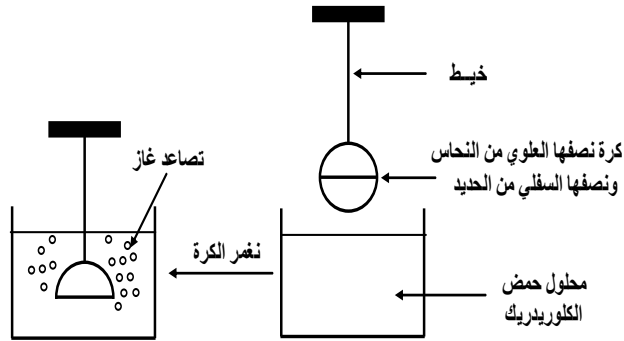


الموضوع الثاني :

1 - ننجز التجربة التالية :



1.1 - لماذا لم يختفي الجزء النحاسي من الكرة؟

2.1- ما اسم الغاز الناتج عن التفاعل الذي حدث وما هي صيغته؟

3.1- اكتب المعادلة الكيميائية لهذا التفاعل؟

2- نضيف قطرات من من محلول نترات الفضة ($Ag^+ + NO_3^-$) إلى أنبوب اختبار يحتوي على كمية من محلول كلورور الحديد ($Fe^{2+} + 2Cl^-$) الذي تم الحصول عليه عند نهاية التجربة، فيتكون راسب أبيض يسود تحت تأثير الضوء.
1.2- اعط الاسم و الصيغة الكيميائية للراسب الأبيض.

3.2- اعط اسم وصيغة الأيون الذي تم الكشف عنه.

2.2- اكتب معادلة الترسيب.

3. نغمر كرة فلزية مشابهة للكرة الأولى (نصفها حديد و نصفها نحاس) في كأس يحتوي على محلول الصودا؟ فسر ماذا سيحدث معللا جوابك؟

الموضوع الثالث :

(الإجابة خلف الورقة)

سال تلميذ أستاذه عن الذرات الأساسية التي يتكون منها الورق، فطلب منك الأستاذ أن تقدم له إجابة واضحة وذلك بالإجابة عن الأسئلة التالية. رسم تجربة حرق الورق؟ مبينا فيها كيف يمكن التعرف عن نتائج هذا الاحتراق؟ ثم استنتج الذرات من خلال هذه النتائج

و الله ولي التوفيق

الموضوع الأول :

1) أجب بصحيح أو خطأ بوضع علامة (x) في الخانة المناسبة :

صحيح	خطأ

أثناء تخفيف محلول قاعدي ، فإن قيمة pH المحلول تنقص.....

يؤثر محلول الصودا على النحاس فيتصاعد غاز ثنائي الأوكسجين.....

تتزايد الحمضية كلما ارتفع pH.....

ينتج عن تفاعل حمض الكلوريدريك مع الحديد غاز ثنائي الهيدروجين

2) صل بسهم :

(H^+ , Cl^-) -

Cl^- -

(Zn^{2+} , $2 Cl^-$) -

$Fe(OH)_3$ -

- هيدروكسيد الحديد

- محلول كلورور الزنك

- ايون الكلور

- محلول حمض الكلوريدريك

3) نعتبر الجدول الآتي :

المحلول	عصير الليمون	هيدروكسيد الصوديوم	ماء البحر	الحليب	ماء جافيل
قيمة pH	2.3	12	7.4	4.4	10

1- استخرج من الجدول المحاليل القاعدية؟

2- ما هو المحلول الأكثر قاعدية؟

3- رتب المحاليل القاعدية حسب تزايد القاعدية؟

4- استخرج من الجدول المحاليل الحمضية؟