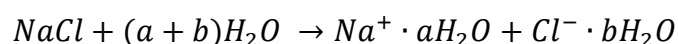


Soluții de electroliți

1. Dizolvarea compușilor ionici în apă

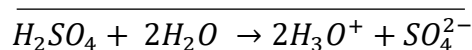
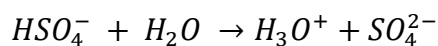
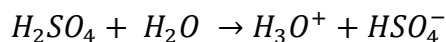
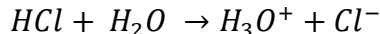
Interacțiunile dintre dizolvat – dizolvant constau în formarea de legături ion – dipol între ionii dizolvatului și moleculele polare de apă, rezultând **ioni hidratați**:



Ionii mobili explică conductibilitatea electrică a soluțiilor de compuși ionici (săruri, baze).

2. Dizolvarea compușilor polari în apă

Când se dizolvă în apă substanțe cu molecule polare se formează legături dipol – dipol între moleculele polare de dizolvat și moleculele polare de apă; are loc ionizarea dizolvatului (desfacerea dipolului în ioni – ionii rezultați se hidratează cu molecule de apă):



Ionii proveniți din ionizarea acizilor în soluție apoasă, sunt particule care, la fel ca și ionii proveniți de la compușii ionici, conduc curentul electric.

Aplicații: Acizii, bazele și sărurile care în soluție și topituri conduc curentul electric, se numesc **conductori de ordinul II** sau **electroliți**.