

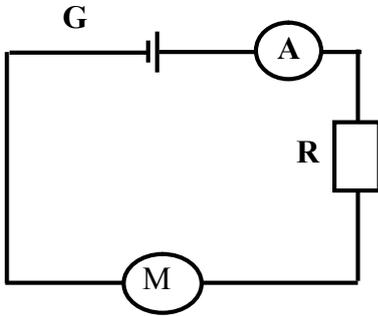
### تمرين 1

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  $P_u=3W$ .

- 1- احسب مردود المحرك .
- 2- احسب شدة التيار الذي يمر في المحرك.
- 3- احسب القدرة المبذولة بمفعول جول في المحرك
- 4- أنجز حصيلة القدرة للمحرك. استنتج القدرة  $P_p$  المبذولة في المحرك ( نتيجة الاحتكاك )
- 5- احسب القوة الكهرومحرركة 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  $I = 50mA$  .

1. أعط تعبير مردود المحرك الكهربائي. ثم احسب قيمته.
2. احسب القدرة النافعة للمحرك الكهربائي.
3. احسب القدرة الكهربائية المبذولة بمفعول جول في كل من الموصل الأومي و المحرك.
4. استنتج القدرة النافعة التي يمنحها  $G$  .
5. 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  $G=6,5.10^{-4} S$  .

- 1- أذكر العوامل المؤثرة على الموصلية  $G$  لمحلول إلكتروليتي.
  - 2- أكتب معادلة نوبان كلورور الحديد II  $FeCl_2$  في الماء
  - 3- أحسب في النظام العالمي للوحدات ثابتة الخلية
  - 4- استنتج أن قيمة  $\sigma$  موصلية هذا المحلول هي
  - 5- عبر عن  $\sigma$  بدلالة  $\lambda_{Cl^-}$  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  $\lambda_{Fe^{2+}} = 16,0.10^{-3} S.m^2.mol^{-1}$