|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| ***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*** | | |