

وقفة تقويمية للفصل الأول في مادة العلوم
الفيزيائية و التكنولوجيا

التاريخ : 2019/10/27

المستوى : الثالثة متوسط

الوضعية الأولى: (12ن)

أجرى سمير تجربة التحليل الكهربائي للماء فاستعمل من أجل ذلك الوسائل التالية: مولد كهربائي – أسلاك توصيل – وعاء فولط – أنبوبي إختبار – ماء مقطر.

1) أرسم مخطط التركيب الذي يسمح لك بذلك ؟

2) بعد إنجاز التركيب بشكل صحيح لم يلاحظ سمير أي شيء.

أ- في رأيك ماذا ينقص التجربة؟

ب- كيف يسمى هذا العنصر في التحول الكيميائي؟

3) بعد أن حل المشكلة لاحظ إنطلاق فقاعات غازية في كلا الأنبوبين:

أ- ما هما الغازين المنطلقين؟

ب- كيف نكشف عنهما؟

4- عبر عن التحول الكيميائي الحادث مستعينا بالجدول التالي:

التعبير عن التحول الكيميائي	مكونات الجملة الكيميائية قبل التحول	مكونات الجملة الكيميائية بعد التحول
عيانيا (بالأنواع الكيميائية)		
مجهريا (بالأفراد الكيميائية)		

5- عبر عن التفاعل الكيميائي الحادث بمعادلة كيميائية ثم وازنها؟

الوضعية الإدماجية: (08ن)

اشتكت أم عبير من دوار يصيبها أثناء السهر أمام المدفأة في فصل الشتاء ، أثناء تفحص الأب للمدفأة لاحظ شيئين هما:

• لون اللهب أصفر برتقالي .

• وجود طبقة سوداء على المدفأة.

إذا علمت أن المدفأة تشتغل بغاز البوتان (C_4H_{10}) و الغرفة قليلة التهوية ، أجب عما يلي:

1- في رأيك ما هو النوع الكيميائي الذي أصاب أم عبير بالدوار؟ ما هي صيغته الكيميائية؟

2- ما نوع الاحتراق في هذه الحالة؟ برر إجابتك؟

3- أكتب معادلة التفاعل الكيميائي (ذلك بعد حل المشكل) ووازنها مع تحديد الحالة الفيزيائية؟

4- اقترح حلين لتفادي الأخطار الناتجة عن الغاز؟

" بالتوفيق للجميع "

التمرين	الإجابة النموذجية	العلامة																		
<u>الأول</u> (6 نقاط)	اكمل الجدول																			
	<table> <tr> <th>مكونات الجملة بعد التحول</th><th>مكونات الجملة قبل التحول</th><th>التعبير عن التفاعل الكيميائي</th></tr> <tr> <td>غاز ثنائي أكسيد الكربون + الماء</td><td>غاز الاكسجين + غاز البروبان</td><td>بالانواع الكيميائية</td></tr> <tr> <td>$H_2O + CO_2$</td><td>$C_3H_8 + O_2$</td><td>بالافراد الكيميائية</td></tr> <tr> <td></td><td></td><td>بالنموذج الجزيئي</td></tr> <tr> <td>C : 1 H : 2 O : 3</td><td>C : 3 H : 8 O : 2</td><td>نوع وعدد الذرات</td></tr> <tr> <td>$4H_2O + 3CO_2$</td><td>$C_3H_8 + 5O_2$</td><td>المعادلة الكيميائية مع موازنتها و ابراز الحالة الفيزيائية</td></tr> </table>	مكونات الجملة بعد التحول	مكونات الجملة قبل التحول	التعبير عن التفاعل الكيميائي	غاز ثنائي أكسيد الكربون + الماء	غاز الاكسجين + غاز البروبان	بالانواع الكيميائية	$H_2O + CO_2$	$C_3H_8 + O_2$	بالافراد الكيميائية			بالنموذج الجزيئي	C : 1 H : 2 O : 3	C : 3 H : 8 O : 2	نوع وعدد الذرات	$4H_2O + 3CO_2$	$C_3H_8 + 5O_2$	المعادلة الكيميائية مع موازنتها و ابراز الحالة الفيزيائية	4x0,25 4x 0,25 4x 0,25 4x 0,25 4x 0,25 4x 0,25
مكونات الجملة بعد التحول	مكونات الجملة قبل التحول	التعبير عن التفاعل الكيميائي																		
غاز ثنائي أكسيد الكربون + الماء	غاز الاكسجين + غاز البروبان	بالانواع الكيميائية																		
$H_2O + CO_2$	$C_3H_8 + O_2$	بالافراد الكيميائية																		
		بالنموذج الجزيئي																		
C : 1 H : 2 O : 3	C : 3 H : 8 O : 2	نوع وعدد الذرات																		
$4H_2O + 3CO_2$	$C_3H_8 + 5O_2$	المعادلة الكيميائية مع موازنتها و ابراز الحالة الفيزيائية																		
<u>الثاني</u> (6 نقاط)	1- الغاز المنطلق هو غاز ثنائي أكسيد الكربون. 2- صيغته الكيميائية هي : CO_2 3- اكمل الجدول : <table> <tr> <th>مكونات الجملة بعد التحول</th><th>مكونات الجملة قبل التحول</th><th>التعبير عن التفاعل الكيميائي</th></tr> <tr> <td>$CaCl_2 + CO_2 + H_2O$</td><td>$CaCO_3 + HCl$</td><td>بالافراد الكيميائية</td></tr> <tr> <td>$CaCl_2 + CO_2 + H_2O$</td><td>$CaCO_3 + 2HCl$</td><td>معادلة التفاعل الكيميائي مع موازنتها وإبراز الحالة الفيزيائية</td></tr> </table> 4- (ا) تكون سرعة هذا التفاعل بالنسبة للسابق بطيئ.	مكونات الجملة بعد التحول	مكونات الجملة قبل التحول	التعبير عن التفاعل الكيميائي	$CaCl_2 + CO_2 + H_2O$	$CaCO_3 + HCl$	بالافراد الكيميائية	$CaCl_2 + CO_2 + H_2O$	$CaCO_3 + 2HCl$	معادلة التفاعل الكيميائي مع موازنتها وإبراز الحالة الفيزيائية	1 1 4X0,25 4X0,25 4X0,25 0,5									
مكونات الجملة بعد التحول	مكونات الجملة قبل التحول	التعبير عن التفاعل الكيميائي																		
$CaCl_2 + CO_2 + H_2O$	$CaCO_3 + HCl$	بالافراد الكيميائية																		
$CaCl_2 + CO_2 + H_2O$	$CaCO_3 + 2HCl$	معادلة التفاعل الكيميائي مع موازنتها وإبراز الحالة الفيزيائية																		

0,5	(ب) العامل المؤثر في هذا التفاعل هو عامل سطح التلامس.	
1	1- التصويب.	<u>الوضعية</u>
2X1,5	2- رسم التركيب الموافق لكل حالة.	<u>الادماجية</u>
2X1,5	3- رسم السلسلة الوظيفية لكل طريقة	<u>(08نقاط)</u>
1	4- التنظيم والنظافة.	

