

التاريخ: / / 2021  
المدة: ساعة ونصف

المادة: الفيزياء

المستوى: الثالثة متوسط

التصحيح النموذجي لاختبار الفصل الأول

العلامة		عناصر الاجابة	السؤال	التمرين
المجزأة	الكلية			
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. 2. مواد الحالة الابتدائية والحالة النهائية:	س1	الوضعية الثانية									
	0.25	<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. 4. كتابة معادلة التفاعل بعد عملية الصيانة:												
0.5	$C_4H_{10} + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$												
1.5	• موازنة معادلة التفاعل: $2C_4H_{10} + 13O_2 \rightarrow 8CO_2 + 10H_2O$												

### شبكة تقييم الوضعية الإدماجية

العلامة		المؤشرات	الأسئلة	المعيار
الكلية	المجزأة			
01	01	• تعريف الدلالة المقترنة بكل جهاز كهربائي.	س1	الترجمة السليمة للوضعية
		• حساب الطاقة المستهلكة من طرف كل جهاز بالواط ساعي.	س2	
		• حساب الطاقة المستهلكة بالكيلوواط ساعي، استنتاج الطاقة الكلية.	س3	
		• حساب التكلفة الاجمالية.	س4	
06	01	تمثل الدلالة المقترنة بكل جهاز: استطاعة تحويل الطاقة.	س1	الاستعمال الصحيح لأدوات المادة
	3 * 01	<ul style="list-style-type: none"> <li>حساب الطاقة المستهلكة بالواط ساعي: 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>	س2	

	3 * 01 .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 0.25 0.25	<ul style="list-style-type: none"> <li>التسلسل المنطقي للأفكار</li> <li>التعبير بلغة علمية</li> <li>دقة الإجابة والوحدات</li> </ul>	كل الأسئلة	انسجام الإجابة
0.25	0.25	<ul style="list-style-type: none"> <li>نظافة الورقة</li> <li>وضوح الخط</li> </ul>	كل الأسئلة	الإتقان

