|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| ***أكاديمية:* الغرب الشراردة بني حسن*****نيابة* : القنيطرة*****الثانوية الإعدادية*: معاذ بن جبل** | ***الموضوع*: الامتحان الموحد محلي للسنة الثالثة إعدادي*****مادة: العلوم الفيزيائية C:\Documents and Settings\Hajar\Bureau\وثائق تربوية\Utilitaires cours\chimie\atome.jpg مدة الانجاز:h* 1** ***دورة: يناير 2013*** | **الاسم :** .....................**النسب :** .....................**الرقم :** .....................**رقم الامتحان:**.............**النقطة:** |
| **3ن****2ن****2ن****1ن** | **التمرين الأول : (8 نقط)*****1)اتمم الجمل التالية بما يناسب من الكلمات*:*** **اللهب - مواد - الصدأ - كتيمة - جسم - مسامية.**
* السيارة.................... يمكن أن تدخل في تركيبه عدة..................
* للتمييز بين البلاستيك من نوع PS و البلاستيك من نوع PVC نستعمل رائز لون..................حيث يكون هذا اللون أخضر بالنسبة للبلاستيك من نوع PVC .
* ...............طبقة بنية.................تؤدي إلى تأكل الحديد باستمرار, أما طبقة الألومين فهي طبقة .............تحمي الألومنيوم من التاكل.

**2*) يحتوي محلول (S) على الأيونات التالية: OH- , H+ , SO42- , Fe2+ .*صنف هذه الأيونات في الجدول اسفله:**

|  |  |
| --- | --- |
| **أيونات أحادية الذرة** | **أيونات متعددة الذرات** |
| كاتيونات | أنيونات | كاتيونات | أنيونات |
| ............................. | ............................. | ............................. | ............................. |

***3) ضع علامة (×) أمام الاجابة الصحيحة:***1. المواد العضوية هي مواد تحتوي على ذرات:

***الهيدروجين والكلور الكربون و الازوت الكربون والهيدروجين***1. الفلز الذي لا يتفاعل مع حمض الكلوريدريك ولا يتفاعل مع الصودا هو:

 ***Fe Al Cu*** ***4) اذكر غازين مضرين ناتجين عن احتراق المواد العضوية في الهواء:***....................................................................................................................................................... |
| **1.5ن****1ن****1ن****0.5ن****1ن****1ن****0.5ن****0.5ن****1ن** |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **اسم المحلول** | **ماء مقطر** | **محلول هيدروكسيد الصوديوم** | **محلول حمض الكلوريدريك** |
| **قيمة** pH | **7** | **12.5** | **2.4** |

**التمرين الثاني : (8 نقط)** قام خالد بقياس pH ثلاثة محاليل مائية ودون النتائج المحصل عليها في الجدول جانبه:***1)صنف هذه المحاليل إلى محاليل:**** ***حمضية:***.........................................
* ***محايدة:***..........................................
* ***قاعدية:***..........................................

***2)أضاف خالد قطرات من محلول هيدروكسيد الصوديوم للماء.******أ- سم هذه العملية*** *:................................................****ب- هل سترتفع قيمة pH محلول هيدروكسيد الصوديوم أم ستنخفض بعد هذه العملية؟****.....................................................****ج- ماهوالهدف من هذه العملية؟****......................................................................................................................*3)ٌ قام خالد بصب قطرات من محلول حمض الكلوريدريك في أنبوب اختبار يوجد به قليل من برادة الحديد, فلاحظ انبعاث غاز مع تلون المحلول بالأخضر الباهت.**أ- سم النواتج**..........................................................................**ب-أكتب المعادلة الحصيلة لهذا لتفاعل:**.............................................................................................**ج-كيف نستطيع إبراز الغاز الناتج.**...................................................................................................**د-** يدل تغير لون المحلول على تحول ذرات الحديد إلى أيونات الحديد II . **اذكر اسم المحلول الكاشف عن هذه الأيونات**...................................................................................................................... **ه- أكتب معادلة الترسيب الموافقة**................................................................................................................... |
| **1ن****1ن****1ن****1ن** | **التمرين الثالث : (4 نقط).** يحتوي معجون الأسنان على أملاح الفليور أهمها فليورور الصوديوم NaF الذي يتكون من ذرات الفليور F وذرات الصوديوم Na .أثناء ذوبان فليورور الصوديوم في الماء تفقد ذرة الصوديوم Na الكتروناواحدا, وتكتسبه ذرة الفليور F . 1)اكتب رمزأيون الصوديوم..............................................................................................................2)أكتب رمز أيون الفليورور...............................................................................................................3)أحسب شحنة نواة ذرة الصوديوم بدلالة e ................................................................................................................................................................................................................................................4)أحسب شحنة الكترونات أيون الفليورور....................................................................................................................................................................................................................................................**نعطي: Z(Na)=11 و Z(F)=9** ***والله ولي التوفيق*** |