المادّة: العلوم الفيزيائية والتّكنولوجيا
المستوى: الثّالثة متوسّط

التصحيح النموذجي لاختبار الفصل الأوّل

التمرين	عناصر الاجابة	العلامة
الوضعيّة الأولى (12 نقطة)	**الجزء الأوّل**: ملأ الجدول	4.5=(9*0.5)ن

نوع الاحتراق	الاحتراق التام	الاحتراق الغير تام
لون اللّهب	لهب أزرق	لهب برتقالي
الفحم	عدم تشكّل الفحم	تشكل الفحم
كمّية غاز الأكسجين	بوفرة	بقلّة
غاز أحادي أكسيد الكربون	عدم انطلاق غاز أحادي أكسيد الكربون	غاز يسبّب الاختناق

الجزء الثاني:

أ/ موازنة المعادلات مع ذكر الحالة الفيزيائيّة: 1.25=(5*0.25)ن

$$C_7H_{16(l)} + 11O_{2(g)} \rightarrow 7CO_{2(g)} + 8H_2O_{(l)}$$

0.75=(3*0.25)ن

$$2Cu_{(s)} + O_{2(g)} \rightarrow 2CuO_{(s)}$$

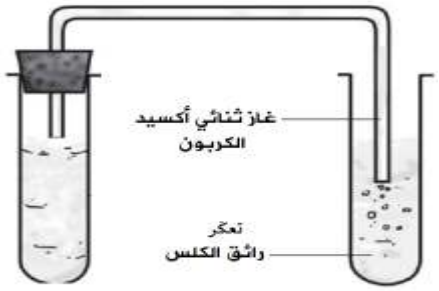
1.5 =(6*0.25)ن

$$2Al_{(s)} + 6HCl_{(aq)} \rightarrow 2AlCl_{3(aq)} + 3H_{2(g)}$$

ب/تسمى الأفراد الكيمائية قبل التحوّل بالمتفاعلات 0.5ن

ج/ تسمى الأفراد الكيمائية بعد التحوّل بالنواتج 0.5ن

www.ecolerradja.com
www.fb.com/ecolerradja

التمرين	عناصر الاجابة	العلامة
	الجزء الثالث: العامل المؤثّر في كل حالة 1- عامل الرطوبة 2- عامل الضوء 3- عامل سطح التلامس	ن1 ن1 ن1
الوضعيّة الادماجيّة: (08نقاط)	1- الغاز المنطلق هو: غاز ثنائي أكسيد الكربون - طريقة الكشف عنه: تعكّر رائق الكلس  2- ملأ الجدول:	ن1 ن1 ن2.75=(11*0.25)

مكوّنات الجملة الكيميائيّة بعد التحوّل	مكوّنات الجملة الكيميائيّة قبل التحوّل	تفاعلحمضكلورالماءمعكربوناتالصوديوم
غاز ثنائي أكسيد الكربون+الماء +محلول كلور الصوديوم	حمض كلور الماء +كربونات الصوديوم	بالأنواع الكيميائيّة
CO_2+H_2O + NaCl	$Na_2CO_3 + HCl$	بالأفراد الكيميائيّة

3/ المعادلة الكيميائيّة: ن3.25=(13*0.25)

$$Na_2CO_{3(S)} + 2HCl_{(aq)} \rightarrow CO_{2(g)} + H_2O_{(l)} + 2NaCl_{(aq)}$$

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

www.ecolerradja.com
www.fb.com/ecolerradja