

I- الكيمياء (8 نقط)

نذيب كتلة m من كبريتات الألومينيوم $Al_2(SO_4)_3$ في الماء، فنحصل على حجم $V = 200\text{ml}$ من محلول

مائي S تركيزه المولى $C = 1\text{mol/l}$.

-1- أحسب الكتلة المولية لكبريتات الألومينيوم.

-2- حدد الجسم المذيب والجسم المذاب.

-3- أوجد قيمة الكتلة m .

-4- نأخذ حجما $V_e = 100\text{ml}$ من محلول S ، نضيف إليه حجما V من الماء. نحصل على حجم

$V' = 500\text{ml}$ من محلول S' مخفف تركيزه المولى $C' = 0,75\text{mol/l}$.

-1-4- أذكر الأدوات التي يجب استعمالها لتحضير محلول المخفف S' .

-2-4- ما قيمة الحجم V_e للماء المضاف.

-3-4- أحسب التركيز المولى C' للمحلول المخفف S' . استنتج معامل التخفيف.

نعطي: $M_O = 16\text{g/mol}$; $M_{Al} = 27\text{g/mol}$; $M_S = 32\text{g/mol}$.

II- الفيزياء 1 (5 نقط)

يمثل الشكل 1-1- أسفله المميزة (شدة التيار، التوتر) لمحلل كهربائي.

-1- أعط تبیانة التركيب التجربی المستعمل للحصول على هذه المميزة.

-2- من خلال المميزة حدد مجال شدة التيار الذي تكون فيه مميزة محلل الكهربائي خطية.

-3- أوحد مبيانیة القوة الكهرومکرکة المضادة E' و مقاومته الداخلية r' لمحلل الكهربائي.

-4- استنتاج معادلة مميزة.

III- الفيزياء 2 (7 نقط)

-1- أوحد القوة الكهرومکرکة E و مقاومته الداخلية r لمولد r مكافئ لتجمیع مولدين

$(E_1 = 4V, r_1 = 1\Omega, G_1 = 1\Omega)$ و $(E_2 = 5V, r_2 = 1\Omega, G_2 = 1\Omega)$ على التوالي وبالتوافق.

-2- نركب المولد G ($E = 9V, r = 2\Omega$) على التوالي مع موصلین أومیین R_1 و R_2 مركبین على التوازی

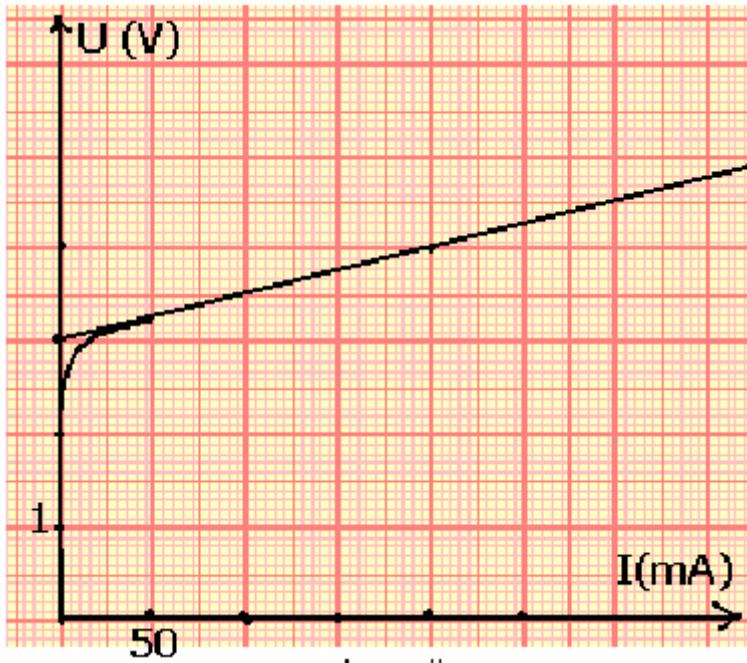
فيما بينهما، و محلل كهربائي قوته الكهرومکرکة المضادة $E' = 3V$ و مقاومته الداخلية $r' = 5\Omega$.

-1-2- أرسم بوضوح تبیانة هذا التركيب.

-2-2- أوحد المقاومۃ R_e للموصل الأومیي المكافئ لتجمیع الموصلین R_1 و R_2 . نعطي: $R_e = \frac{3}{2}R_2 = 8\Omega$.

-3-2- أحسب الشدة I للتیار الكهربائي الذي يزود به المولد هذه الدارة.

-4-2- أوحد الشدتين I_1 و I_2 للتیارین المارین في الموصلین الأومیین R_1 و R_2 .



الشكل 1-