متوسطة: امحمد اوحليمة سيدي عبد الله — السنة الدراسية: 2024/2023

المستوى: ثانية متوسط

التصحيـــح النموذجي لاختبار الثلاثي الأول في مادة: العلوم الفيزيائية والتكنولوجيا

الوضعية	عناصر الاجابة	العلامة: مجزأة	العلامة: مجموع
التمرين الأول	.I الجسم: كالسيوم، الماء، نحاس، الرصاص، غاز احادي أكسيد الكربون، ثنائي الازوت، الفضة الرمز: Ca، H_2O، Cu، Pb، CO، N_2، Ag جزيء: X، X، X ذرة: X، X، X، X	14x0.25 = 3.5	6 ن
	.II 1. تمثيل النموذج الجزيئي لغاز الميثان:	1ن	
	2. نوع وعدد الذرات التي يتكون منها هذا الجزيء: ذرة كربون و 4 ذرات هيدروجين	1ن	
	3. الصيغة الكيميائية لهذا الجزيء: CH_4	0.5ن	
التمرين الثاني	1. التحول الحاصل في الكيس الأول: تحول فيزيائي التعليل: يمكن الرجوع الى الحالة الأصلية ، لا تنتج مواد جديدة ، لا تتغير طبيعة المادة.	0.25ن 1 ن	6 ن
	2. التحول الحاصل في الكيس الثاني: تحول كيميائي التعليل: لا يمكن الرجوع الى الحالة الأصلية ، تنتج مواد جديدة ، تتغير طبيعة المادة.	0.25ن 1 ن	
	3. تعيين كتلة الحليب في الكيس الأول: $m_1 = 1028g$ التعليل: تبقى الكتلة محفوظة في التحولات الفيزيائية	0.5 ن 1 ن	
	4. حساب كتلة الحليب في الكيس الثاني: $m_{حليب} = m_{ابتدائية} - m_{غاز}$ $m_{حليب} = 1028 - 13$ $m_{حليب} = 1015\ g$ التعليل: تبقى الكتلة محفوظة في التحولات الكيميائية، كتلة المواد قبل التحول = كتلة المواد بعد التحول	0.5 ن 0.5 ن 1 ن	

شبكة تقييم الوضعية الادماجية

<table>
<tr><th rowspan="2">المعيار</th><th rowspan="2">الاسئلة</th><th rowspan="2">المؤشرات</th><th colspan="2">العلامة</th></tr>
<tr><th>مجزأة</th><th>المجموع</th></tr>
<tr><td>الوجاهة

فهم المتعلم لما هو مطلوب منه</td><td>س1

س2

س3</td><td>-كتابة كل الصيغة (الرموز الثلاثة)
-كتابة صحيحة للرموز

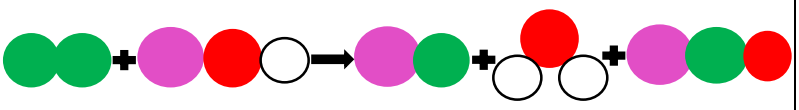
-الاستخدام السليم للجدول (حالة ابتدائية ونهائية، كتابة التحول حرفيا، النموذج الجزئي، الصيغ الكيميائية)

-حساب الكتلة النهائية</td><td>0.25ن
0.25ن

0.25ن

0.25ن</td><td>1 ن</td></tr>
<tr><td>الاستعمال السليم لادوات المادة توظيف الموارد المرتبطة بالمادة</td><td></td><td>1. كتابة الصيغة الكيميائية لماء الجافيل: NaClO

2. اكمال الجدول:

<table>
<tr><th>التحول</th><th>قبل التحول</th><th>بعد التحول</th></tr>
<tr><td>بالأسماء</td><td>الصودا + غاز الكلور</td><td>ماء جافيل + الماء + ملح</td></tr>
<tr><td>النموذج الجزئي</td><td colspan="2">  </td></tr>
<tr><td>الصيغ الكيميائية</td><td colspan="2">$Cl_2 + NaOH \longrightarrow NaCl + H_2O + NaClO$</td></tr>
</table>

3. حساب كتلة المواد النهائية:

كتلة المواد الابتدائية = كتلة المواد النهائية
كتلة الكلور + كتلة الصودا = كتلة المواد النهائية
كتلة المواد النهائية = 30 + 10
كتلة المواد النهائية = 40g</td><td>0.75ن

3.75ن

1 ن

0.5 ن</td><td></td></tr>
<tr><td>الانسجام تناسق الاجابة</td><td>كل الاسئلة</td><td>- التسلسل المنطقي للأفكار
-التعبير بلغة علمية سليمة.</td><td>0.25ن
0.25ن</td><td>0.5ن</td></tr>
<tr><td>الاتقان والابداع</td><td>كل الاسئلة</td><td>- دقة الاجابة
- وضوح الخط والرسومات.</td><td>0.25ن
0.25ن</td><td>0.5ن</td></tr>
</table>