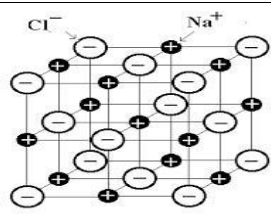
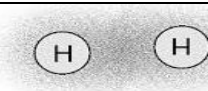
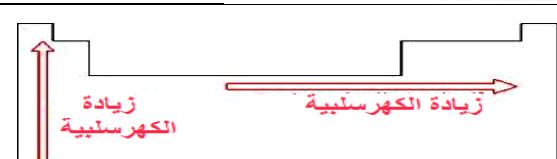


1- الجسم الصلب الأيوني : solide ionique

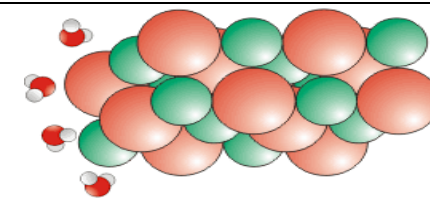
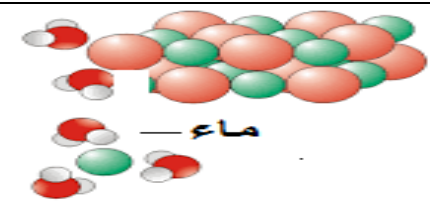
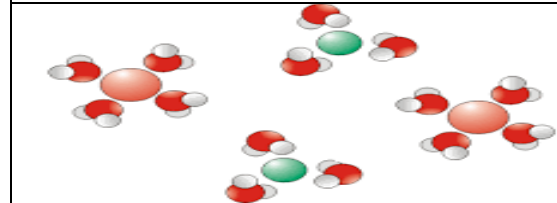
	تتكون بلورات كلورور الصوديوم NaCl من ايونات الصوديوم Na^+ و ايونات الكلورور Cl^- كل ايون سالب (-) محاط بستة ايونات موجبة (+) و كل ايون (+) موجب محاط بستة ايونات سالبة (-) بفعل قوى التجاذب الكهربائي المتكافئة بين (-) و (+) يكون الجسم الصلب الأيوني متعادلا كهربائيا و مُتماسكا.
---	--

2- الجزيئة القطبية Molécule polaire

بفعل الروابط التساهمية بين الذرات تتشكل الجزيئات ، حيث تشترك كل ذرة إلكترون واحد من إلكترونات التكافؤ (من طبقاتها الخارجية)		
$\delta^+ \quad \delta^+$ $H - \div - H$		الذرتان المرتبطتان متشابهتان
$\delta^+ \quad \delta^-$ $H - \rightarrow \div - Cl$		الذرتان المرتبطتان غير متشابهتان
		قدرة جذب عنصر للزوج 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 NaCl مراحل ذوبان الكتروليت
--

مرحلة التفكك	مرحلة التمييه	مرحلة التشتت
		
معادلة ذوبان الكتروليت بصفة عامة $AB \longrightarrow A^+_{(aq)} + B^-_{(aq)}$ الكتروليت صلب او سائل او غاز		
- معادلة ذوبان HCl في الماء : $HCl_{(g)} \longrightarrow H^+_{(aq)} + Cl^-_{(aq)}$ - معادلة ذوبان NaCl في الماء : $NaCl \longrightarrow Na^+_{(aq)} + Cl^-_{(aq)}$ - معادلة ذوبان H_2SO_4 في الماء : $H_2SO_{4(aq)} \longrightarrow 2H^+_{(aq)} + SO^{2-}_{4(aq)}$		

4- التراكيز المولية – Les concentrations molaires

التركيز المولي للمذاب المستعمل يساوي التركيز المولي C لمذاب X ، نسبة كمية مادته n(X) لهذا المذاب على الجسم V للمحلول . نكتب : $C = \frac{n(X)}{V}$	التركيز المولي للأيونات المتواجدة بالمحلول يساوي التركيز المولي الفعلي [X] لأيون X في محلول ، نسبة كمية المادة n(X) لهذا الأيون في المحلول على الحجم V للمحلول . نكتب : $[X] = \frac{n(X)}{V}$ مثال : $X_{\alpha}Y_{\beta} \rightarrow \alpha X^{\beta+}_{(aq)} + \beta Y^{\alpha-}_{(aq)}$ $[X] = \frac{\alpha \cdot x_{max}}{V} ; [Y] = \frac{\beta \cdot x_{max}}{V}$
العلاقة بين التركيز المولي C(X) و التركيز الكتلي Cm(X) حيث M(X) الكتلة المولية $C(X) = \frac{C_m(X)}{M(X)}$	