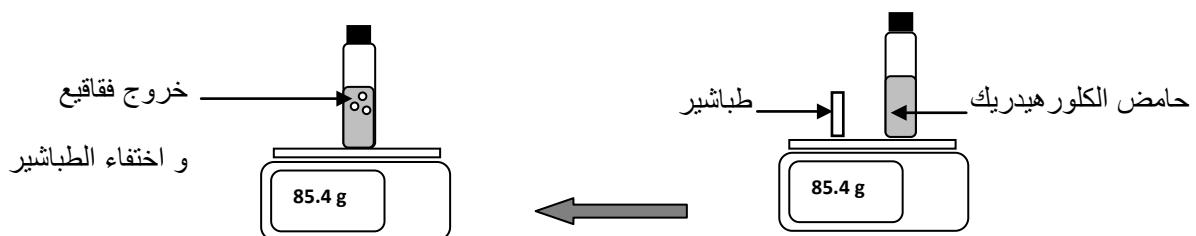


الاسم: اللقب: القسم: 9

تمرين عدد ٠١

نقيس كتلة قارورة تحتوي على حامض الكلورهيدريك و قطعة طباشير بواسطة ميزان إلكتروني ثم نمزج الجسمين في القارورة فنلاحظ خروج فقاعات غاز يُعَكِّر ماء الجير) و احتفاء الطباشير.



١) يَبْيَنْ لِمَذَا تُعَتِّبِرُ الْعَمَلِيَّةُ الَّتِي حَصَلَتْ تَفَاعِلًا كِيمِيَائِيًّا؟

ن 1,5

2) فسر ظهور نفس القيمة العددية على الميزان الإلكتروني قبل التفاعل وبعد (اذكر مبدأ حفظ المادة).

ن 1,5

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

ن ۱

٤) علماً أنّ الصيغة الكيميائية لحامض الكلورهيدريك هي HCl والصيغة الكيميائية للطباشير هي CaCO_3 والصيغة الكيميائية لكلورير البوتاسيوم هي KCl . اكتب معادلة هذا التفاعل كتابة مُتوازنة.

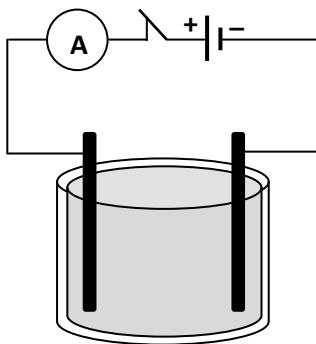
ن 1,5

٥) تأكّد إن كانت هذه المعادلات مُتوازنة وإن لم تُكُن كذلك قُم بموازنتها.

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 المائي ملح الطعام نلاحظ ظهور $A_1 = 0.230 A$.

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

ما هي التسمية التي يمكن اسنادها لمحلول ملح الطعام؟

١ ن

.....

٢) عُرِفَ بهذا النوع من المحاليل.

١ ن

.....

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

١ ن

.....

٤) ماذا تُسَيِّيَّ الجزيئات في محلول ملح الطعام والتي تجعل منه ناقلاً جيداً للتيار الكهربائي؟

٠,٥ ن

.....

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

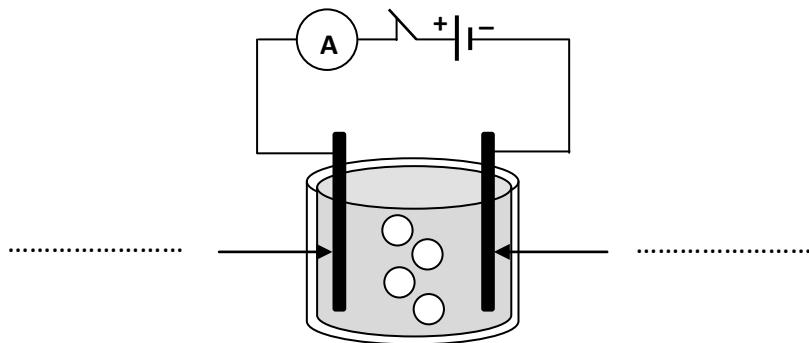
٠,٥ ن

١ ن

٦) حدد على الرسم نوع الإلكترودتين.

١ ن

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

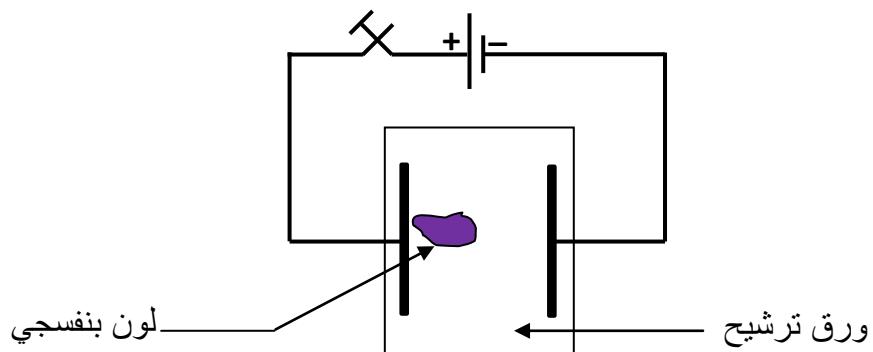


تمرين ٤٣ مدد:

علم، ورقه تشهي مُبللة بـ كلورير الصوديوم نضع قطرة من محلول مائي لـ بـ منغنـات الـ بوـتـسيـوم $KMnO_4$ بـ وـ لـ ولـة في طـرـفيـها بـقطـبـيـ مـولـدـ كـهـربـائـيـ كما هو مـبـيـنـ فيـ الرـسـمـ التـالـيـ، بعد فـرـةـ اـنتـقلـ اللـونـ إـلـىـ إـلـكـتروـدـ المـوصـولـ بـ القـطـبـ المـوـجـبـ.



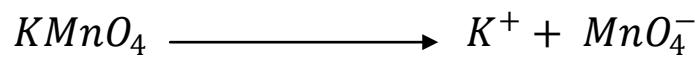
اللون البنفسجي خاص بشوارد البرمنغمانات.



1) سمّ الإلكترود المؤصل بالقطب الموجب للمولّد.

2) سمّ الإلكترود المؤصل بالقطب السالب للمولّد.

إذا علمت أنّ محلول برمنغمانات 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.