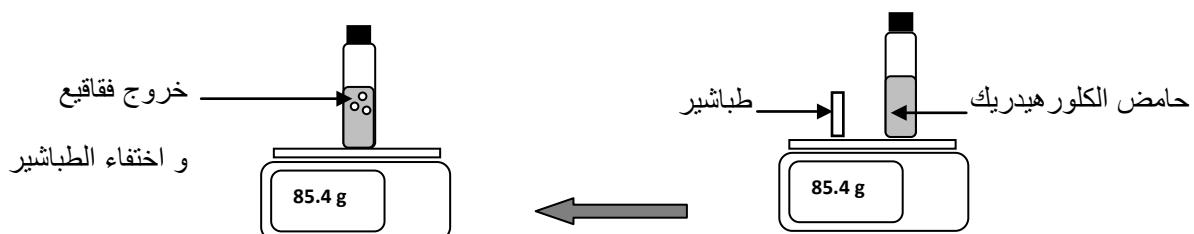


الاسم: اللقب: القسم: 9

تمرين ع01دد:

نقيس كتلة قارورة تحتوي على حامض الكلورهيدريك وقطعة طباشير بواسطة ميزان إلكتروني ثم نمنج الجسمين في القارورة فنلاحظ خروج فقاقيع (غاز يُعَكِّر ماء الجير) واختفاء الطباشير.



1) يَبْيَنْ لِمَاذَا تُعَتِّبِرُ الْعَمَلِيَّةُ الَّتِي حَصَلَتْ تَفَاعِلًا كِيمِيَّاتِيًّا؟

ن 1,5

.....

2) فَسَرْ ظَهُورُ نَفْسِ القيمة العددية على الميزان الإلكتروني قبل التفاعل وبعد (اذكر مبدأ حفظ المادة).

ن 1,5

.....

3) اكتب رسم هذا التفاعل الكيميائي (باستعمال الحروف والكلمات) علماً أنه يَنْتَجُ عن هذا التفاعل ماء و كلورير الكلسيوم إلى جانب الغاز الذي يُعَكِّر ماء الجير.

ن 1

.....

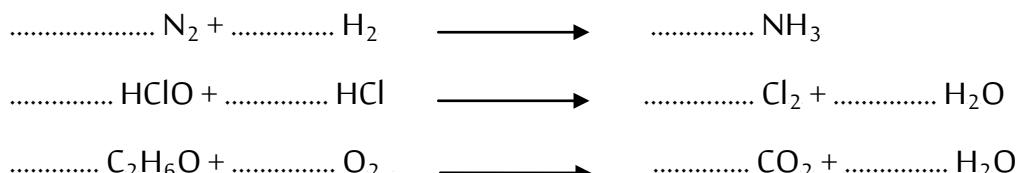
4) علماً أنَّ الصيغة الكيميائية لحامض الكلورهيدريك هي HCl و الصيغة الكيميائية للطباشير هي CaCO_3 و الصيغة الكيميائية لكلورير الكلسيوم هي CaCl_2 .
اكتُب مُعادلة هذا التفاعل كتابة مُتوازنة.

ن 1,5

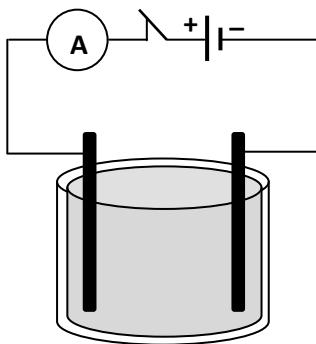
.....

5) تأكَّدْ إِنْ كَانَتْ هَذِهِ الْمُعَادِلاتُ مُتَوازِنَةً وَإِنْ لَمْ تَكُنْ كَذَلِكَ قُمْ بِمُوازنَتِهَا.

ن 1,5



تمرين ٤٢ مدد:



نقوم بإنجاز دارة كهربائية تحتوي على مولد، قاطعة، أمبيرمتر و محلل يحتوي على محلول مائي وضعنا فيه إلكترودتين كما يبيّن الرسم.

باستعمال محلول الماء الملح الطعام نلاحظ ظهور $A_1 = 0.230$.

1) علماً أنَّ الأمبيرمتر يشير إلى $I_0 = 0.001 A$ عند استعمال الماء النقي.

ما هي التسمية التي يمكن اسنادها لمحلول ملح الطعام؟

1 ن

.....

2) عُرف بهذا النوع من المحاليل.

1 ن

.....

3) اذكر طريقة نجعل بها محلول ملح الطعام ينقل التيار الكهربائي أضعف من محلول المستعمل في التجربة السابقة. علل جوابك.

1 ن

.....

4) ماذا تُسَيِّي الجزيئات في محلول ملح الطعام والتي تجعل منه ناقلاً جيداً للتيار الكهربائي؟

0,5 ن

.....

5) كم هناك من نوع من هذه الجزيئات في محلول ملح الطعام؟

0,5 ن

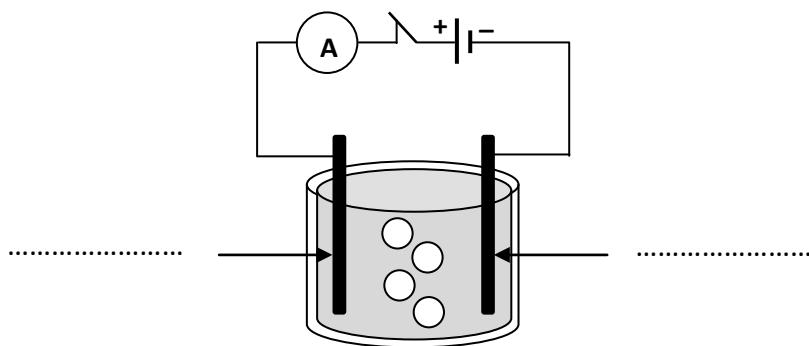
.....

1 ن

6) حدد على الرسم نوع الإلكترودتين.

1 ن

7)نظم حركة الجزيئات الموجودة في محلول ملح الطعام على الرسم مُبيّناً اتجاه حركتها بواسطة أسهم.

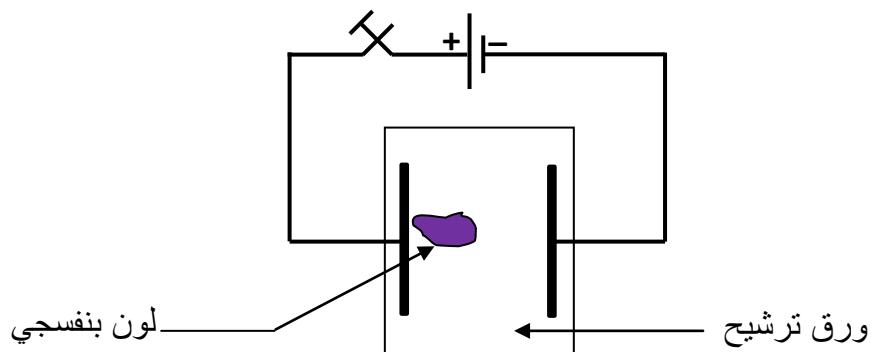


تمرين ٤٣ مدد:

على ورقة ترشيح مبللة ب الكلورير الصوديوم نضع قطرة من محلول مائي لبرمنغنات البوتاسيوم $KMnO_4$ ورقة الترشيح موصولة في طرفيها بقطبي مولد كهربائي كما هو مُبيّن في الرسم التالي، بعد فترة انتقل اللون البنفسجي باتجاه إلكترود الموصول بالقطب الموجب.

2018

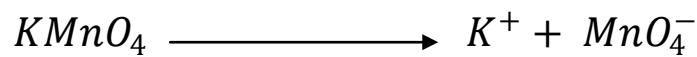
اللون البنفسجي خاص بشوارد البرمنغمانات.



(1) سمّ الإلكترود المؤصل بالقطب الموجب للمولّد.

(2) سمّ الإلكترود المؤصل بالقطب السالب للمولّد.

إذا علمت أنّ محلول برمونغمانات البوتاسيوم ينحلّ في الماء على الصيغة التالية:



(3) الشّاردة لونها بنفسجي التي اتجهت نحو القطب الموجب اذكر صيغتها و اذكر صنفها (كاتيون أو أنيون).

صيغتها :

صنفها :

(4) حدد نوع شحنة الشّاردة التي لونها بنفسجي (موجبة أو سالبة).

صيغتها :

صنفها :

(6) حدد نوع شحنة الشّاردة المقابلة للّتي لونها بنفسجي (موجبة أو سالبة).

(7) لماذا لا نلاحظ شوارد تتجه نحو الإلكترود المؤصل بالقطب السالب للمولّد.