

التصحيح النموذجي لاختبار الفصل الأول

العلامة	عناصر الاجابة	التمرين								
0.5+0.5 ن 1 ن	<p>(1) شرح ما سيحدث لكل كيس: الكيس الأول سيتجمد (يتحول من الحالة السائلة إلى الصلبة) والثاني يتعفن (يروب , يتخمر)</p> <p>(2) تحديد نوع تحول كل كيس مع التعليل</p> <p><u>الكيس الأول</u>: تحول فيزيائي <u>الكيس الثاني</u>: تحول كيميائي</p> <p>(3) مميزات التحول الفيزيائي والتحول الكيميائي:</p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>التحول الفيزيائي</th> <th>التحول الكيميائي</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>لا تظهر مواد جديدة</td> <td>تظهر مواد جديدة</td> </tr> <tr> <td>يمكننا الرجوع إلى الحالة الأصلية.</td> <td>لا يمكننا الرجوع إلى الحالة الأصلية.</td> </tr> <tr> <td>حبيبات المادة محفوظة</td> <td>حبيبات المادة غير محفوظة</td> </tr> </tbody> </table>	التحول الفيزيائي	التحول الكيميائي	لا تظهر مواد جديدة	تظهر مواد جديدة	يمكننا الرجوع إلى الحالة الأصلية.	لا يمكننا الرجوع إلى الحالة الأصلية.	حبيبات المادة محفوظة	حبيبات المادة غير محفوظة	<p>التمرين الأول (5 نقاط)</p>
التحول الفيزيائي	التحول الكيميائي									
لا تظهر مواد جديدة	تظهر مواد جديدة									
يمكننا الرجوع إلى الحالة الأصلية.	لا يمكننا الرجوع إلى الحالة الأصلية.									
حبيبات المادة محفوظة	حبيبات المادة غير محفوظة									
0.5 ن 0.5 ن 0.5 ن 0.5+0.5 ن	<p>(1) عنوان مناسب للتجربة: التحليل الكهربائي للماء</p> <p>(2) اسم الغاز المنطلق هو غاز ثنائي الأكسجين حساب كتلته:</p> <p>بما أن الكتلة محفوظة خلال التحول الكيميائي:</p> $m_{\text{غاز الهيدروجين}} + m_{\text{غاز الأكسجين}} = m_{\text{الماء}}$ $m_{\text{غاز الهيدروجين}} = m_{\text{الماء}} - m_{\text{غاز الأكسجين}}$ $m_{\text{غاز الأكسجين}} = 200 \text{ g} - 120 \text{ g}$ $m_{\text{غاز الأكسجين}} = 80 \text{ g}$ <p>(3) التعبير عن التحول الحادث بالنموذج المتراص ثم تبين نوع الذرات بإكمال الجدول:</p>	<p>التمرين الثاني (7 نقاط)</p>								

0.5 ن	التحول	قبل التحول	بعد التحول	
	الأنواع الكيميائية	الماء	غاز الهيدروجين	غاز الأكسجين
	نوع الجزيئات			
	نوع الذرات			
3×0.5 ن				
4×0.25 ن				
1 ن	<p>الاستنتاج:</p> <p>1 خلال التحول الكيميائي نوع الذرات يبقى محفوظ بينما نوع الجزيئات يتغير من الحالة الابتدائية إلى الحالة النهائية</p>			
1 ن + 1 ن	<p>(1) نوع التحول كيميائي <u>التعليق</u>: ظهرت مواد جديدة ولا يمكننا الرجوع إلى الحالة الأصلية.</p> <p>(2) يمكن الكشف عن الغاز المنطلق بتقريب عود ثقاب مشتعل فنسمع فرقعة خفيفة</p> <p>(3) التعبير عن التحول الحادث بالصيغ الكيميائية مبينا الحالة الفيزيائية:</p>			
1 ن	<p>الوضعية الإدماجية (8 نقاط)</p>			
4×0.25 ن	التعبير عن التحول كتابيا	المواد الابتدائية	المواد النهائية	
		برادة الحديد + حمض كلور الماء	غاز الهيدروجين + كلور الحديد الثنائي	
4×(2×0.25) ن	التعبير عن التحول بالصيغ الكيميائية	$\text{HCl (aq)} + \text{Fe (s)} \longrightarrow \text{FeCl (aq)} + \text{H}_2 \text{ (g)}$		
1 ن	<p>(4) الاحتياطات الأمنية:</p> <ul style="list-style-type: none"> ارتداء الملابس الوقائية: نظارات , قفازات , قناع القيام بالتجربة في وسط مهوي عدم استنشاق الغازات المنطلقة 			
1 ن	<p>الانسجام والإتقان</p>			