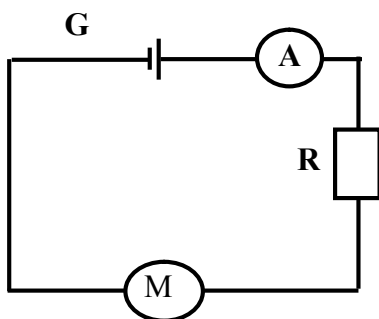


تمرين 1

- التوتر بين مرطبي محرك مقاومته الداخلية $r=1.8\Omega$ هو $U=7.2V$. القدرة التي يكتسبها هذا المحرك هي $P_r=8W$ بينما القدرة النافعة هي $P_u=3W$.
- احسب مردود المحرك.
 - احسب شدة التيار الذي يمر في المحرك.
 - احسب القدرة المبذولة بمفعول جول في المحرك.
 - أنجز حصيلة القدرة للمحرك. استنتج القدرة P_p المبذولة في المحرك (نتيجة الاحتكاك).
 - احسب القوة الكهرومحرمة المضادة للمحرك.

تمرين 2



نعتبر دارة كهربائية مكونة من العناصر التالية:

- مولد: $G(E; r)$. - موصل أومي: $R = 5,7\Omega$.
 - محرك كهربائي $(E' = 1,8V; r' = 4,5\Omega)$.
- يشير الأمبيرمتر ذا مقاومة مهملة إلى القيمة $I = 50mA$.
- أعط تعبير مردود المحرك الكهربائي. ثم احسب قيمته.
 - احسب القدرة النافعة للمحرك الكهربائي.
 - احسب القدرة الكهربائية المبذولة بمفعول جول في كل من الموصل الأومي و المحرك.
 - استنتج القدرة النافعة التي يمنحها G .
 - علما أن القدرة التي ينتجها المولد هي $P = 125mW$. أوجد E و r .
- استنتج مردود المولد.

تمرين 3

نقيس موصلية محلول كلورور الحديد II $FeCl_2$ تركيزه C ، فنجد $G=6,5.10^{-4} S$.

- أذكر العوامل المؤثرة على الموصلية G لمحلول إلكتروليتي.
 - أكتب معادلة نوبان كلورور الحديد II $FeCl_2$ في الماء.
 - أحسب في النظام العالمي للوحدات ثابتة الخلية.
 - استنتج أن قيمة σ موصلية هذا المحلول هي
 - عبر عن σ بدلالة λ_{Cl^-} و $\lambda_{Fe^{2+}}$ و C . أحسب قيمة C .
- نعطي : مساحة أحد الإلكترودين $S=2,5 cm^2$ و المسافة بين الإلكترودين $L=5,0 cm$.
- $\lambda_{Cl^-} = 7,63.10^{-3} S.m^2.mol^{-1}$ و $\lambda_{Fe^{2+}} = 16,0.10^{-3} S.m^2.mol^{-1}$