بسم الله الرحمن الرحيم

إعدادية واد الذهب مراكش . المنارة	الإختبار الموحد للسنة التاسعة أساسي . الدورة الثانية مارس 2001/2000
مدة الإنجاز : 1h	النقطة المستحقة : /20

التمرين الأول : 8pt

1 - أجب بصحيح "ص" أو خطأ "خ" على الإثباتات التالية :

* يُمكّننا الكاشف الملون من قياس PH المحلول.
* عند إضافة الماء الخالص إلى محلول حمضي تزداد قيمة PH
* المحلول المائي الأيوني متعادل كهربائيا لأنه يحتوي على عدد من الأنيونات يساوي العدد الكاتيونات.
* لحفظ حمض الكلوريدريك نستعمل إناء من حديد
* الصيغة الأيونية لمحلول كبريتات الألومنيوم ($3Al^{3+} + 2SO_4^{2-}$)
* يكسى الحديد تحت تأثير الرطوبة أو تكسى المرأة الرطب بطبقة تمنع استمرارية كله.

2 - نتوفر على أربع محاليل مائية A ، B ، C و D.

- المحلول A له PH = 1 . - المحلول B له PH = 12 .
- المحلول C يأخذ لون BBT أخضر . - المحلول D له PH = 5 .

أ - صنف المحاليل A ; B ; C و D .

- A :
- B :
- C :
- D :

ب - قارن عدد أيونات H^+ و OH^- في كل محلول.

- A :
- B :
- C :
- D :

ج - رتب المحاليل من نفس النوع من اليمين إلى اليسار حسب تناقص تركيزها.

د - نضيف كمية من المحلول C إلى المحلول A ، ماذا سيحدث لقيمة PH المحلول A علل جوابك.

التمرين الثاني . 7pt

لدينا محلول مائي "X" للتعرف على الأيونات الموجودة نقه أجرينا مايلي:

المحلول الكاشف	نتيجة التفاعل	الأيون المرافق	الأيون المتفاعل	معادلة التفاعل
كلورور الباريوم	راسب أبيض يسود في الضوء			
الصودا	راسب له لون الصدأ			

1) أملأ الجدول:

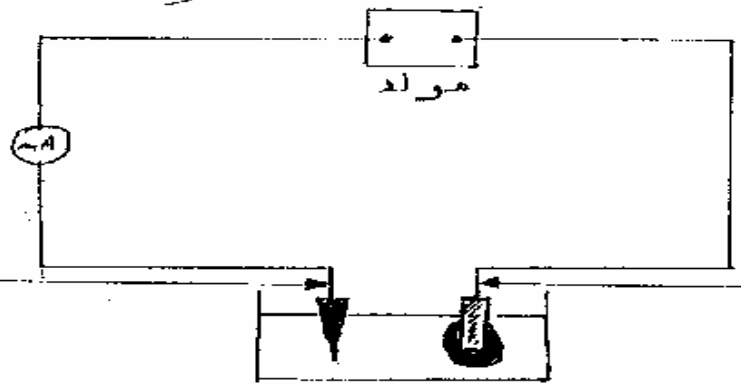
2) أستنتج : صيغة المحلول:

اسم المحلول:

3) لوفاية قطعة حديد من الدرك، ثم طلاءها وذلك عن طريق إجراء تجربة التحليل الكهربائي لمحلول كلورور الألمنيوم ($Al^{3+} + 3Cl^-$).

أ- عين المادة التي يجب أن تتكون منها الأنود: .....

ب- بين على الشيمانة القطب ⊕ والقطب ⊖ للمولد، الأنود والكاثود وكذلك منحى انتقال الإلكترونات.



ج- أكتب معادلة التفاعل الحاصل حول الكاثود.

التمرين الثالث: 5pt

تحتوي جزيئة ألكان على ذرة من الهيدروجين

1) حدد الصيغة العامة لهذا الألكان: .....

2) أعط معادلة أحتراقه الكامل:

3) أعط معادلة أحتراقه الغير كامل.

4) أكتب ثلاث صيغ منشورة لمتماكبات هذا الألكان.