

الاسم :	باسم الله الرحمان الرحيم	النقطة	الثانوية الإعدادية عزيز بلال بني عروس
القسم :	فرض محروس رقم 1 الدورة الأولى	/	
المعامل:1			
مدة الإنجاز: ساعة واحدة			
السنة الدراسية : 2013/2014	المادة:العلوم الفيزيائية		

المستوى:ثالثة إعدادي

الموضوع	الموض	سالم التقيط	التصحيح															
<p>الموضوع الأول (8 نقط)</p> <p>1. إملأ الفراغات التالية بما يناسب :</p> <p>ينتمي الألومنيوم الى مجموعة ويتميز بمجموعة من الخصائص منها التوصيل والتوصيل وإعادة ونرمز لذرة الألومنيوم ب ... وتحول إلى أيون الألومنيوم عندما تفقد ثلاثة فنرمز لهذا الأيون ب.....وهو أيون الذرة.....</p> <p>2. أجب بصحيح أو خطأ :</p> <p>✓ يصدأ الحديد في الهواء الرطب ✓ الصدا مادة مسامية ✓ يطفو متعدد الأثيلين فوق الماء العذب ✓ أيون احادي الذرة هو أيون يتألف من عدة ذرات</p> <p>3. صنف ما يلي إلى أجسام و مواد :</p> <p>الزجاج ، البلاستيك ، النحاس ، الصوف ، الزنك ، المسطرة ، الباب ، الدفتر</p>		2ن																
<table border="1"> <thead> <tr> <th rowspan="2">الأجسام</th> <th colspan="3">المواد</th> </tr> <tr> <th>المواد العضوية</th> <th>المواد الزجاجية</th> <th>المواد الفلزية</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>.....</td> <td>.....</td> <td>.....</td> <td>.....</td> </tr> <tr> <td>..</td> <td>..</td> <td>..</td> <td>..</td> </tr> </tbody> </table>		الأجسام	المواد			المواد العضوية	المواد الزجاجية	المواد الفلزية	2ن	
الأجسام	المواد																	
	المواد العضوية	المواد الزجاجية	المواد الفلزية															
.....															
..															
<p>4. أكتب معادلة أكسدة الألومنيوم في الهواء متوازنة؟</p> <p>.....</p> <p>.....</p>		2ن																
<p>الموضوع الثاني (8 نقط)</p> <p>نعتبر الأيونات التالية: Mg^{2+} , NH_4^+ , O^{2-} , H_3O^+ , SO_4^{2-} , Cl^-</p> <p>1- ما الفرق بين أيون أحادي الذرة و أيون متعدد الذرات ؟</p> <p>.....</p> <p>.....</p> <p>2- صنف الأيونات السابقة إلى أنيونات و كاتيونات ثم الى أيونات أحادية الذرة و أيونات متعددة الذرات</p>		1ن																
<table border="1"> <tr> <td>أيونات أحادية الذرة</td> <td>أيونات متعددة الذرات</td> <td>كاتيونات</td> <td>أنيونات</td> </tr> <tr> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> </table>		أيونات أحادية الذرة	أيونات متعددة الذرات	كاتيونات	أنيونات					2ن								
أيونات أحادية الذرة	أيونات متعددة الذرات	كاتيونات	أنيونات															

3- أتمم الجدول التالي

الأيون				الذرة						
نوعه	رمزه	شحنته	شحنة نواته	شحنة إلكتروناته	شحنتها	شحنة نواتها	شحنة إلكتروناتها	Z	رمزها	اسمها
	Cu ²⁺					+29e				النحاس

4ن

4- أحسب شحنة أيون النحاس بدلالة الكولوم

1ن

الموضوع الثالث (7 نقط)

تقع بحيكم مزبلة تتكون أساسا من الورق المقوى والبلاستيك، تثير لكم قلقا مهولا نظرا لما تبعثه من روائح كريهة. ذات يوم قرر زملاؤك حرق هذه المزبلة، فتدخلت أنت لمنعهم من حرقها نظرا لما سينتج عن حرقها من أخطار على البيئة وصحة الإنسان

1. قدم لزملاؤك نتائج احتراق الورق والبلاستيك؟

1ن

2. حدد أخطار هذه النواتج؟

2ن

3. اقترح حلول أخرى لتخلص من هذه النفايات؟

1ن

حظ سعيد