|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| ..............................  ...............................  **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 | 1ن  1ن  1ن  2ن  1ن  1ن  1ن  1ن  1,5ن  1ن  0,5ن  2ن  1ن  1ن |

بسم الله الرحمن الرحيم