



Merci de visitez le site web : [www.9alami.com](http://www.9alami.com)

الصفحة	الموضوع
1 2	
التعليم العام والتعليم الأصيل	

الامتحان الجهوي الموحد  
لنيل شهادة السلك الإعدادي  
دورة يونيو 2011

المادة: الفيزياء والكيمياء	مدة الإنجاز: ساعة واحدة	المعامل: 1
تكتب الأجوبة في ورقة التحرير		

Merci de visitez le site web : [www.9alami.com](http://www.9alami.com)

التمرين الأول: (8 نقط)

1- أجب بصحيح أو خطأ:

- 0.5ن - 1.1 - عند تخفيف محلول حمض الكلوريدريك تتزايد قيمة pH هذا المحلول.
- 0.5ن - 2.1 - الغاز الناتج عن تأثير محلول حمض الكلوريدريك على فلز الحديد هو ثنائي الأوكسيجين .
- 0.5ن - 3.1 - يؤثر محلول هيدروكسيد الصوديوم على فلز الحديد فيتصاعد غاز يعكس ماء الجير.
- 0.5ن - 4.1 - تؤثر عملية احتراق النفايات على الصحة و البيئة.
- 2 - املأ الفراغات بما يناسب :
- 1ن - 1.2 - لقياس pH المحاليل المائية نستعمل ..... أو.....
- 1ن - 2.2 - يؤثر محلول حمض ..... على فلزي الحديد والألومنيوم ولا يؤثر على فلز .....
- 1ن - 3.2 - ينتج عن إضافة محلول هيدروكسيد الصوديوم إلى محلول يحتوي على أيونات النحاس II راسب لونه ..... و صيغته الكيميائية.....
- 3 - اربط كل رقم من الأرقام الواردة في الفراغات أسفله بما يناسب من الكلمات الآتية:  
قاعدية - حمضية - هيدروكسيد الصوديوم - الزجاج - هيدروكسيد الحديد II - البلاستيك -  
أوكسيد الحديد II .
- 1ن • من بين المواد التي يعاد تصنيعها نجد... 1 ... و الفلزات و... 2 ...
- تصنف المحاليل المائية إلى ثلاثة أصناف :
- 1ن محاليل... 3 ... لها pH < 7 و محاليل ..... 4 ..... لها pH > 7 ومحاليل محايدة لها pH = 7.
- للكشف عن أيونات الحديد II نضيف محلول ..... 5 ... إلى محلول يحتوي على هذه  
1ن الأيونات ، فيتكون راسب أخضر يسمى ..... 6 .....

Merci de visitez le site web : [www.9alami.com](http://www.9alami.com)





## عناصر الإجابة و سلم التنقيط

السؤال	عناصر الإجابة	النقطة	مرجع السؤال
1	1.1 و 4.1 صحيحان ؛ 2.1 و 3.1 خاطئان.	4x0.5	30 و 27 و 25 و 24
2	1.2 – pH متر أو ورق pH . 2.2 – الكلوريدريك أو الكبريتيك ؛ فلز النحاس. 3.2 – أزرق و $\text{Cu(OH)}_2$ .	6x0.5	21 25 29
3	1 و 2 : الزجاج أو البلاستيك ؛ 3 : حمضية ؛ 4 : قاعدية ؛ 5 : هيدروكسيد الصوديوم ؛ 6 : هيدروكسيد الحديد II	6x0.5	31 29 و 22
1.1	محلول حمضي + $0 < \text{pH} < 7$	2x0.75	27
2.1	ثنائي الهيدروجين + الصيغة $\text{H}_2$	2x0.5	25
3.1	معادلة التفاعل المختصرة أو العامة.	1.5	25
1.2	محلول قاعدي لأن $\text{pH} > 7$	2x0.5	22
1.2.2	هيدروكسيد الزنك + $\text{Zn(OH)}_2$ .	2x0.5	29
2.2.2	معادلة الترسيب .	1	25
3.2	إضافة محلول نترات الفضة وتكون راسب أبيض يسود تحت تأثير الضوء.	1	29
✓	أخطار حرق النفايات : تكون غازات سامة مثل غاز كلورور و الهيدروجين $\text{HCl(g)}$ وغاز سيانور الهيدروجين $\text{HCN(g)}$ وغاز ثنائي أكسيد الكبريت $\text{SO}_2(g)$ وغازات أخرى سامة والتي تلوث الهواء ثم مياه الأمطار المؤثرة سلبا على الصحة والبيئة. البديل : - فرز النفايات وتصنيفها إلى فلزات وبلاستيك وزجاج ومواد عضوية طبيعية. - إعادة تدوير الفلزات والزجاج والبلاستيك والاستفادة منها. - استثمار المواد العضوية الطبيعية لإنتاج طاقة متجددة.	2  2	31 و 30

التمرين الأول : 8 نقط

التمرين الثاني : 8 نقط

التمرين الثالث : 4 نقط

ملحوظة : مراجع الأسئلة في الإطار المرجعي (خانة الأهداف الأساسية) مرقمة من 1 إلى 31 .

Merci de visitez le site web : [www.9alami.com](http://www.9alami.com)