

Teorie - Soluții. Dizolvarea compușilor ionici și moleculari.

Soluții. Dizolvarea compușilor ionici și moleculari.

Soluțiile sunt amestecuri omogene formate din două sau mai multe substanțe.

Substanțele pot forma amestecuri indiferent de starea lor de agregare; amestecurile formate pot fi omogene sau eterogene.

Într-un **amestec eterogen** putem distinge clar substanțele care-l compun, deci un amestec eterogen este format din cel puțin două faze.

Amestecul omogen apare atunci când două, sau chiar și mai multe substanțe, se amestecă atât de bine încât par a fi devenit una singură – adică există o singură fază. Astfel iau naștere soluțiile.

O **soluție** se obține prin procesul de *dizolvare* a unui sau a mai multor soluiți într-un solvent.

Solventul sau **dizolvantul** este substanța care se află în cantitate mai mare, și este substanța care dizolvă alte substanțe (soluți).

Solutul, solvatul sau **dizolvatul** este substanța care se află în cantitate mai mică, și se dizolvă în solvent. Un solvent poate dizolva mai mulți soluiți în același timp.

Exemplu – Obținerea unei soluții:

- prin amestecarea unei linguri de sare într-un pahar cu apă se obține o soluție apoasă de sare; *solventul* este apa, iar *solutul* este sarea.

Exemplu – Tipuri de soluții:

- **Soluții lichide:** apa de mare este o soluție lichidă în care sunt dizolvați peste 60 de soluiți.
- **Soluții gazoase:** atmosfera pământului este o soluție gazoasă; pentru că aerul este format din aproape 79 % azot, azotul este considerat ca fiind solventul, iar oxigenul, dioxidul de carbon și celelalte gaze din aer sunt considerate soluți.
- **Soluții solide:** aliajele reprezintă amestecuri omogene între două sau mai multe metale; de exemplu bronzul este o soluție de zinc în cupru.

Solubilitatea este proprietatea unei substanțe de a se dizolva într-o altă substanță. Solubilitatea se referă la cantitatea de solut care se va dizolva într-o anumită cantitate de solvent în anumite condiții de temperatură și presiune.

Solubilitatea depinde de:

- **temperatură:** în cazul *solidelor*, solubilitatea crește odată cu creșterea temperaturii (dependență directă); în cazul *gazelor*, solubilitatea scade odată cu creșterea temperaturii (dependență indirectă).
- **presiune:** în special solubilitatea *gazelor* este influențată de presiune.
- **natura solventului** este factorul care determină tipul de legături care se pot forma între particulele de soluți și solvenți.

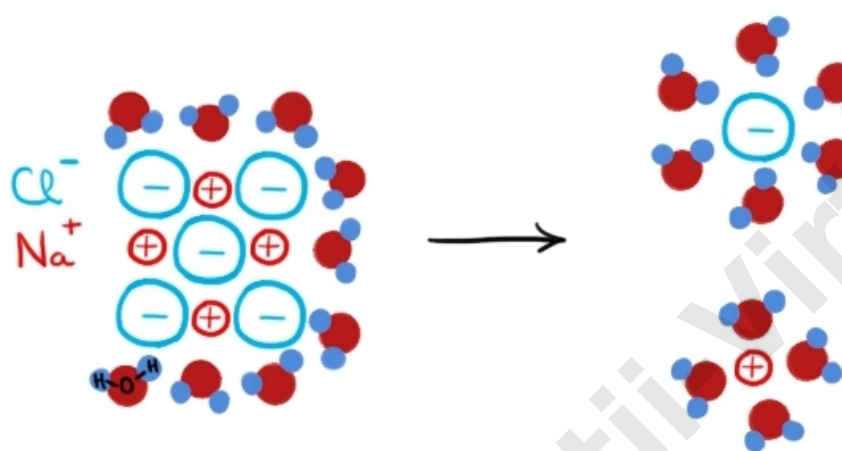
Apa este un solvent extraordinar: în apă sunt solubili atât compușii ionici, cât și compușii

moleculari (compuşii moleculari pot forma legături de hidrogen cu moleculele de apă). Aşadar, printre substanţele care se dizolvă în apă se numără substanţe ionice precum NaCl, NaOH, CuSO₄ şi substanţe polare precum zahărul, NH₃, HCl.

Dizolvarea este un fenomen fizic în timpul căruia particulele de solut difuzează printre moleculele de solvent, până se obţine un amestec omogen. În acelaşi timp cu dizolvarea se pot stabili interacţii cu formare de legături între particulele de solut şi de solvent, interacţii care pot duce la următoarele procese:

- **disocierea** sau **ionizarea** substanţelor ionice şi a substanţelor polare în ioni;
- **solvatarea** moleculelor sau a ionilor dizolvaţi cu molecule de solvent (când solventul este apa, procesul se numeşte **hidratare**).

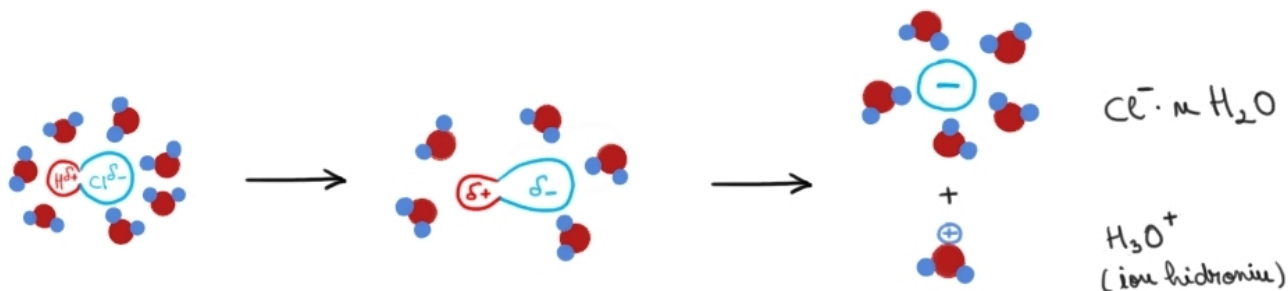
Dizolvarea unui compus ionic în apă:



Dizolvarea unui cristal de NaCl în apă

Mai întâi moleculele de apă se infiltrează între ioni, distrugând astfel structura unui compus ionic solid. Sarcinile parţiale pozitive ale atomilor de hidrogen din moleculele de apă pot simula o sarcină pozitivă reală şi pot face asta mai ales când sunt prezente mai multe molecule de apă, atrăgând astfel un anion din cristalul ionic. La fel, sarcinile parţiale negative ale atomilor de oxigen din moleculele de apă pot simula o sarcină negativă reală, atrăgând astfel un cation din cristal. Fiecare ion din cristal este înconjurat în acest fel de mai mulţi dipoli de apă cu care stabileşte **interacţii ion-dipol**. Mai multe interacţii ion-dipol slabe însumate ajung să depăşească forţa de atracţie electrostatică dintre ioni, iar ionii se desprind de cristal şi trec în soluţie înconjuraţi de molecule de apă (hidrataţi).

Dizolvarea unui compus polar în apă:



Dizolvarea unei molecule de HCl în apă

În acest caz se formează **interacții dipol-dipol** între dipolii apei și moleculele polare de solut. Sub acțiunea acestor forțe intermoleculare dipol-dipol slabe, dar numeroase, molecula polară de solut trece în soluție ca moleculă hidratată. În majoritatea cazurilor, după procesul fizic de dizolvare a moleculelor polare, pot avea loc interacțiuni de natură fizică sau chiar și interacțiuni de natură chimică (ruperea legăturilor covalente, stabilirea unor noi legături covalente, formarea unor noi specii chimice în soluție).

Solubilitatea compușilor organici în apă:

- moleculele organice care conțin numai atomi de C și H (hidrocarburile) nu sunt solubile în apă;
- moleculele organice care conțin și alți atomi pe lângă C și H (de exemplu, pot conține O, N sau P) sunt solubile în apă.