

9

الأستاذ: بشير ظاهري
التوقيت: 30 دقيقة
المستوى: تاسعة أساسى

فرض مراقبة عدد 02 في العلوم الفيزيائية

إعدادية أبو بكر القمودي
سيدي بوزيد
2022 - 2021

العدد



الإسم: اللقب: القسم: ١٩

التمرين الأول

١ - ضع علامة X أمام بيان صحيح من البيانات التالية:

- هـ تتغير ناقليّة المحلول المائي الشاردي للتيار الكهربائي بتغيير نوع المُنحل
- هـ تختلف الشّاردة عن الذرّة في عدد الكتروناتها و شحنتها الكهربائيّة
- هـ كلّما ازداد تركيز محلول شاردي إلـا و نقصت ناقليّة المحلول للكهرباء
- هـ تتركّب المحاليل المائيّة الشارديّة من قليل من الكاتيونات و كثير من الأنيونات
- هـ تؤمّن ناقليّة المحاليل الشارديّة للكهرباء بفضل حركة جماعيّة منظمة للشوارد

٢ - أكمل الفراغات الموجودة في الجمل التالية بما يناسب من الكلمات التالية:

أنيونات ،تنقص ،الهباءات ،سالبة ،كاتيونات ،متعادلا،الهبايئية،صعوبة،تركيب،ترتفع ، الشوارد

- يحتوي المحلول المائي الشاردي على شوارد ذات شحنات موجبة تسمى
و على شوارد ذات شحنات تسمى بنفس العدد فيكون
المحلول المائي كهربائيا.
- المحاليل تحتوي على نسبة قليلة جدا من مقابل نسبة كبيرة جدا من و هذه المحاليل تنقل التيار الكهربائي ب.....
- تتأثّر ناقليّة المحلول المائي الشاردي للكهرباء بقيمة المحلول إذ الناقليّة بارتفاع التركيز و بنقصانه.

١- ظاهرات
٢- ايجاد

التمرين الثاني

9

I - قمنا بإنجاز دارة كهربائية بالتسلاسل متكونة من جهاز التغذية وقطاع وأمبيرمتر و محلل. ملأنا محللاً إلى النصف ماء مقطراً ثم أغلقنا الدارة وقرأنا شدة التيار فوجدنا $I_0 = 4 \text{ mA}$.

أعدنا نفس التجربة بمحلول مائي لنيترات النحاس || ذو تركيز C_1 فوجدنا $I_1 = 144 \text{ mA}$

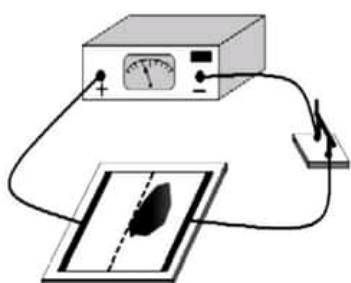
أعدنا نفس التجربة بمحلول مائي لنيترات النحاس || ذو تركيز C_2 فوجدنا $I_2 = 125 \text{ mA}$

1- قدم تعريفاً للمحلول الشاردي ؟

2- حدد أي التركيزين أكبر C_1 أم C_2 علّ إجابتكم .

|| - يحتوي محلول نيترات النحاس || على شوارد النحاس وشوارد النحاس.

قمي بالتجربة التالية : سكينا على لفيفة من ورق الترشيح قطرة من محلول نيترات النحاس || فلاحظنا انتشاراً تدريجياً لللون الأزرق نحو الإلكتروdes الموصول بالقطب السالب.



1- ما اسم الإلكتروde الموصول بالقطب السالب ؟

2- إذا علمت أن اللون الأزرق لمحلول نيترات النحاس || يعود لاحتوائه لشوارد النحاس.

هل هذه الشوارد كاتيونات أو أنيونات ؟ علّ إجابتكم.

3- حدد اسم بقية الشوارد في محلول نيترات النحاس || المُبيّناً نوعها (كاتيونات أو أنيونات)؟

4- علماً أن بلورات نيترات النحاس || ينحل في الماء حيث المعادلة الكيميائية التالية:



فسّر اختلاف عدد الأنيونات عن عدد الكاتيونات في هذه المعادلة:

9

الأستاذ: بشير ظاهري
التوقيت: 30 دقيقة
المستوى: تاسعة أساسى

فرض مراقبة عدد 02 في العلوم الفيزيائية

إعدادية أبو بكر القمودي
سيدي بوزيد
2022 - 2021

العدد



الإسم: القسم: التعب:

التمرين الأول

١ - ضع علامة X أمام بيان صحيح من البيانات التالية:

- هـ تتغير ناقليّة المحلول المائي الشاردي للتيار الكهربائي بتغيير نوع المُنحل
- هـ تختلف الشّاردة عن الذرّة في عدد الكتروناتها و شحنتها الكهربائيّة
- هـ كلّما ازداد تركيز محلول شاردي إلـا و نقصت ناقليّة المحلول للكهرباء
- هـ تتركّب المحاليل المائيّة الشارديّة من قليل من الكاتيونات و كثير من الأنيونات
- هـ تؤمّن ناقليّة المحاليل الشارديّة للكهرباء بفضل حركة جماعيّة منظمة للشوارد

٢ - أكمل الفراغات الموجودة في الجمل التالية بما يناسب من الكلمات التالية:

أنيونات ،تنقص ،الهباءات ،سالبة ،كاتيونات،متعادلا،الهبايئية،صعبه،تركيب،ترتفع ، الشوارد

- يحتوي المحلول المائي الشاردي على شوارد ذات شحنات موجبة تسمى **كاتيونات** و على شوارد ذات شحنات **سالبة** تسمى **أنيونات**. بنفس العدد فيكون المحلول المائي **متعادلا** كهربائيا.
- المحاليل **الهبايئية** تحتوي على نسبة قليلة جدا من **الشوارد**. مقابل نسبة كبيرة جدا من **الهباءات** و هذه المحاليل تنقل التيار الكهربائي بـ **صعبه**.
- تتأثّر ناقليّة المحلول المائي الشاردي للكهرباء بقيمة **تركيب** المحلول إذ **ترتفع** الناقليّة بارتفاع التركيز و **تنقص** بنقصانه.