تأثير محلول حمض الكلوريدريك و محلول الصودا على بعض الفلزات

تمارين

1 أتمم التفاعلات الكيميائية التالية بما يناسب :

حديد + حمض كلورور الهيدروجين ⟵ ..... + ...

..... + حمض كلورور الهيدروجين ⟵ ..... + كلورور الزنك.

2 تتفاعل صفيحه من ألومنيوم مع كمية حمض الكلوريدريك، فيتصاعد غاز عديم اللون، يتفرقع باقتراب عود الثقاب مشتعل منه.

1- ما الغاز المتكون ؟

2- نضيف محلول هيدروكسيد الصوديوم للخليط، نلاحظ تكون راسب أبيض.

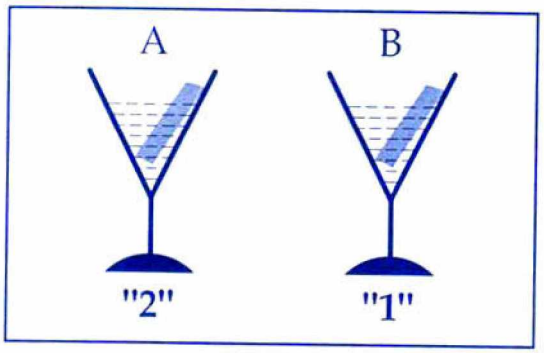
أ- أعطي اسم الراسب المتكون.

ب- ما الأيون الذي تم الكشف عنه.

ج- أكتب معادلة هذا الترسيب.

3- أكتب المعادلة الكيميائية المختصرة لتفاعل حمض الكلوريدريك مع الألومنيوم متوازنة.

3 نغمر صفيحتين "A" و "B" في كأسين بهما محلول حمض الكلوريدريك كما تمثل الأشكال التالية :



1- نلاحظ تصاعد غاز عديم اللون في الكأس "1".

أ- أعطي اسم الغاز المتكون.

ب- كيف يمكن الكشف عنه.

2- نضيف قطرات من محلول هيدروكسيد الصوديوم للكأس "1" نلاحظ تكون راسب أخضر فاتح.

أ- أعطي اسم ورمز الأيون المراد تمييزه.

ب- أستنتج اسم الفلز لكل من الصفيحتين "A" و "B". علما أن لون الصفيحة A أحمر آجوري.

للمزيد من الإمتحانات زوروا موقعنا على الأنترنيت www.imamali.on.ma

4

1- أكتب المعادلة الحصيلة للتفاعلات التالية :

أ- التفاعل بين Cu^{2+} و OH^-.

ب- التفاعل بين Ag^+ و $C\ell^-$.

2- أعطي اسم الناتج المتكون لكل تفاعل.

5

1- أعطي الصيغة الأيونية :

أ- لمحلول هيدروكسيد الصوديوم.

ب- لمحلول كلورور الهيدروجين.

ج- كلورور الحديد II.

2- أكتب صيغة المركب :

أ- هيدروكسيد الصوديوم.

ب- كلورور الهيدروجين.

ج- كلورور الحديد II.

6

أنقل الجواب الصحيح :

لا يتفاعل محلول قاعدي مركز مع :

- الزجاج (البعض منه).
- البلاستيك.
- كل الفلزات.

أعطي نصيحة لشخص، يحفظ عصير الطماطم في آنية من الحديد.