|  |
| --- |
| **المحاليل الإلكتروليتية و التراكيز****Les solutions électrolytiques et les concentrations** |
| **1- الجسم الصلب الأيوني : solide ionique** |
| **✹ تتكون بلورات كلورور الصوديوم NaCl من ايونات الصوديوم Na+ و ايونات الكلورور Cl-** **✹ كل ايون سالب (-) محاط بستة ايونات موجبة (-) و كل اليون (+) موجب محاط بستة ايونات سالبة (-)****✹ بفعل قوى التجاذب الكهربائي المتكافئة بين (-) و (+) يكون الجسم الصلب الأيوني متعادلا كهربائيا و مُتماسكا.** | **C:\Users\hammou\Desktop\1.jpg** |
| **2- الجزيئة القطبية Molécule polaire** |
| **بفعل الروابط التساهمية بين الذرات تتشكل الجزيئات ، حيث تشرك كل ذرة إلكترونا واحدا من إلكترونات التكافؤ (من طبقاتها الخارجية)** |
| **الذرتان المرتبطتان متشابهتان** | **الزوج الإلكتروني يتموضع على نفس المسافة بينهما : جزيئة غير قطبية** |  |
| **الذرتان المرتبطتان غير متشابهتان** | **إحداهما تجذب الزوج الإلكتروني أكثر من الآخر : الجزيئة قطبية** | **http://www.web-sciences.com/documents/premiere/pedo11/peco11x_fichiers/image011.gifhttps://encrypted-tbn0.gstatic.com/images?q=tbn:ANd9GcRmVykGvfh8-rxAvTy90pt5ClSBfww8FL69aF8lYr8He3ujzVSsyA**  |
| **قدرة جذب عنصرللزوج الإلكتروني للرابطة التي يشارك فيها تسمى الكهرسلبية L’électronégativité****في الجدول الدوري للعناصر الكيميائية ،****تتزايد الكهرسلبية من اليسار إلى اليمين في كل دورة من الجدول الدوري****تتزايد الكهرسلبية من الأسفل إلى الأعلى في كل عمود من الجدول الدوري** |  |
| **3- المحاليل المائية الإلكتروليتية – Solutions aqueuses électrolytiques** |
| **✹عندما نذيب جسما أيونيا في الماء ، نحصل على محلول أيوني يحتوي على أيونات ( كاتيونات (+) و أنيونات (-) ) و يكون دائما متعادلا كهربائيا** **⮨ نسمي هذا المحلول الأيوني محلولا إلكتروليتيا لانه يسمح بمرور التيار الكهربائي** **⮨نسمي الجسم الأيوني المذاب إلكتروليتا مثل** **✹مراحل ذوبان الكتروليت** |
| **مرحلة التفكك** | **مرحلة التمييه** | **مرحلة التشتت** |
|  |  |  |
| **✹ معادلة ذوبان الكتروليت** |
| **بصفة عامة**  |  |
| **4- التراكيز المولية – Les concentrations molaires** |
| **التركيز المولي للمذاب المستعمل**  | **التركيز المولي للأيونات المتواجدة بالمحلول** |
| **يساوي التركيز المولي C لمذاب X ، نسبة كمية مادته n(X) لهذا المذاب على الجسم V للمحلول . نكتب :** | **يساوي التركيز المولي الفعلي لأيونفي محلول ، تسبة كمية المادةn(X) لهذا الأيون في المحلول على الحجم للمحلول . نكتب :** **مثال :** $$\left[X\right]=\frac{α.x\_{max}}{V} ;\left[Y\right]=\frac{β.x\_{max}}{V}$$ |
| **العلاقة بين التركيز المولي C(X) و التركيز الكتلي Cm(X) حيث M(X) الكتلة المولية** |
|  |
|  |