

نحضر محلولا A بإذابة 2,7g من كلورور الأمونيوم  $\text{NH}_4\text{Cl}$  في حجم  $V_A = 100\text{ml}$  من الماء . كما نحضر محلولا B لهيدروكسيد الصوديوم  $\text{NaOH}$  حجمه  $V_B = 100\text{ml}$  و تركيزه المولى  $C_B = 10^{-2} \text{ mol.l}^{-1}$  .

1- أكتب معادلتي ذوبان كل من كلورور الأمونيوم و هيدروكسيد الصوديوم في الماء.

2- أحسب تركيز الأيونات  $\text{NH}_4^+$  الموجودة في محلول A .

3- ما هي الكتلة  $m_B$  لهيدروكسيد الصوديوم اللازمة لتحضير محلول B .

4- أحسب تركيز الأيونات  $\text{HO}^-$  الموجودة في محلول B .

5- نأخذ حجما  $V = 20\text{ml}$  من محلول B و نضيفه لمحلول A .

5-1: أكتب معادلة التفاعل الحاصل مع تحديد المزدوجتين حمض - قاعدة المتفاعلين.

5-2: أنجز الجدول الوصفي لهذا التفاعل و استنتج قيمة التقدم الأقصى.

5-3: أحسب تركيز الأيونات  $\text{NH}_4^+$ ,  $\text{Cl}^-$ ,  $\text{Na}^+$  عند نهاية التفاعل.

$$M(\text{NH}_4\text{Cl}) = 53,5 \text{ g.mol/L}, M(\text{NaOH}) = 40 \text{ g/mol}$$

يمثل الشكل جانبه مميزة محرك كهربائي قوته الكهرمحركة المضادة  $E'$  و مقاومة الداخلية  $r'$  .

1- أوجد قيمة كل من  $E'$  و  $r'$  .

2- عبر عن القدرة الكهربائية  $P$  التي يكتسبها المحرك و عن القدرة  $P_j$  المبددة بمفعول جول في المحرك.

3- استنتاج تعبير الفرق  $P_j = P_e - P_u$  بدلالة  $E'$  و  $I$  شدة التيار المار في المحرك .

4- أنجز حصيلة القدرة بالنسبة للمحلول الكهربائي.

$$\rho = \frac{P_u}{P_e} . r$$

أوجد تعبير  $\rho$  بدلالة  $E'$  و  $r'$  و  $I$  .

ت تكون الدارة الكهربائية الممثلة جانبه من :

- مولد كهربائي قوته الكهرمحركة  $E = 24V$  و مقاومته الداخلية  $r = 1\Omega$  .

- محلل كهربائي قوته الكهرمحركة المضادة  $E' = 4V$  و مقاومته الداخلية  $r' = 5\Omega$  .

- موصل أومي مقاومته  $R = 4\Omega$  .

1- عرف المولد من الناحية الطافية .

2- اعط تعبير قانون أوم بالنسبة لمولد .

3- بين أن شدة التيار I المار في الدارة عند إغلاق قاطع التيار K هي :  $I = 2A$

4- احسب :

1-4 القرة الكهربائية التي يمنحها المولد لباقي الدارة .

2-4 القردة الكهربائية التي يكتسبها محلل الكهربائي .

3-4 مردود المحلل الكهربائي . و المردود الكلي للدارة .

4-4 الطاقة الكهربائية المبددة بمفعول جول في الدارة خلال خمس دقائق .

