

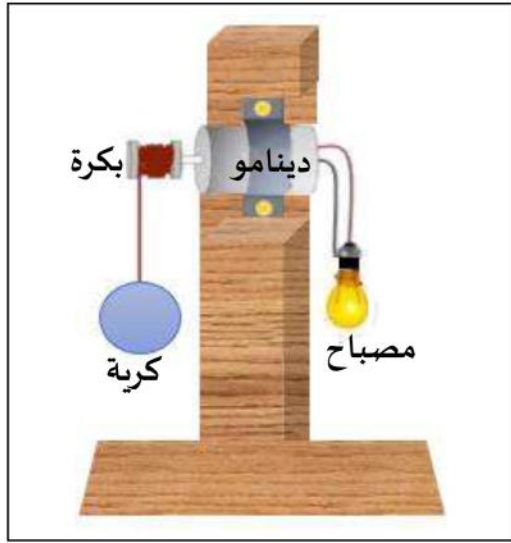
التاريخ: 2021/03/04  
المدة: ساعة ونصف

المادة: العلوم الفيزيائية والتكنولوجيا  
المستوى: الثالثة متوسط

## اختبار الفصل الأول

الوضعية الأولى: (6 نقاط)

تقوم الكثير من دول العالم بالبحث عن طرق أخرى لإنتاج طاقات بديلة، حيث تُعتبر هذه الطاقات نظيفة، وذلك لمحافظة على البيئة.



الوثيقة 01

- (الوثيقة 01) نموذج لتوهج مصباح انطلاقاً من سقوط كرة.
- 1) مثل السلسلة الوظيفية الموافقة (للوثيقة 01).
  - 2) مثل السلسلة الطاقوية الموافقة (للوثيقة 01).
  - 3) استنتج الحصيلة الطاقوية استناداً (للوثيقة 01) عند بداية التشغيل  $t_1$ .

الوضعية الثانية: (6 نقاط)

عند تحضير الأم للوجبات لاحظت تغير لون لهب آلة الطهي الذي يشتعل بغاز البوتان إلى أصفر برتقالي، كما لاحظت وجود طبقة سوداء أسفل القدر.

- 1) ما سبب تشكّل الطبقة السوداء؟
- 2) حدّد في جدول مواد الحالة الابتدائية ومواد الحالة النهائية بالأنواع الكيميائية وبالأفراد الكيميائية.
  - بعدما أخبرت الأم الأب قام بصيانة آلة الطهي:
- 3) ما هو العامل المؤثر في التحول الكيميائي بعد صيانة آلة الطهي؟
- 4) اكتب ووازن معادلة التفاعل الحادثة بعد الصيانة.

## الوضعية الثالثة: (8 نقاط)

يحتوي قسم من أقسام متوسطة الرجاء والتفوق الخاصة على الأجهزة الكهربائية المبينة في (الجدول 01).

| الأجهزة           | مصباح | مدفأة كهربائية      | عارض Data Chow<br>بيانات |
|-------------------|-------|---------------------|--------------------------|
| /                 | 38 W  | 1500 W<br>الجدول 01 | 340 W                    |
| مدة التشغيل يوميا | 6 h   | 240 min             | 3 h                      |

- 1) ماذا تمثل الدلالات المقترنة بكلّ جهاز كهربائي؟
- 2) احسب الطّاقة المستهلكة من طرف كلّ جهاز بالواط ساعي  $Wh$ .
- 3) احسب الطّاقة المستهلكة من طرف كل جهاز بالكيلوواط ساعي  $KWh$ ، ثمّ استنتج الطّاقة المستهلكة من طرف كلّ الأجهزة.
- 4) احسب ثمن تكلفة كلّ الأجهزة إذا علمت أنّ تكلفة  $1 kWh \rightarrow 5,201 DA$ .

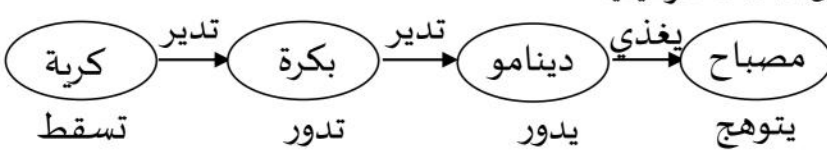
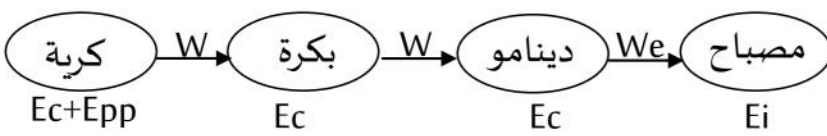
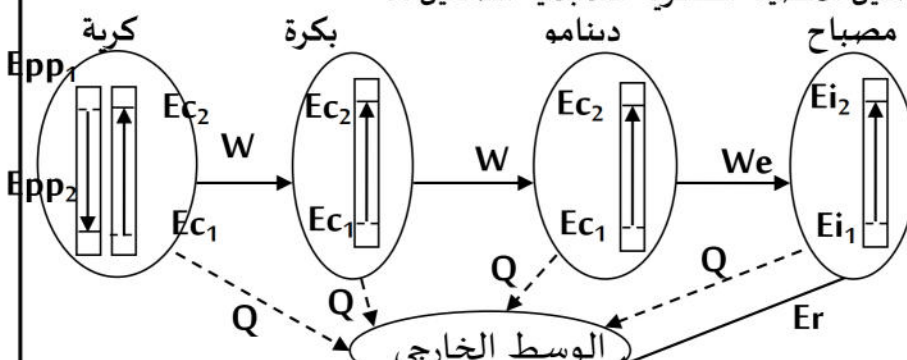
\*\*\* بالتوفيق \*\*\*

التاريخ: 2021/ /  
المدة: ساعة ونصف

المادة: الفيزياء

المستوى: الثالثة متوسط

التصحيح النموذجي لاختبار الفصل الأول

| العلامة |         | عناصر الاجابة  | السؤال | التمرين        |
|---------|---------|--|--------|----------------|
| الكلية  | المجزأة |  |        |                |
| 06      | 02      | <ul style="list-style-type: none"> <li>تمثيل السلسلة الوظيفية</li> </ul>                         | س1     | الوضعية الأولى |
|         | 02      | <ul style="list-style-type: none"> <li>تمثيل السلسلة الطاقوية</li> </ul>                         |        |                |
|         | 02      | <ul style="list-style-type: none"> <li>تمثيل الحصيلة الطاقوية عند بداية التشغيل t1</li> </ul>  |        |                |

|     |   |  |    |                 |  |                        |                      |                     |                  |                     |                     |                           |  |
|-----|---|--|----|-----------------|--|------------------------|----------------------|---------------------|------------------|---------------------|---------------------|---------------------------|--|
| 06  | 0.5   | 1. سبب تشكل الطبقة السوداء: نقص غاز الأكسجين.<br>2. مواد الحالة الابتدائية والحالة النهائية:   | 1س | الوضعية الثانية |  |                        |                      |                     |                  |                     |                     |                           |  |
|     | 0.25<br>*   | <table border="1"> <tr> <td>احتراق غاز البوتان</td> <td>مواد الحالة الابتدائية</td> <td>مواد الحالة النهائية</td> </tr> <tr> <td>بالأفراد الكيميائية</td> <td><math>O_2, C_4H_{10}</math></td> <td><math>H_2O, CO_2, C, CO</math></td> </tr> <tr> <td>بالأنواع الكيميائية</td> <td>غاز البوتان. غاز الأكسجين</td> <td>الماء، غاز ثنائي أكسيد الكربون، الفحم، غاز أحادي أكسيد الكربون</td> </tr> </table> |    |                 | احتراق غاز البوتان   | مواد الحالة الابتدائية | مواد الحالة النهائية | بالأفراد الكيميائية | $O_2, C_4H_{10}$ | $H_2O, CO_2, C, CO$ | بالأنواع الكيميائية | غاز البوتان. غاز الأكسجين | الماء، غاز ثنائي أكسيد الكربون، الفحم، غاز أحادي أكسيد الكربون |
|     | احتراق غاز البوتان  | مواد الحالة الابتدائية   |    |                 | مواد الحالة النهائية   |                        |                      |                     |                  |                     |                     |                           |  |
|     | بالأفراد الكيميائية   | $O_2, C_4H_{10}$   |    |                 | $H_2O, CO_2, C, CO$  |                        |                      |                     |                  |                     |                     |                           |  |
|     | بالأنواع الكيميائية   | غاز البوتان. غاز الأكسجين  |    |                 | الماء، غاز ثنائي أكسيد الكربون، الفحم، غاز أحادي أكسيد الكربون |                        |                      |                     |                  |                     |                     |                           |  |
| 12  |   |  |    |                 |  |                        |                      |                     |                  |                     |                     |                           |  |
| 0.5 | 3. العامل المؤثر: تركيب المزيج الابتدائي.<br>4. كتابة معادلة التفاعل بعد عملية الصيانة: |  |    |                 |  |                        |                      |                     |                  |                     |                     |                           |  |
| 0.5 | $C_4H_{10} + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$   |  |    |                 |  |                        |                      |                     |                  |                     |                     |                           |  |
| 1.5 | • موازنة معادلة التفاعل:<br>$2C_4H_{10} + 13O_2 \rightarrow 8CO_2 + 10H_2O$             |  |    |                 |  |                        |                      |                     |                  |                     |                     |                           |  |

### شبكة تقييم الوضعية الإدماجية

| العلامة |              | المؤشرات   | الأسئلة | المعيار                        |
|---------|--------------|--|---------|--------------------------------|
| المجزأة | الكلية       |  |         |                                |
| 01      | 01           | • تعريف الدلالة المقترنة بكل جهاز كهربائي.   | 1س      | الترجمة السليمة للوضعية        |
|         |              | • حساب الطاقة المستهلكة من طرف كل جهاز بالواط ساعي.  | 2س      |                                |
|         |              | • حساب الطاقة المستهلكة بالكيلوواط ساعي. استنتاج الطاقة الكلية.  | 3س      |                                |
|         |              | • حساب التكلفة الاجمالية.  | 4س      |                                |
| 06      | 01           | تمثل الدلالة المقترنة بكل جهاز: استطاعة تحويل الطاقة.  | 1س      | الاستعمال الصحيح لأدوات المادة |
|         | 3<br>*<br>01 | <ul style="list-style-type: none"> <li>حساب الطاقة المستهلكة بالواط ساعي:<br/>المصباح: <math>E = P * t = 38 * 6 = 228 Wh</math></li> <li>عارض بيانات: <math>E = P * t = 340 * 3 = 1020 Wh</math></li> <li>المدفأة: <math>E = P * t = 1500 * 4 = 6000 Wh</math>. 240min=4h</li> </ul> | 2س      |                                |

|      |                      |  |               |                   |
|------|----------------------|--|---------------|-------------------|
|      | 3<br>*<br>01<br>.025 | <ul style="list-style-type: none"> <li>• حساب الطاقة المستهلكة بالكيلوواط ساعي: Wh/1000</li> <li>المصباح: <math>E = 228 Wh = 0.228 kWh</math></li> <li>عارض بيانات: <math>E = 1020 Wh = 1.02 kWh</math></li> <li>المدفأة: <math>E = 6000 Wh = 6 kWh</math></li> <li>• الطاقة الكلية: <math>E = 0.228 + 1.02 + 6 Wh = 7.248 kWh</math></li> </ul> | س3            |                   |
|      | 0.25                 | <ul style="list-style-type: none"> <li>• التكلفة يوميا: <math>7.248 * 5.201 = 37.69 DA</math></li> </ul>   | س4            |                   |
| 0.75 | 0.25<br>0.25<br>0.25 | <ul style="list-style-type: none"> <li>• التسلسل المنطقي للأفكار</li> <li>• التعبير بلغة علمية</li> <li>• دقة الإجابة و الوحدات</li> </ul>   | كل<br>الأسئلة | انسجام<br>الإجابة |
| 0.25 | 0.25                 | <ul style="list-style-type: none"> <li>• نظافة الورقة</li> <li>• وضوح الخط</li> </ul>  | كل<br>الأسئلة | الإتقان           |