



جوان 2021

المستوى 3 متوسط

## اختبار الفصل الثاني في مادة العلوم الفيزيائية والتكنولوجيا

الوضعية الأولى (6 نقاط) :

في فصل الشتاء الماضي و في أحد أيامه الباردة استيقظ سكان حي على فاجعة أليمة أدت بحياة عائلة بأكملها نتيجة إصابتهم بتسمم و اختناق , إثر استنشاقهم لغاز سام والناتج عن عملية الاحتراق غير التام لغاز الميثان خلال عملية التدفئة.

1. ما هو السبب الرئيسي لتشكيل هذا الغاز السام؟
2. ماهي الاجسام الناتجة عن هذا الاحتراق غير التام؟
3. اكتب معادلة احتراق غاز الميثان في هذه الحالة ووازنها.
4. قدم اقتراحات لتجنب مثل هذه الحوادث المأساوية.

الوضعية الثانية (6 نقاط) :

أراد تلميذ قياس قيمة المقاومة لناقلين أو ميين مختلفين : الأول ألوانه واضحة والآخر ألوانه ممحوة حيث اعتمد على طريقتين :

الطريقة الاولى :

اللون	أسود	بني	أحمر	برقالي	أصفر	أخضر	أزرق	بنفسجي	رمادي	أبيض
الرقم	0	1	2	3	4	5	6	7	8	9

+ -



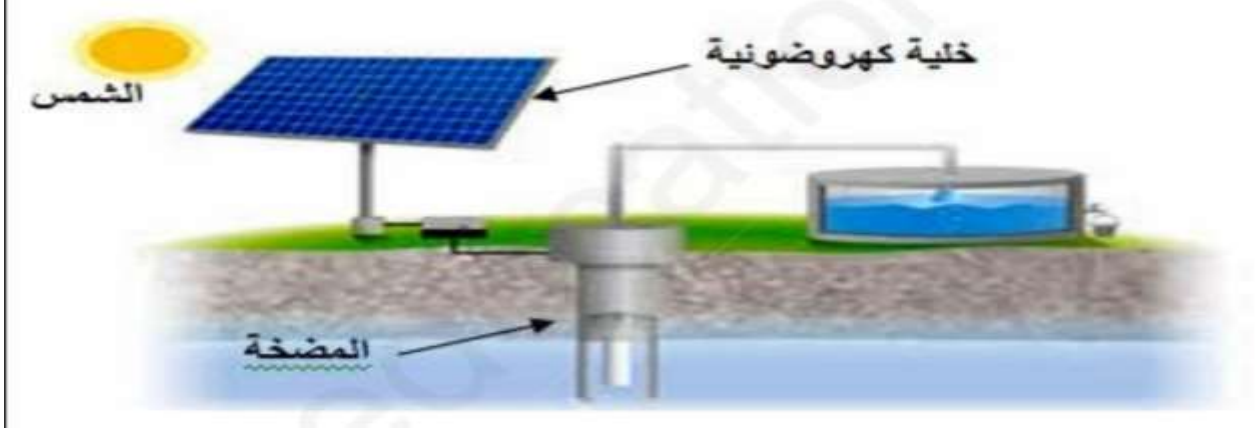
اللون الذهبي : 5 %  
الطريقة الثانية :



1. جد قيمة المقاومة  $R_1$  للناقل الأومي الأول مع ذكر اسم طريقة القياس.
2. احسب قيمة المقاومة  $R_2$  للناقل الأومي الثاني مسميا طريقة القياس.
3. استنتج ألوان الناقل الأومي الثاني.

### الوضعية الإدماجية (8 نقاط) :

إليك الشكل والذي يمثل تركيباً لاشتغال مضخة بخلية كهروضوئية للتزويد بالماء.



1. اشرح مبدأ عمل هذه التركيبية.
2. حدد الأجسام المساهمة في الوصول إلى الفعل النهائي.
3. مثل السلسلة الوظيفية لهذه التركيبية.
4. مثل السلسلة الطاقوية لهذه التركيبية .
5. إذا علمت أن استطاعة تحويل المضخة هي 400w واشتغلت لمدة 5 ساعات.
  - احسب الطاقة التي تحولها بالجول. ثم بالكيلو واط ساعي

## الإجابة النموذجية

### الوضعية الأولى (6 نقاط) :

1. السبب الرئيسي لتشكل هذا الغاز السام هو عدم وجود التهوية أي أن كمية الأكسجين غير كافية.
2. الاجسام الناتجة عن هذا الاحتراق غير التام هي غاز أحادي أكسيد الكربون و الفحم وبخار الماء و غاز ثنائي أكسيد الكربون.
3. معادلة احتراق غاز الميثان في هذه الحالة و موازنتها.



4. اقتراحات لتجنب مثل هذه الحوادث المأساوية.
  - تهوية المنازل.
  - إزالة انسداد ثقب الموقد.
  - القيام بعملية صيانة الأجهزة بصفة دورية.
  - تدعيم المنازل بأجهزة الكشف عن وجود غاز أحادي أكسيد الكربون السام.

### الوضعية الثانية (6 نقاط) :

1. إيجاد قيمة المقاومة  $R_1$  للناقل الأومي الأول

$$R = 270 \text{ } \Omega \pm 5 \%$$

اسم طريقة القياس: قياس مباشر عن طريق شفرة الألوان.

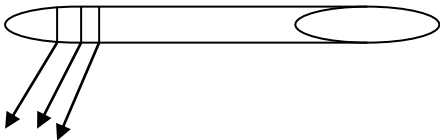
2. حساب قيمة المقاومة  $R_2$  للناقل الأومي الثاني

$$R = U / I$$

$$R = 6 / 0.03 = 200 \text{ } \Omega$$

اسم طريقة القياس: قياس غير مباشر .

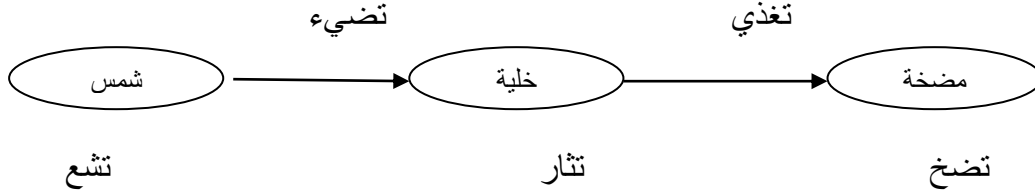
3. استنتج ألوان الناقل الأومي الثاني



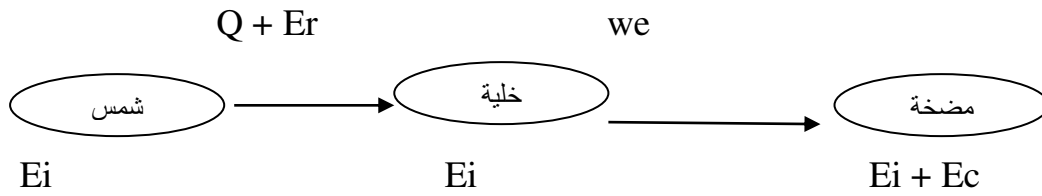
بني اسود أحمر

## الوضعية الإدماجية (8 نقاط) :

1. شرح مبدأ عمل هذه التركيبة.  
عندما تشع الشمس تثار الخلية الكهروضوئية فتغذي المضخة التي بدورها تضخ الماء.
2. الاجسام المساهمة في الوصول إلى الفعل النهائي هي شمس – خلية – مضخة.
3. تمثيل السلسلة الوظيفية لهذه التركيبة.



4. تمثيل السلسلة الطاقوية لهذه التركيبة.



5. إذا علمت أن استطاعة تحويل المضخة هي 400w واشتغلت لمدة 5 ساعات.  
• حساب الطاقة التي تحولها بالجول. ثم بالكيلو واط ساعي

$$E = P \cdot t$$

$$E = 400w \cdot 5 \cdot 3600s = 7200000J$$

$$E = 0.4 Kw \cdot 5h = 2 kwh$$