|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  ............................................................. **القسم :** **الرقم: , رقم الإمتحان:****الاسم و النسب:** | **النقطة** | **الإمتحان المحلي الموحد لنيل شهادة السلك الإعدادي****المــــــــــادة : العلوم الفيزيائية****السنة الدراسية : 2012 . 2013****المستوى :الثالثة ثانــوي إعدادي** | **المملكة المغربية****جهة تازة الحسيمة تاونات****نيابة تاونات** **الثانوية الإعدادية الرتبة**  |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| ***التمرين الأول*** *: (8نقط)*1. أذكر الأصناف الثلاثة التي تصنف إليها المواد المستعملة في حياتنا اليومية؟

................................................................................................................................................................ 1. إعط خاصيتين للمواد الفلزية؟

...................................................................................................................................................................1. ماذا نقصد ب"الذرة محايدة كهربائيا"؟

....................................................................................................................................................................1. أتمم الجدول التالي؟

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| الذرة | العدد الذري | رمز الأيون الناتج | شحنة الأيون | عدد إليكترونات الأيون | نوعه |
| الحديد Fe | 26 |  |  | 24 |  |
| الأوكسجين O | 8 |  | - 2 |  |  |

1. ضع علامة أمام الجواب الصحيح؟
2. محلول هيدروكسيد الصوديوم رائز للكشف عن الأيونات:

Cu2+ Cl- H+ 1. نتعرف على فلز النحاس بكونه:

لونه أحمر أجوري يجدبه المغناطيس أخف الفلزات 1. تتأكسد الفلزات نتيجة تفاعل الفلز مع غاز.

 O2 HCN CO2 H2 N2  ***التمرين الثالث*: (8نقط)**

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  المحلول المائي | عصير الليمون | الخل  | ماء جافيل | ماء معدني  | صابون سائل | حمض الكلوريدريك |  |
| قيمة pH | 3 | 4,5 | 10 | 7 | 8 | 3,5 |

1. إعط وسيلتين لقياس pH محلول مائي؟ ...................................................................................................
2. صنف المحاليل السابقة إلى حمضية و قاعدية و محايدة؟

...............................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................1. نصب كمية من ماء جافيل في كأس تحتوي على ماء مقطر،

 كيف يتغير pH المحلول المحصل عليه؟....................................................................................................................................................................................................................................................................................................................1. نضع كمية من برادة الحديد في أنبوب اختبار و نضيف إليها حجما من محلول حمض الكلوريدريك فنلاحظ

تصاعد غاز و تلون المحلول بالأخضر الفاتح.1. ما الغاز المتصاعد؟

......................................................................................................................................................1. أكتب المعادلة الحصيلة للتفاعل الكيميائي الذي يحدث؟

.............................................................................................................................................................1. فسر لماذا ينصح بعدم استعمال ورق الألومنيوم لتخزين أكلة بها خل داخل الثلاجة و لمدة طويلة؟

............................................................................................................................................................1. نريد نقص قيمة pH محلول حمض الكلوريدريك من 3,5 إلى 2,5 .

حدد طريقة مناسبة لذلك؟........................................................................................................................................................***التمرين الثالث: (4نقط)***للتعرف على محلول (S) نقترح تجربتين:* نقوم بقياس pH المحلول (S) فنجد pH= 3 .
* و عند إضافة نترات الفضة إلى عينة من المحلول (S) لا يحدث أي تغيير.

من بين المحاليل التالية: حمض الكلوريدريك، حمض الكبريتيك، محلول الصودا، محلول كلورور الحديد 2 حدد معللا جوابك المحلول (S) ؟..........................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................و الله ولي التوفيق | 1ن1ن1ن2ن1ن1ن1ن1ن1,5ن1ن0,5ن2ن1ن1ن |

بسم الله الرحمن الرحيم