

اختبار الفصل الأول في مادة الفيزياء

التمرين الأول: (6ن) إملأ الفراغات

- يعتبر إنصهار الجليد تحولا ¹فيزيائيا بينما التحلل الكهربائي للماء تحول ¹كيميائيا و في كلا التحولين الكتلة ¹دوما محفوظة
 - يتكون الجزيء من حبيبات صغيرة جدا نُمثلها بواسطة كريات . تسمى ¹الذرات . و التي يرمز لها بواسطة ¹الحرف
- 1 الأول من اسم الذرة باللاتينية
- بينما الجزيئات تمثل بصيغ تدلنا على ¹نوع و ¹عدد الذرات المكونة للجزيء




التمرين الثاني : (6ن)

احترقت كمية من الكربون في غاز الأوكسجين فنتج عن ذلك غاز ثاني أكسيد الكربون و فق التحول التالي :

غاز ثاني أكسيد الكربون ← غاز الأوكسجين + الكربون

1- نوع هذا التحول: تحول كيميائي 0.75

2- أكمل الجدول

	قبل التحول		بعد التحول	
كتابة التحول بالنموذج الجزيئي		+  0.5	→	 0.5
رموز الذرات	C 0.25	O 0.25	C 0.25	O 0.25
الصيغة الكيميائية للجزيئات	C 0.25	O ₂ 0.25	CO ₂ 0.25	
كتابة التحول بالصيغ الكيميائية مع تحديد الحالة الفيزيائية	$C^{0.5}(s) + O_2^{0.5}(g)$		$\longrightarrow CO_2^{0.5}(g)$	

3- من خلال الصيغة الكيميائية : الكتلة محفوظة لأن الذرات قبل و بعد التحول محفوظة ¹

الوضعية الإدماجية (8ن)

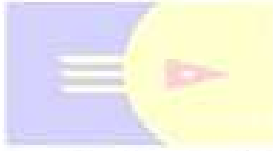
1- كتابة الصيغة الكيميائية لجزيء هذا الفرد الكيميائي: **جزيء البوتان** هو C_4H_{10} ²



2- سبب احتراق هذا الشخص هو : استنشاق كمية كبيرة من **غاز ثاني أكسيد الكربون** الناتج عن احتراق البوتان ²

3- نكشف عن غاز ثاني أكسيد الكربون عن طريق **تعاكس الكلوس** في حالة تعرضه لهذا الغاز ²

4- لتفادي مثل هذه الحوادث يجب :



1* غلق قارورات الغاز و صنادير الغاز قبل النوم

1* وضع المدفأة في مكان به منافذ للغازات المحترقة

شكرا

الصفحة 2/2

A/A