



الامتحان الجهوي الموحد  
لنيل شهادة السلك الإعدادي  
دورة يونيو 2010

الصفحة	
الموضوع	1
	2
التعليم العام والتعليم الأصيل	

المادة:	الفيزياء و الكيمياء	مدة الإنجاز:	ساعة	المعامل:	1
---------	---------------------	--------------	------	----------	---

تكتب الأجوبة في ورقة التحرير

التنقيط

التمرين الأول ( 8 نقط ) :

1 - اربط بسهم بين كل مادة وخواصها المناسبة لها:

1

° لا تتحمل الصدمات  
° عازلة للتيار الكهربائي  
° موصلات جيدة للحرارة

° الفلزات  
° المواد الزجاجية  
° المواد البلاستيكية

2- املأ الفراغات بما يناسب:

1

تتكون الذرة من ..... تحمل شحنة موجبة، و..... متشابهة تحمل شحنة ابتدائية سالبة .

3- اختر الجواب الصحيح:

3-1 نضيف الماء إلى محلول الصودا ذي  $pH=12$  و نقيس  $pH$  المحلول المحصل عليه فنجد :

1,5

(أ)  $pH = 4$

(ب)  $pH = 9,5$

(ج)  $pH = 12$

(د)  $pH = 14$

3-2 الأيون  $OH^-$  رائز الكشف عن :

1,5

(أ)  $Cu^{2+}$

(ب) Fe

(ج)  $Cl^-$

(د) Cu

4 - أفضل طريقة للتخلص من النفايات الناتجة عن المواد المستعملة في الحياة اليومية هي :

1,5

(أ) طرحها في الهواء الطلق

(ب) حرقها في الهواء الطلق

(ج) فرزها ومعالجتها

(د) وضعها في حفر ورمها

5 - تكون بخار الماء و ثنائي أكسيد الكربون أثناء احتراق مادة عضوية في الهواء، يدل على أن هذه المادة

1,5

العضوية تحتوي على ذرات :


(أ) الأوكسجين والكلور

(ب) الكلور والهيدروجين

(ج) الكربون والهيدروجين

(د) الكربون والكلور

الصفحة	الموضوع	الامتحان الجهوي لنيل شهادة السلك الإعدادي - دورة يونيو 2010
2	التعليم العام والتعليم الأصيل	المادة: الفيزياء و الكيمياء
2		

		التنقيط
<b>التمرين الثاني: (8 نقط)</b>		
<p>يعتبر الألومينيوم Al من الفلزات الأكثر استعمالا في مجال التعليب، وفي صناعة أواني الطبخ وأجنحة الطائرات... وعدده الذري هو <math>Z = 13</math>.</p>		
	(1) حدد عدد إلكترونات ذرة الألومينيوم.	1
	(2) أكتب رمز الأيون الناتج عن فقدان ذرة الألومينيوم Al ، لثلاثة إلكترونات .	1
	(3) نضيف كمية من محلول حمض الكلوريدريك إلى مسحوق الألومينيوم، فيحدث بينهما تفاعل كيميائي ينتج عنه غاز لا لون له، ومحلول عديم اللون يحتوي على أيونات فلزية و أيونات الكلورور $Cl^-$ .	
	(1-3) سم الغاز الناتج عن هذا التفاعل، وبين كيف تكشف عنه.	2
	(2-3) عبر عن هذا التفاعل بمعادلة كيميائية.	2
	(3-3) اقترح رائزي الكشف عن الأيونات التي يحتويها المحلول الناتج.	2
<b>التمرين الثالث: (4 نقط)</b>		
	<p>خرجت مجموعة من التلاميذ في رحلة مدرسية ، وبينما كانوا يتجولون في أحد المنتزهات وجدوا قارورة مغلقة مملوءة بسائل وتحمل فقط اللصيقة جانبه، فاتفقوا على عدم تركها في الطبيعة.</p> <p>ساعد هذه المجموعة من التلاميذ، على تحديد خطورة هذا السائل واقترح كيفية التخلص من هذه القارورة دون تلويث البيئة .</p>	4
<b>انتهى</b>		
<b>Merci de visitez le site web : <a href="http://www.9alami.com">www.9alami.com</a></b>		