

الامتحان الموحد المحلي لنيل شهادة السلك الإعدادي دورة يناير 2013	مادة العلوم الفيزيائية	عناصر الإجابة
--	------------------------	---------------

التمرين	عناصر الإجابة	سلم التقدير
الأول	<p>(1) - مسامية - أكسيد الحديد III - أكسدة - الرطب . - نواة - شحنة - إلكترونات - سحابة .</p> <p>(2)</p> <p>❖ خطأ . ❖ صحيح . ❖ خطأ . ❖ صحيح .</p> <p>(3) أكسيد الألومنيوم أيون الحديد II محلول الصودا محلول كلورور الصوديوم</p> <p>(4) أ- أربعة أمثلة لمواد عضوية . ب- حسب قانون انحفاظ الذرات ، بما أن النواتج تتكون من ذرات الكربون C و الهيدروجين H فإن المتفاعلات أيضا تتكون من نفس الأنواع ، و بالتالي تتكون المواد العضوية من ذرات الكربون C و من ذرات الهيدروجين H .</p>	<p><math>4 \times 0.25</math> ن <math>4 \times 0.25</math> ن</p> <p>0.5 ن 0.5 ن 0.5 ن 0.5 ن</p> <p><math>4 \times 0.5</math> ن</p> <p><math>4 \times 0.25</math> ن</p> <p><math>0.5 + 0.5</math> ن</p>
الثاني	<p>الجزء الأول :</p> <p>(1) أ - 13 إلكترونات . ب - <math>13e^-</math> ج - <math>13e^-</math> (2) أ - <math>Al^{3+}</math> ب - <math>3e^-</math></p> <p>الجزء الثاني :</p> <p>(1) صنف المحلول حمضي ، لأن له <math>PH &lt; 7</math> . (2) - اسم الغاز : ثنائي الهيدروجين - صيغته : <math>H_2</math> (3) أ - اسم الأيون : أيون الألومنيوم - اسم الراسب : هيدروكسيد الألومنيوم ب - معادلة الترسيب : <math>Al^{3+} + 3OH^- \longrightarrow Al(OH)_3</math> (4) <math>6H^+ + 2Al \longrightarrow 3H_2 + 2Al^{3+}</math> (5) لا ، لأن عصير البرتقال محلول حمضي ، والمحلول الحمضي يتفاعل مع الألومنيوم .</p>	<p><math>0.5 + 0.5 + 0.5</math> ن <math>0.5 + 0.5</math> ن</p> <p><math>0.5 + 0.5</math> ن <math>0.5 + 0.5</math> ن <math>0.5 + 0.5</math> ن 1.5 ن <math>0.5 + 0.5</math> ن <math>0.5 + 0.5</math> ن</p>
الثالث	<p>(1) إضافة محلول نترات الفضة إلى أنبوب اختبار يحتوي على ماء جافيل و ملاحظة تكون راسب أبيض يسود تحت تأثير الضوء . - إنشاء تبيانة التجربة . (2) ذكر طريقتين عمليتين للتخلص من النفايات دون الإضرار بالصحة والبيئة .</p>	<p>1 ن 1 ن 1 ن</p>