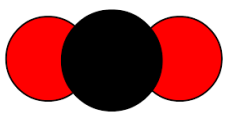
المادّة: العلوم الفيزيائية والتّكنولوجيا
التّاريخ:2021/12/01
المستوى :الثّانية متوسّط
المدّة: 1 ساو30د

التصحيح النموذجي للاختبار الفصل الأوّل

التمرين	عناصر الاجابة	العلامة
	الجزء الاول :	
	التجربة الاولى:	
الوضعيّة الأولى (12 نقطة)	1) نوع التحوّل الحاصل هو: تحول فيزيائي .	1ن
	التعليل: لانه يمكن الرجوع الى الحالة الابتدائية و عدم ظهور مواد جديدة .	1ن
	2) كتلة المزيج المتحصّل عليها هي: 500g + 50g = 550 g	1ن
	3)ما نوع التحوّل الحاصل هو : تحول كيميائي .	1ن
	التعليل: لانه لا يمكن الرجوع الى الحالة الابتدائية و ظهور مادة جديدة (الكراميل) .	1ن
	4) كتلة الكراميل المتحصّل عليها هي: 50g (تبقى الكتلة محفوظة).	0,5ن
	التّجربة الثّانية:	
	5) يمكن الكشف عن الغاز المنطلق باستعمال رائق الكلس الذي يتعكر.	1 ن
	6) تمثيل هذا الغاز بالنّموذج المتراص ثمّ بالرّموز الكيميائيّة:	

النّموذج المتراص	رّموز الكيميائيّة	
	CO_2	(0,5x2)ن

مدرسة "الرّجاء والتفوّق" الخاصّة
Ecole Erradja wa Tafaouk
ÉCOLE PRIVÉE

التمرين	عناصر الاجابة	العلامة
	الجزء الثّاني: اكمل الالجدول: 7) تصنّيف هذه الرّموز الكيميائية حسب الجدول **(الجدول 01)**.	

الذرّات	الجزيئات
$Cl - Na - Cr - Fe$	$H_2O - N_2 - H_2 - CO - H_2O$

ن(0,5x9)

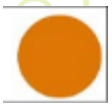
الوضعيّة الثانية: (08نقاط)

1) نوع التّحوّل الحاصل في الحالتين هو:

-انصهار الحديد: تحول فيزيائي التعليل :يمكن الرجوع الى الحالة الابتدائية وعدم ظهور مواد جديدة. ن1

-صدأ الحديد: تحول كيميائي التعليل :لا يمكن الرجوع الى الحالة الابتدائية ظهور مواد جديدة (الصدأ). ن1

2) أكمل **(الجدول 02)** بما يناسب: ن(0.5x8)

الحالة النهائية	الحالة الابتدائية		صدأ الحديد
أكسيد الحديد	غاز ثنائي الأكسجين	الحديد	العنصر الكيميائي
			النّموذج الجزيئي
$Fe_{(s)} + O_{2(g)} \rightarrow Fe_2O_{3(s)}$			الرّموز الكيميائية

3) تمثيل الجزيئات برّموزها الكيميائيّة. ن(1x2)

CH_4

C_4H_{10}

مدرسة "الرّجاء والتفوّق" الخاصّة
École Erradja wa Tafaouk