نموذج رقم 3 فرض 1 للثلاثي الأول

التمرين 1:

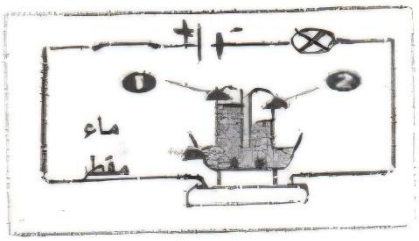
بغرض تحضير غاز في المخبر قام الأستاذ بسكب روح الملح (HCl) على كمية قليلة من صوف الحديد (Fe) الموجود في القارورة، فلاحظ :انطلاق غاز .ظهور لون أخضر يدل على تشكل كلور الحديد الثنائي $FeCl_2$ بعد فترة من بدء انطلاق الغاز قام بتقريب عود ثقاب مشعل من فوهة أنبوب الانطلاق فتحدث فرقعة خفيفة

1. ما اسم الغاز المنطلق خلال هذا التفاعل الكيميائي وماهي صيغته الكيميائية؟
2. في جدول عبر عن الجملة الكيميائية قبل التحول وبعده بالأفراد والأنواع الكيميائية.
3. اكتب معادلة التفاعل الكيميائي مع ذكر الحالة الفيزيائية لكل فرد كيميائي ووازنها؟

التمرين 2:

أجرى محمد تجربة التحليل الكهربائي للماء فاستعمل من أجل ذلك الوسائل التالية :مولد كهربائي، أسلاك توصيل، وعاء فولطا، ماء مقطر، أنبوبي اختبار .

بعد إنجاز التركيب المبين في الشكل لم يلاحظ حدوث أي شيء.



1. في رأيك ماذا ينقص في هذه التجربة؟
2. كيف يسمى هذا العنصر في التحول الكيميائي؟

بعد حل المشكلة لاحظ انطلاق فقاعات غازية في كلا الأنبوبين:

3. سم الغازين المنطلقين في الأنبوبين (1)و(2)؟
4. كيف نكشف عنهما؟
5. عبر عن التفاعل الكيميائي الحادث بمعادلة كيميائية ثم وازنها؟

النموذج 03:

التمرين 01:

1. اسم الغاز: غاز الهيدروجين صيغته H_2

سير التحول	قبل التحول	
غاز الهيدروجين + محلول كلور الهيدروجين الحمض الثنائي	روح الملح + حمض	عيانيا
$FeCl_2 + H_2$	$Fe + HCl$	مجهريا

2. المعادلة:

$$Fe_{(s)} + 2HCl_{(aq)} \longrightarrow FeCl_{2(aq)} + H_{2(g)}$$

الأستاذة فيلالي

التمرين 02:

1. هيدروكسيد الصوديوم هو العنصر الناقد.
2. يعتبر هيدروكسيد الصوديوم وسيط كيميائي
3. الغاز المنطلق في الأنبوب 1. هو غاز الهيدروجين نكشف عنه بتقريب عود ثقاب مشتعل فيزيد توهجه.

٤. الغاز المنطلق في الأنبوب 2 هو غاز الهيدروجين نكشف عنه بتقريب عود ثقاب مشتعل فيحدث فرقعة خفيفة.

٥. معادلة التفاعل:

$$2H_2O_{(l)} \longrightarrow 2H_{2(g)} + O_{2(g)}$$

الأستاذة فيلالي