التركيز والمحاليل الإلكتروليتية

La concentration et les solutions électrolytiques

1. الجسم الأيوني الصلب

يتكون الجسم الصلب الأيوني من أيونات موجبة (كاتيونات) وأيونات سالبة (أنيونات) متراصة في ترتيب منظم يسمى البلور Cristal. ويعزى تماسك البلور إلى التأثيرات الكهرساكنة المتبادلة بين الأيونات. ولكن الجسم الصلب الأيوني يكون دائما متعادلا كهربائيا.

أمثلة

- Cr Na*
- ✓ يتكون كلورور الصوديوم من الأيونات Na⁺و Cl و هي مموضعة وفق التنظيم التالي:
- يتكون بلور فلورور الكالسيوم من 2 و $^{+}$ و تكتب صيغته كالتالي: \sim .CaF2

الميزة الثنائية القطبية لجزيئة

1. كهرسلبية عنصر

تنتج الرابطة التساهمية بين ذرتين عن إشراك كل ذرة إلكترونا من طبقتها الالكترونية الخارجية.

x ____x

- ✓ في حالة جزيئة مكونة من ذرتين متماثلتين فإن الزوج الالكتروني الرابط يتموضع على
 نفس المسافة بينهما.
- و حالة جزيئة مكونة من ذرتين مختلفتين يمكن لإحداهما جذب الزوج الالكتروني γ^{δ^-} على الذرة التي الرابط أكثر من الثانية. ينتج عن ذلك ظهور شحنة جزئية سالبة δ^- على الذرة التي تجذب الزوج الالكتروني أكثر, وشحنة جزئية موجبة δ^+ على الذرة الأخرى. فنقول إن الرابطة التساهمية مستقطبة Polarisée والجزيئة ذات ميزة ثنائية قطبية

.Caractère dipolaire

♦ تعریف

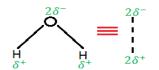
الكهرسلبية هي ميول ذرة عنصر لجذب زوج الرابطة التساهمية التي تكونها مع ذرة أخرى.

ملحوظة: تتزايد كهرسلبية العناصر من اليسار إلى اليمين ومن الأسفل إلى الأعلى في جدول الترتيب الدوري للعناصر الكيميائية.

2. الميزة الثنائية القطبية لجزيئة كلورور الهيدروجين

بما أن ذرة الكلور أكثر كهرسلبية من ذرة الهيدروجين فإن الرابطة H-Cl مستقطبة, ونقول إن لجزيئة HCl ميزة ثنائية قطبية.

3. الميزة الثنائية القطبية لجزيئة الماء



بما أن ذرة الأكسجين أكثر كهرسلبية من ذرة الهيدروجين فإن الرابطة $\begin{bmatrix} 1 \\ 1 \end{bmatrix}$ = H-O

كل ذرة هيدروجين تحمل شحنة جزئية δ^+ وذرة الأكسجين تحمل شحنة جزئية δ^- 26. بما أن جزيئة الماء غير خطية فإن مرجح الشحن السالبة لا ينطبق مع مرجح الشحن الموجبة, فنقول إن لجزيئة الماء ميزة ثنائية قطبية.

المحاليل المائية الالكتروليتية

1. تعاریف

- ✓ نحصل على محلول بإذابة جسم صلب أو سائل أو غازي في سائل يسمى المذيب.
 - ✔ إذا كان المذيب هو الماء يسمى المحلول محلولا مائيا.
- ✔ عندما يحتوي المحلول على أيونات, نقول إنه محلول أيوني وبما أنه موصل للتيار الكهربائي نقول إنه محلول إلكتروليتي.
 - ✔ الأجسام التي تعطى عند إذابتها في الماء محاليلا إلكتر وليتية تسمى الكتر وليتات.

أمثلة.

- ✔ محلول كلورور الصوديوم يحتوى على أيونات: Na و CI.
- \checkmark محلول حمض الكبريتيك يحتوى على أيونات: H^{+} و SO_{4}^{2} .
- ✔ محلول حمض الكلوريدريك يحتوي على أيونات: H + و Cl -.

2. مراحل ذوبان الإلكتروليت في الماء

a. مرحلة التفكك

عند وضع إلكتروليت في الماء, فإن الأقطاب الموجبة لجزيئات الماء تجذب الأيونات السالبة للبلور أو الذرات الأكثر كهرسلبية في الجسم الجزيئي (تنفرد بالزوج المشترك فتصبح أنيونا), بينما تجذب الأقطاب السالبة لجزيئات الماء الأيونات الموجبة للبلور أو الذرات الأقل كهرسلبية في الجسم الجزيئي المشارك في الزوج وتتحول إلى كاتيون).



b. مرحلة التميه

بعد تحرير الأيون من البلور أو من الجزيئة فإنه يحاط بعدد معين من جزيئات الماء, فتحول دون عودة الأيون للار تباط من جديد. وتسمى هذه الظاهرة تميه الأبونات.

للتعبير عن تميه الايونات تضاف الإشارة (aq) إلى رمز الأيون.

 $H^+_{(aq)}$ يؤدي تميه أيون الهيدروجين H^+ إلى ارتباطه بجزيئة ماء واحدة ويكتب على شكل: $H^+_{(aq)}$ أو H_3O^+ الأكسونيوم.

o. مرحلة التشتيت

تتمثل هذه المرحلة في انتشار الأيونات المتميهة في المحلول ليصبح متجانسا. يمكن تسريع هذه العملية بالتحريك.

3. معادلة التفاعل المقرون بذوبان الإلكتروليت

ذوبان الإلكتروليت في الماء هو تحول كيميائي يعبر عنه بمعادلة تفاعل الذوبان.

Www.AdrarPhysic.Com

أمثلة:

- NaCl_(s) Na⁺_(aq) + Cl⁺_(aq) = NaCl في الماء: NaCl_(s) Na⁺_(aq) + Cl⁺_(aq)
- H_2SO_4 (ایرمثل المحلول ب: H_2SO_4 في الماء: H_2SO_4 + SO_4^2 (ag) + SO_4^2 في الماء: H_2SO_4 في الماء: H_2SO_4
- $au_3{\rm O}^+ + {\rm Cl}$ في الماء: ${\rm HCl}_{(aq)} + {\rm H}_2{\rm O} {\rm H}_3{\rm O}^+_{(aq)} + {\rm Cl}^-_{(aq)}$ في الماء: $au_3{\rm O}^+_{(aq)} + {\rm Cl}^-_{(aq)}$

١٧. التراكيز المولية

1. التركيز المولى للمذاب المستعمل

يساوي التركيز المولى للمذاب A كمية مادة هذا المذاب المتواجدة في لتر واحد من المحلول.

(mol)
$$G = \frac{n(A)}{V} \text{mol.L}^{-1}$$
 (L)

2. التركيز المولى لنوع كيميائي موجود في المحلول

يساوي التركيز المولي لنوع كيميائي X موجود في المحلول كمية مادة هذا النوع المتواجدة في لتر واحد من المحلول ونعبر عنه بالرمز [X].

(mol)
$$[X] = \frac{n(X)}{V} \text{mol.} L^{1})$$
 (L)

 $m = \frac{v}{250 \text{ mL}}$ بإذابة كتلة V = 10 mL بإذابة كتلة V = 10 mL في الماء.

- 1. احسب التركيز المولى C للمذاب المستعمل.
 - 2. اكتب معادلة الذوبان.
- 3. احسب التراكيز المولية الفعلية للأيونات الأساسية الموجودة في المحلول.

$$M(Pb) = 207.2 \text{ g.mol}^{-1}$$
; $M(Cl) = 35.5 \text{ g.mol}^{-1}$

Www.AdrarPhysic.Com