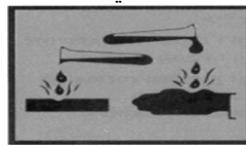


| | | |
|--|--|---|
| <p>- الاسم الكامل : - القسم : - رقم الامتحان : - الرقم داخل القسم :</p> <p>النقطة : 20</p> | <p>الامتحان المحلي الموحد لنيل شهادة السلك الإعدادي مادة الفيزياء و الكيمياء دوره يناير 2014 مدة الإنجاز : ساعة واحدة عدد الصفحات : 2</p> |  المملكة المغربية وزارة التربية الوطنية والتكوين المهني الأكاديمية الجهوية للتربية والتكوين جهة دكالة - عبدة نيابة إقليم سidi بنور ثانوية الفضيلة الإعدادية |
|--|--|---|

| الموضوع | التنقيط |
|---|-------------------------------------|
| التمرين الأول : (8 نقط) | |
| <p>1 - املا الفراغ بما يناسب من الكلمات التالية : الألومنين – الزجاج – الأجسام – التآكل – الفلزات – أوكسيد الألومنيوم – كتيمة . • تكون المستعملة في حياتنا اليومية من عدة مواد ، تصنف إلى ثلاثة مجموعات أساسية وهي : • تكون على سطح الألومنيوم، عند تأكسده في الهواء، طبقة رقيقة تسمى أو • وهي مادة غير منفذة للهواء تحمي الفلز من</p> <p>2 - ضع خطا تحت الاختيار الصحيح :</p> <ul style="list-style-type: none"> ❖ للنواة شحنة كهربائية : - موجبة - سالبة - منعدمة ❖ الأيون Cu^{2+} عبارة عن ذرة نحاس : - اكتسبت إلكترونين - فقدت إلكترونين ❖ عند تخفيف محلول قاعدي فإن قيمة PH هذا محلول : - ترتفع - تنخفض - لا تتغير <p>3 - تكون أغلب النفايات التي تجمع في المطاحن العمومية من المواد العضوية ، و يشكل حرقها في الهواء الطلق خطرا على صحة الإنسان وببيئته : 1.3 - اذكر غازين ناتجين عن احتراق المواد العضوية يشكلان خطرا على صحة الإنسان و بيئته . 2.3 - اقترح طريقتين للتخلص من هذه النفايات دون الإضرار بالصحة و البيئة .</p> <p>4 - ضع تحت كل صورة نوع الخطورة التي تمثلها المادة التي تحملها .</p> | 3.5 ن 1.5 ن 1 ن 1 ن 1 ن |

| | |
|---|-----------------------------------|
|   | التمرين الثاني : (8 نقط) |
| <p>أرادت كوثر القيام بدراسة تأثير كل من محلول حمضي و محلول قاعدي على بعض الفلزات، إلا أنها واجهت مشكلة تجلّى في عدم تمييزها بين كأسين A و B ، إدراهما تحتوي على محلول حمض الكلوريديك ($H^+ + Cl^-$) و الأخرى تحتوي على محلول هيدروكسيد الصوديوم ($Na^+ + OH^-$).</p> <p>1- للتعرف على طبيعة محلول الذي تحتويه كل كأس، قامت كوثر بتعيين PH للمحلول الموجود في كل كأس، فحصلت على النتائج التالية :</p> <ul style="list-style-type: none"> - بالنسبة للمحلول الموجود في الكأس A : $PH = 2$ - بالنسبة للمحلول الموجود في الكأس B : $PH = 11$ 1.1- اذكر وسيلة تستعمل لتعيين PH محلول مائي . <p>2.1- حدد الكأس الذي تحتوي على محلول حمض الكلوريديك .</p> <p>2- للتأكد من هذه النتيجة أخذت كوثر كمية من محلول المفترض أنه محلول حمض الكلوريديك و وضعتها في أنبوب اختبار ثم أرادت أن تكشف عن وجود أيونات الكلورور Cl^- في هذا محلول .</p> | 0.5 ن 0.5 ن |

التمرين الثالث : (4 نقط)

بعد انتهاء أبيك من بناء منزلك الجديد بما في ذلك تركيب الأبواب و الشبابيك الحديدية للنوافذ، و في انتظار الصباغ الذي كان مشغولاً عند أحد الجيران ، لاحظ ذات يوم تكون بقع من الصدأ على باب المنزل المصنوع من الحديد و الشبابيك ، فتساءل عن السبب، فيما قال أخوك لو كانت تصنع من الألومنيوم لكان أفضل . الشيء الذي جعلك تتدخل لتوضيح الأمر .

١- فسر لأبيك و أخيك سبب تكون الصدأ على الباب و الشبابيك ، مع تعزيز ذلك بمعادلة كيميائية لما حدث .

- 2- في نظرك هل صباغة الباب و الشبابيك يحل المشكل ؟ اشرح ذلك .

3- ما رأيك في قول أخيك ؟