solventi polari

# ursu casian

Interacția ion-solvent este o interacție intermoleculară intre un solut ionic și un solvent polar. Un exemplu foarte cunoscut e reprezentat de interacțiile dintre ionii de sodiu și clor cu solventul la dizolvarea de sare în apă, manifestată prin contracție de volum.  
 Un model al acestei interacții a fost propus de Max Born.  
   
   
 Modele   
 modelul ion-dipol  
 modelul ion-cvadripol  
   
   
 Bibliografie   
 L. Oniciu Chimie fizică. Electrochimie 1977  
 I. Rădoi, M. Nemes, C. Radovan Electrochimie, Editura Facla, Timișoara, 1974  
   
   
 Vezi și   
 Conductivitate electrolitică  
 Solvatare  
 Dizolvare  
 Electrodializă  
 Electrod ion-selectiv  
 Electroosmoză  
 Solubilitate  
 Salifiere  
 Activitate termodinamică  
 Mărimi molare aparente  
 Difuzivitate  
 Entalpie de dizolvare  
 Ecuația lui Nernst  
 Număr de transport ionic  
 Potențial chimic  
 Pilă Karpen