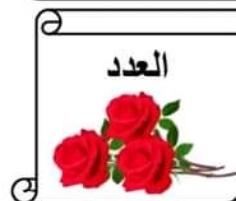


9

الأستاذ بشير ظاهري
التوقيت: 30 دقيقة
المستوى: تاسعة أساسى

فرض مراقبة عدد 02
في العلوم الفيزيائية

اعداية ابو بكر القمودي
سيدي بوزيد
2022 - 2021



الاسم: اللقب: القسم: ١٩

التمرين الأول

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

- تغيير ناقليّة محلول المائي الشاري للتيار الكهربائي بتغيير نوع المُنحل
 - تختلف الشاردة عن الذرة في عدد الكتروناتها وشحنتها الكهربائية
 - كلما ازداد تركيز محلول شاري إلا ونقصت ناقليّة محلول للكهرباء
 - تتركّب المحاليل المائيّة الشارديّة من قليل من الكاتيونات وكثير من الأنيونات
 - تؤمن ناقليّة المحاليل الشارديّة للكهرباء بفضل حركة جماعيّة منظمة للشوارد

١٢) أكمل الفراغات الموجودة في الجمل التالية بما يناسب من الكلمات التالية:

أنيونات ،تنقص ،الهباءات، سالية، كاتيونات،متعدلا،الهبائية،صعوبة،تركيبز،ترتفع ، الشوارد

- يحتوي المحلول المائي الشاردي على **شوارد ذات شحنات موجبة** تسمى

و على شوارد ذات شحنات تسمى **المحلول المائي**. كهربائيا.

- المحاليل تحتوى على نسبة قليلة جدا من مقابل نسبة كبرة جدا من و هذه المحاليل تنقل التيار الكهربائي بـ

- تأثير ناقلية محلول الماء الشاردي للكهرباء بقيمةالمحلول إذالنافلية يارتفاع التكثيفبنقصانه.

التمرين الثاني

9

I - قمنا بإنجاز دارة كهربائية بالسلسل المتكونة من جهاز التغذية وقاطع وأميرمتر ومحلال.

ملأنا المحلول إلى النصف ماء مقطرا ثم أغلقنا الدارة وقرأنا شدة التيار فوجدنا $I_0 = 4 \text{ mA}$.

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

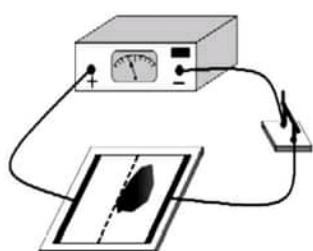
أعدنا نفس التجربة بمحلول مائي لنيستات النحاس، || ذو تركيز C_2 فوحدها $I_2 = 125 \text{ mA}$

١- قدم تعریفاً للمحلول الشاردي؟

٢- حدد أي التركيز أكبر C_1 أم C_2 على إجابتك .

١١ - يحتوى محلول نيترات النحاس || على شوارد النيترات وشوارد النحاس.

قمنا بالتجربة التالية : سكينا على لفيفة من ورق الترشيح قطرة من محلول نيترات النحاس !! فلاحظنا انتشارا تدريجيا لللون الأزرق نحو الإلكتروdes الموصول بالقطب السالب.



١- ما اسم الإلكتروند الموصول بالقطب السّالب ؟

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

هل هذه الشّوارد كاتيونات أو أنيونات؟ علّل إجابتك.

3- حدد اسم بقية الشوارد في محلول نترات النحاس Cu^{2+} مُسّيّنا نوعها (كاتيونات أو أنيونات)؟

٤- علماً أن بلورات نيترات النحاس Cu^{2+} 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 القوادي
سيدي بوزيد
2022 - 2021

العدد



الإسم: القسم: ٩ اللقب:

التمرين الأول

I - ضع علامة X أمام كلّ بيان صحيح من البيانات التالية:

- تغير ناقليّة محلول المائي الشاردي للتيار الكهربائي بتغيير نوع المُنحلّ
- تختلف الشّاردة عن الذرة في عدد الكتروناتها و شحنتها الكهربائيّة
- كلّما ازداد تركيز محلول شاردي إلّا و نقصت ناقليّة محلول للكهرباء
- ترتكب المحاليل المائيّة الشارديّة من قليل من الكاتيونات و كثير من الأنيونات
- تؤمّن ناقليّة المحاليل الشارديّة للكهرباء بفضل حركة جماعيّة منظمة للشوارد

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

أنيونات ،تنقص ،الهباءات ،سالبة ،كاتيونات،متعادلا،الهباءيّة،صعوبة،تركيز،ترتفع ، الشوارد

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