

تمرين: 01(8)

نصل مربطي مولد قوته الكهـمحرركة E ومقاومته الداخلية r بمستقبل قوته الكهـمحرركة المضادة E' ومقاومته الداخلية r'
1- أعط تعبير :

- أ- التوتر بين مربطي المولد بدلالة E و r و I شدة التيار المار في الدارة. (0,75ن)
ب- التوتر بين مربطي المستقبل بدلالة E' و r' و I شدة التيار المار في الدارة. (0,75ن)
ج- استنتج شدة التيار I بدلالة E' و r' و E و r. (0,75ن)
2- في حالة E'=0

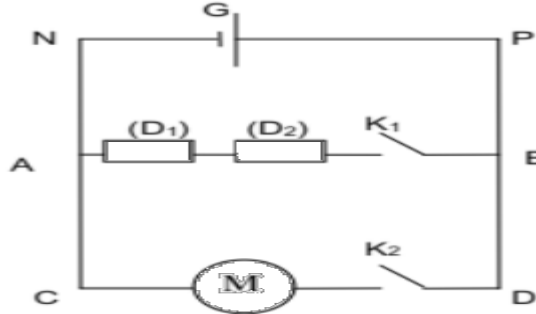
- أ- كيف يتصرف المستقبل ؟ (0,75ن)
ب- أعط تعبير P_{th} القدرة المبـددة بمفعول جول في الدارة بدلالة E و r' و r. (0,75ن)
ج- أعط تعبير P_g القدرة الكلية التي يمنجها للمولد بدلالة E و r' و r. (0,75ن)
د- أعط e المردود الكلي للدارة ، واستنتج قيمة المقاومة r لكي يؤول هذا المردود إلى 1. (0,75ن)
3- في حالة E' ≠ 0

- أ- أعط تعبير P_g القدرة الكلية التي يمنجها للمولد بدلالة E و E' و r' و r. (0,75ن)
ب- تعبير P_u القدرة النافعة التي يمنحها المستقبل بدلالة E و E' و r' و r. (0,75ن)
ج- استنتج e مردود الدارة ، ثم أوجد العلاقة بين E و E' لكي يؤول هذا المردود إلى 1. (1ن)
د- تكون القدرة P_u قصوى عندما يكون E'=E/2 ما قيمة مردود الدارة في هذه الحالة. (0,75ن)

تمرين: 02 (5)

نعتبر التركيب الممثل في الشكل أسفله والمتكون من:

- مولد G قوته كهربائي الكهـمحرركة E=24V و r=1, 5Ω
- (D₁) و (D₂) موصلان أوميان مقاومتهما على التوالي R₁=4Ω و R₂=2Ω
- محرك كهربائي قوته الكهـمحرركة المضادة E'=12 و r'=1,2Ω
- K₁ و K₂ قاطعان للتيار الكهربائي.



- 1- قاطع التيار K₁ مغلق و K₂ مفتوح.
1 1 - أوجد شدة التيار المار في الموصلين الأوميين (D₁) و (D₂) (0,75ن)
2 1 - أحسب القدرة الكهربائية التي يكتسبها كل موصل أومي ، قارن القدرة الحرارية التي ينتجها كل منهما. (0,75ن)
2 - قاطع التيار K₁ مفتوح و K₂ مغلق.
1 2 - بتطبيق قانون بويي ، حدد شدة التيار I المار في الدارة. (0,75ن)
2 2 - أحسب مردود المولد G (0,75ن)
3 - قاطعا التيار K₁ و K₂ مغلقان.
1 3 - ماهي أشكال الطاقات التي تظهر بين قطبي كل من ثنائي القطب AB والمحرك M ؟ (0,75ن)
2 3 - أوجد القدرة المبـددة بمفعول جول في الدارة والقدرة النافعة التي يمنحها المحرك M ، وأنجز حصيلة القدرة في الدارة. (0,75ن)

تمرين: 03 (5,75)

تتفاعل كتلة m=1,35g من الحديد مع كمية وافرة من محلول حمض الكلوريدريك للحصول على محلول S حجمه V=150mL.

- 1- تأكسد أم أختزل الحديد خلال هذا التفاعل. علل جوابك؟ (1ن)
2- جد المعادلة الحصيلة للتفاعل علما أن المزدوجتين المتدخلتين في هذا التفاعل Fe²⁺(aq)/Fe(s) و H⁺(aq)/H₂(g). (1ن)
3- كيف يمكن إبراز نواتج التفاعل؟ (1ن)
4- لتحديد تركيز أيونات الحديد II في المحلول S نعاير حجما V=10mL من هذا المحلول بمحلول ثنائي كرومات البوتاسيوم (aq) 2K⁺+Cr₂O₇²⁻ ذي التركيز C₂=10⁻² mol/L. الحجم اللازم لإضافته للحصول على التكافؤ هو V_e=26,66mL.
أ- أكتب نصف معادلة أكسدة- اختزال المقرونة بكل مزدوجة واستنتج معادلة تفاعل المعايرة. (1,75ن)
ب- مستعينا بالجدول الوصفي حدد تركيز أيونات الحديد II في المحلول S. (1ن)