التمرين 01

حضرنا محلولا من kcl باذابة m = 7.45 g منه في V =500ml من الماء

1 -اكتب معادلة الانحلال 2 - احسب تركيز المحلول و استنتج [K^+] و [CL^-]

3 - احسب الناقلية النوعية 4 -احسب ناقلية المحلول اذا كانت خصائص الخلية $S=3cm^2$ L=2cm

يعطى: $\lambda_{cl}=7.63msm^2/mol$, $\lambda_k=7.35msm^2/mol$, $M_{Cl}=35,5g/mol$, $M_k=39g/mol$

التمرين 02 :.....

تبلغ مقاومية محلول شاردي لكلور الصوديوم المقدار $\rho = 7.94\ m\ \Omega$.

1 – احسب الناقلية النوعية لهذا المحلول ؟. 2- ما هي العلاقة بين الناقلية النوعية للمحلول والناقليتين النوعيتين لشاردتي الكلور والصوديوم به ؟.

3- إذا كان تركيز المحلول هو , $C = 0.01\ mol/l$ وكانت الناقلية النوعية الشاردية لشاردة الكلور هي $\lambda cl=7.63msm^2/mol$, استنتج الناقلية النوعية الشاردية لشاردة الصوديوم .

التمرين 03 :.....

نقيس الناقلية النوعية σ لعدة محاليل لكبريتات الألومنيوم مختلفة التراكيز المولية فتحصلنا على الجدول الآتي:

C(mmol/l)	1	2	4	6	8	10
σ(ms/m)	85	170	340	510	680	850

1 - أكتب معادلة انحلال كبريتات الألومنيوم في الماء .

2–أكتب العبارة الحرفية للناقلية النوعية σ بدلالة التركيز C للمحلول والناقليتين المولييتين الشارديتين $\lambda\ SO_4^{-2}$ و $\lambda\ Al^{+3}$

3–أنشئ المنحني البياني لتغيرات الناقلية النوعية σ بدلالة التركيز المولي C .

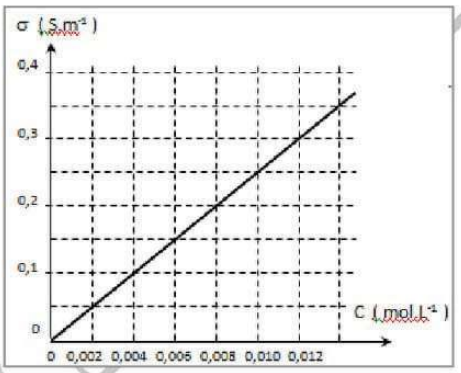
4–أكتب معادلة البيان الناتج.

5– استنتج قيمة الناقلية المولية الشاردية $\lambda\ Al^{+3}$

إذا علمت أن $\lambda\ SO_4^{-2} = 16ms.m^2/mol$.

التمرين 04 :.....

لتعيين التركيز المولي C_0 لمحلول مائي من نترات المغنزيوم ($Mg^{2+}_{(aq)} + 2\ NO_3^-{}_{(aq)}$) قمنا بمعايرة بواسطة خلية قياس الناقلية عدة محاليل من نترات المغنزيوم مختلفة التراكيز فتحصلنا على البيان $\sigma = f(C)$ المقابل.



تعطي قيمة G = 0,025 S للمحلول وثابث الخلية K = 0,1 m .

1) أحسب الناقلية النوعية لمحلول نترات المغنزيوم.

2) استنتج من البيان قيمة التركيز C_0 .

3) أوجد علاقة نظرية ل σ بدلالة ($\lambda\ NO_3^-$) و ($\lambda\ Mg^{2+}$) و C .

4) باستغلال العلاقة النظرية و البيانية أوجد :

قيمة ($\lambda\ Mg^{2+}$) علما أن قيمة $\lambda\ NO_3^- = 7,1msm^2/mol$.

التمرين 05 :.....

تحصلنا علي محلول S لكلور الكالسيوم باذابة كتلة m =0.1 g من المركب ($CaCl_2, X\ H_2O$)

حيث : (X عدد طبيعي) حجمه V=100ml

يبين الجدول المقابل ناقلية محاليل قياسية.

Cmmol/l	1.0	2.5	5.0	7.5
Gms	0.53	1.32	2.63	3.94

1- ارسم المنحي البياني G = f (C) . ماذا يمثل هذا البيان .

2-استنتج تركيز المحلول S علما ان ناقليته G=2.42ms

3-احسب الكتلة المولية للمركب

4-استنتج قيمة X

www.dzexams.com

سلسلة : الناقلية الاستادة : كســـــــــــــــال

التمرين 01 :

1- أكتب معادلة انحلال الأنواع الكيميائية التالية في الماء : $Fe(OH)_3$، $Al_2(SO_4)_3$, , NaOH, $Ca(OH)_2$, NaCl

2- اذا كان تركيز كل محلول C ،اعط العلاقة تركيز كل محلول بشوارده .

التمرين 02 :

اذبنا كمية من XSO4 في V=200 ml من الماء.بواسطة

خلية قياس $S=2m^2$, L=1m وجدنا مقاومة المحلول

$R=188\ \Omega$ وتركيزه $C=10^{-2}mol/l$

الشاردة	SO_4	O_3H	Zn	Fe	Cl
$\lambda\ (ms.m^2.mol^{-1})$	16	35	10.5	20.4	7.63

1-احسب الناقلية النوعية المولية الشاردية ل X

2- من هو العنصر X والنوع الكيميائي XSO_4

3- احسب كتلة المذاب

التمرين 03 :

نذيب كتلة m من حمض الأزوت HNO_3 النقي في حجم V=100mL من الماء النقي.

1-اكتب معادلة الانحلال في الماء .

2-نضع المحلول المائي الناتج في خلية قياس الناقلية ، مساحة كل صفيحة $S=16cm^2$ والبعد بينهما L=40 mm .

خلية قياس الناقلية موصلة بأ مبير متر يشير إلى القيمة $I_{eff}=0.0168A$ و الفولط متر يشير إلى القيمة $U_{eff}=1v$

أ-أنشيء مخططا للدارة.

ب-استنتج الناقلية الكهربائية G للمحلول .

3-أحسب الناقلية النوعية σ للمحلول .

4-أوجد تركيزحمض الازوت السابق ثم استنتج تركيز الشوارد الموجودة في المحلول المائي الناتج .

5-أحسب كتلة الحمض المذابة في الماء المقطر.

يعطى: N=14 g/mol ، O=16 g/mol ، H=1g/mol

$\lambda NO_3^- = 7x10^{-3} S.m^2/mol$ ، $\lambda H_3O^+ = 35x10^{-3}\ S.m^2/mol$

التمرين 04 :

نحضر محلولا من كلور الألمنيوم $Al\ Cl_3$ بتراكيز مختلفة ، ثم نقيس ناقلية G كل محلول عند الدرجة 25°C .

و تجمع النتائج في الجدول التالي .

المحلول	S_1	S_2	S_3	S_4	S_5
$G(mS)$	4.50	8.25	11.85	15.45	19.05
σ(s/m)	0.30	0.55	0.79	σ_4	1.27

1- أكتب معادلة انحلال هذا المركب في الماء ؟

2- أرسم المنحنى $G=f(\sigma)$.حيث σ هي الناقلية النوعية للمحلول . ماذا تلاحظ ؟

3- اعط العلاقة التي تربط ناقلية محلول G بناقليته النوعية σ . أذكر وحدة كل مقدار .

4- باستغلال العلاقتين النظرية و البيانية أوجد:

أ) البعد L بين الصفيحتين علما أن سطح مقطع الصفيحة هو $S = 3cm^2$.

ب) استنتج الناقلية النوعية المولية σ4 للمحلول S_4 .

ج) احسب تركيز المحلول S_4 ؟

يعطي :

$\lambda_{cl}=7.63msm^2/mol$ $\lambda\ (Al^{+3})=18.3ms.m2.mol^{-1}$

www.dzexams.com