_1 \cdot I_1 \\ U_2 = R_2 \cdot I_2 \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} U_1 = 49 \times 0,1 = 4,9 V \\ U_2 = 51 \times 0,1 = 5,1 V \end{cases}$$

1- المقاومة المكافئة :

الموصلان الاوميان مركبان على التوازي :

$$\frac{1}{R_e} = \frac{1}{R_1} + \frac{1}{R_2} \Rightarrow R_e = \frac{R_1 \cdot R_2}{R_1 + R_2} \Rightarrow R_e = \frac{15 \times 10}{15 + 10} = 6 \Omega$$

2- قانون أوم :

$$U = R_e \cdot I \Rightarrow I = \frac{U}{R_e} \Rightarrow I = \frac{3}{6} = 0,5 A$$

$$\begin{cases} U_1 = R_1 \cdot I_1 \\ U_2 = R_2 \cdot I_2 \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} I_1 = \frac{U_1}{R_1} = \frac{U}{R_1} \\ I_2 = \frac{U_2}{R_2} = \frac{U}{R_2} \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} I_1 = \frac{3}{10} = 0,3 A \\ I_2 = \frac{3}{15} = 0,2 A \end{cases}$$

قانون العقد : $I = I_1 + I_2 \Rightarrow I = 0,2 + 0,3 = 0,5 A$

الفiziاء 2 :

1- التعين المباني لقيمة كل من E و r :

القوة الكهرومكورة $E = 3V$

المقاومة الداخلية r :

$$r = \left| \frac{\Delta U_{PN}}{\Delta I} \right| = \left| \frac{3 - 1,5}{0 - 1} \right| = 1,5 \Omega$$

2- تعبير المميزة $U_{PN} = f(I)$:

$$U_{PN} = E - rI \Rightarrow U_{PN} = 3 - 1,5I$$

التحقق من قيمة I_{cc} :

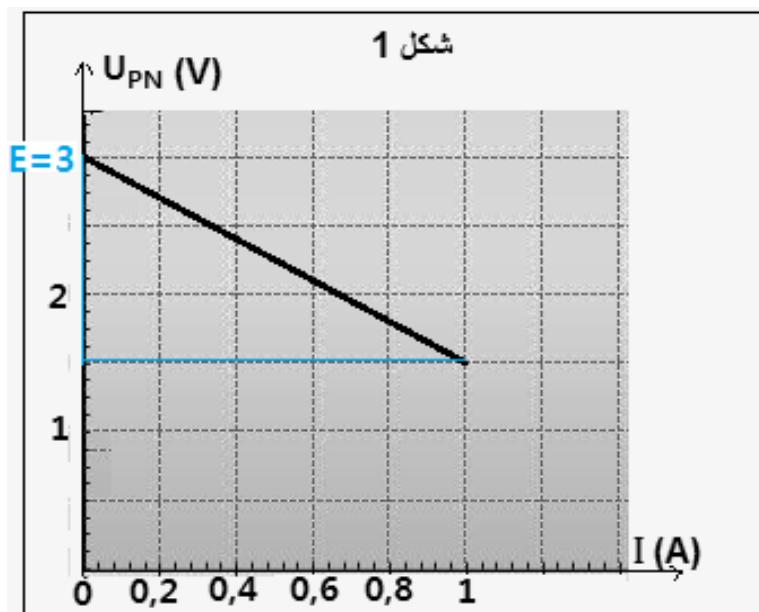
لدينا : $U_{PN} = 0$ في الدارة القصيرة نستنتج :

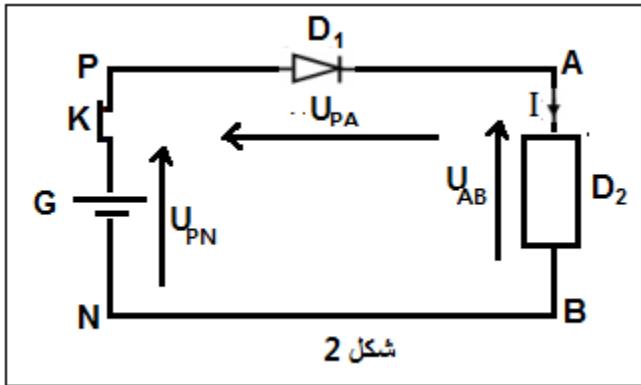
$$E - rI_{cc} = 0 \Rightarrow I_{cc} = \frac{E}{r} \Rightarrow I_{cc} = \frac{3}{1,5} = 2A$$

1- حساب I شدة التي التي تجتاز الدارة :

حسب قانون إضافية التوترات :

$$U_{PN} = U_{PA} + U_{AB} \quad (1)$$





حسب قانون أوم :
 $U_{PA} = U_S$ كما أن : $U_{AB} = RI$ و $U_{PN} = E - rI$
 العلاقة (1) تكتب :

$$E - rI = U_S + RI \Rightarrow RI + rI = E - U_S$$

$$I = \frac{E - U_S}{R + r} \Rightarrow I = \frac{3 - 0,7}{10 + 1,5} = 0,2 A$$

: حساب 2-2
 $U_{AB} \text{ و } U_{PN}$
 $U_{PN} = E - rI \Rightarrow U_{PN} = 3 - 1,5 \times 0,2 = 2,7 V$
 $U_{AB} = RI \Rightarrow U_{AB} = 10 \times 0,2 = 2 V$

3-أ-تحديد F نقطة اشتغال الدارة حسابياً :
 حسب قانون بوبي :

$$I = \frac{E}{R + r} \Rightarrow I = I_F = \frac{3}{10 + 1,5} = 0,26 A$$

$$U_{AB} = U_F = RI_F \Rightarrow U_F = 10 \times 0,26 = 2,6 V$$

3-ب-مبيانا نحدد نقطة الإشتغال بخط المميزتين في نفس المبيان وبينفس السلم نحو إحداثيات نقطة الاشتغال
 (انظر الشكل 4)

$$F(I_F = 0,26A; U_F = 2,6V)$$

