|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |





َA 1

المعامل

مدة الإنجاز

المادة

الفيزياء و الكيمياء

ساعة واحدة

1



نص الموضوع

سلم التنقيط

4ن

1ن

1ن

1ن

1ن

1ن

1ن

1ن

1ن

1ن

1ن

1ن

1ن

2ن

2ن

الأكاديمية الجهوية للتربية و التكوين للجهة الشرقية

الإمتحان المحلي الموحد \_السلك الاعدادي

دورة يناير 2013

التمرين الأول ﴿8 نقط): 1-. **املأ الفراغ بما يناسب من الكلمات التالية**.

 - كتيمة – أكسدة - تفاعل كيميائي- الصدأ- الألومينAl2 O3— - أوكسيد الحديدIII- مسامية.

* - أكسدة الالومنيوم في الهواء الرطب هو ..................... ينتج عنه طبقة................تسمى..........صيغتها الكيميائية.............
* - يؤثر الهواء الرطب على الحديد ليكون مادة .........تسمى..........يتكون أساسا من ............يسمى هذا التفاعل ب.........الحديد.

2- يمكن لذرة المغنيزيوم Mg أن تفقد إلكترونين لتتحول إلى أيون مغنيزيوم.، علما أن شحنة إلكترونات هذا الأيون هي -10 e.

2-1 أوجد العدد الذري لذرة المغنيزيوم.؟

2-2- اعط رمز الأيون الناتج محددا نوعه؟.

2-3- أحسب الشحنة الكهربائية للأيون الناتج بالشحنة الابتدائية ثم بالكولوم؟

2-4- اعط شحنة نواة الأيون الناتج بالكولوم؟. . نعطي e=1,6×10-19c

التمرين الثاني ﴿8 نقط):

 يعطي الجدول التالي قيم pH بعض المحاليل المائية :

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| D | C | B | A | المحلول |
| 8 | 3.6 | 9.5 | 2.5 | قيمة pH |

1) صنف المحاليل المائية السابقة ؟

 (2حدد معللا جوابك المحلول الأكثر حمضية والمحلول الأقل قاعدية؟

 (3نصب كمية من المحلول Aفي أنبوب اختبار يحتوي على كمية من مسحوق الزنك Zn فيتكون غاز ثنائي الهيدروجين وأيون الزنك.

أ- كيف يتم الكشف عن الغاز المتكون؟

ب- أكتب المعادلة المبسطة المتوازنة لهذا التفاعل ؟

(4لمعرفة الصيغة الأيونية للمحلول A، نأخذ عينة منه ثم نضيف إليها قطرات من محلول نترات الفضة فنحصل على راسب أبيض يسود تحت تأثير الضوء.

أ- اعط اسم الراسب المتكون واكتب صيغته الكيميائية؟

ب- اكتب المعادلة الكيميائية المعبرة عن هذا الترسيب؟

ج- استنتج اسم وصيغة المحلولA ؟

5) ما مدلول هاتين الإشارتين ؟ A- -B

التمرين الثالث ﴿4 نقط):

قام أحمد بشراء علبة مشروب غازي فصادف تاريخ انتهاء صلاحيتها ، فلاحظ انتفاخ العلبة علما بأن العلبة مصنوعة من مادة فلزية ، و pH المشروب الغازي داخلها يساوي 3= pH

1- فسر انتفاخ العلبة مع تحديد ما هي المادة الفلزية التي يمكن أن تدخل في تركيبها مع التوضيح بمعادلة كيميائية ؟

2- اقترح طريقة لمعرفة هذه المادة الفلزية؟