

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

سلم التقييط	عناصر الإجابة	التمرين
<p>0.25×4 ن 0.25×4 ن</p> <p>0.5 ن 0.5 ن 0.5 ن 0.5 ن</p> <p>0.5×4 ن</p> <p>0.25×4 ن</p> <p>$0.5 + 0.5$ ن</p>	<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 .</p> <p>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>	الأول
<p>$0.5 + 0.5 + 0.5$ ن $0.5 + 0.5$ ن</p> <p>0.5 ن + 0.5 ن 0.5 ن + 0.5 ن 0.5 ن + 0.5 ن 1.5 ن 0.5 ن + 0.5 ن 0.5 ن + 0.5 ن</p>	<p>الجزء الأول :</p> <p>(1) أ - 13 إلكترونات . ب - $13 e^-$ ج - $13 e^-$ (2) أ - Al^{3+} ب - $3 e^-$</p> <p>الجزء الثاني :</p> <p>(1) صنف المحلول حمضي ، لأن له $PH < 7$. (2) - اسم الغاز : ثنائي الهيدروجين - صيغته : H_2 (3) أ - اسم الأيون : أيون الألومنيوم - اسم الراسب : هيدروكسيد الألومنيوم ب - معادلة الترسيب : $Al^{3+} + 3 OH^- \longrightarrow Al(OH)_3$ (4) $6 H^+ + 2 Al \longrightarrow 3 H_2 + 2 Al^{3+}$ (5) لا ، لأن عصير البرتقال محلول حمضي ، والمحلول الحمضي يتفاعل مع الألومنيوم .</p>	الثاني
<p>1 ن 1 ن 1 ن</p>	<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>	الثالث