

20

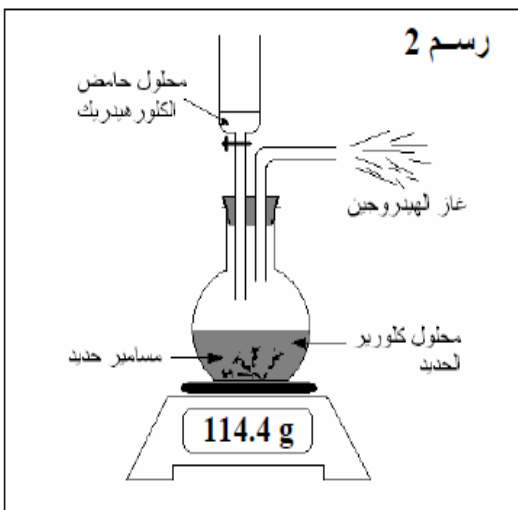
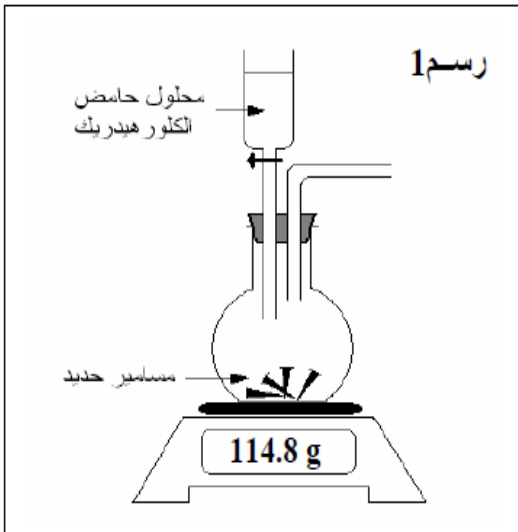
## التمرين الأول: ( 7 نقاط)

قمنا بالتجربة التالية : سكبنا قليلا من محلول لحمض الكلور هيدريك ( HCl ) ماء فرق في دورق يحوي

بعض مسامير من حديد (Fe) فلاحظنا بعد قليل انبعث غاز الهيدروجين (H<sub>2</sub>) ، والمسامير تتآكل و المحلول يتلون إلى الأخضر وهو محلول كلوريد الحديد (FeCl<sub>2</sub>) . (انظر رسم 1 و رسم 2)

1 بيّن أن خلال هذه التجربة قد حصل تفاعلا كيميائيا :

1



2 اذكر أسماء وصيغ المتفاعلات :

1

3 اذكر أسماء وصيغ منتجات هذا التفاعل :

1

4 اكتب معادلة هذا التفاعل متوازنة :

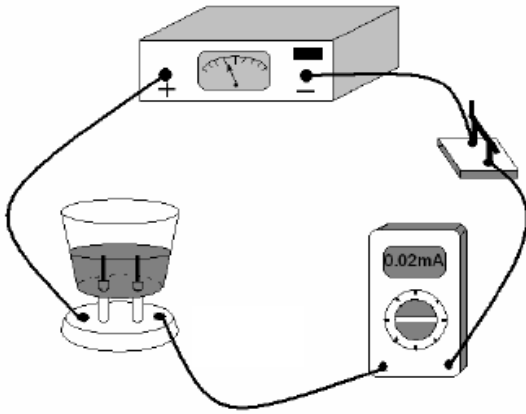
1

5 اذكر مبدأ حفظ المادة : .....

6 قمنا بانجاز التجربة فوق ميزان الكتروني لقيس كتلة المتفاعلات فوجدنا  $m_1 = 114.8 \text{ g}$  (انظر رسم 1) و كتلة المنتجات في نهاية التجربة وجدنا  $m_2 = 114.4 \text{ g}$  (انظر رسم 2) . فهل يمكن القول بعدم احترام مبدأ حفظ المادة ؟ قدم تفسيراً مقنعاً .

7 استنتج كتلة غاز الهيدروجين التي تسربت : .....

### التمرين الثاني: (6 نقاط)



لدينا دائرة كهربائية متكونة من جهاز تغذية وأمبرمتر و محلول به ماء مقطر.

عند غلق الدارة وجدنا شدة تيار كهربائي:  $I_0 = 0.02 \text{ mA}$

(1 هل الماء النقي ناقل للتيار الكهربائي؟

(2 أعدنا نفس التجربة ولكن باستعمال المحاليل المائية التالية :

المحلول المائي	للملح	للسكر	لكبريتات النحاس	لثاني كرومات البوتاسيوم
شدة التيار الكهربائي (mA)	36	0.01	30	31

أ- عرف المحلول الشاردي:

ب- من خلال الجدول ماهي المحاليل الشارديّة ؟

(3 أعدنا نفس التجربة بأستعمال محاليل مائية للملح:  $S_1$  بتركيز  $C_1$  ينقل شدة تيار كهربائي:  $I_1 = 36 \text{ mA}$

و  $S_2$  بتركيز  $C_2$  ينقل شدة تيار كهربائي:  $I_2 = 40 \text{ mA}$

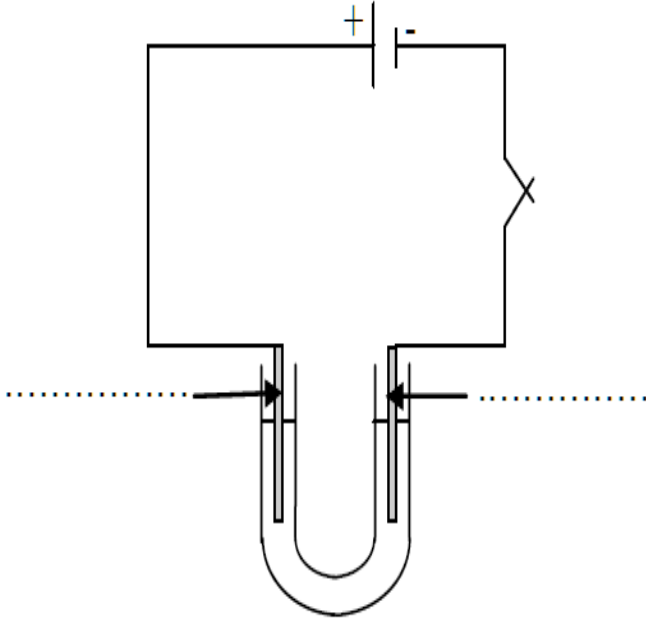
أ- أيّ المحلولين أكثر تركيزاً؟ علّل إجابتك؟

1.5

ب- كيف يؤثر التركيز على ناقلية المحاليل المائية؟

1

### التمرين الثالث: (7 نقاط)



وضعنا في محلول كهربائي (على شكل حرف U) كل من المحلول المائي لكبريتات النحاس و المحلول المائي لبرمنغنات البوتاسيوم، كما هو مبين بالرّسم.

عند غلق القاطعة انتقل اللون البنفسجي نحو الإلكترود الموصل بالقطب الموجب لمؤد و انتقل اللون الأزرق نحو الإلكترود الموصل بالقطب السالب.

1) حدّد على الرسم كل من أنود وكاتود المحلال.

1

2) علما أن اللون البنفسجي خاص بشوارد البرمنغنات و أن اللون الأزرق خاص بشوارد النحاس.

أ- ماذا تسمى شوارد النحاس؟ ماهي علامة شحنتها؟

1.5

ب- ماذا تسمى شوارد البرمنغنات؟ ماهي علامة شحنتها؟

1.5

3) إذا علمت أن كل محلول شاردي يتكون من نوعين من الشوارد:

أ- ماهو نوع شاردة الكبريتات الموجودة في محلول كبريتات النحاس وماهي شحنتها؟

1

ب- ماهو نوع شاردة البوتاسيوم الموجودة في محلول برمنغنات البوتاسيوم وماهي شحنتها؟

1

4) ماهو الدور الذي تقوم به الشوارد الموجودة في أيّ محلول شاردي؟

1

\*\*\*\*\* بالتوفيق \*\*\*\*\*