

NAHAJALIŠČA SOLI

Minerali soli

- **kloridi Na, K, Mg:** halit – NaCl, silvin – KCl,
- **sulfati Na, K, Mg:** mirabilit – Na₂SO₄·10H₂O, epsomit – MgSO₄·7H₂O, thenardit – Na₂SO₄
- **karbonati Na**
- **nitrat Na, K**

Nastanek

podobni fizikalno kemijski in geološki pogoji → podobne fizikalno kemijske lastnosti → značilne mineralne parageneze mineralov soli

Raztapljanje in migracija soli

Vsebnosti in topnost K, Na, Mg v magmatskih kamninah in morski vodi (po Vinogradovu):

	magm.k.	topnost v vodi	morska voda
K	2,5 mas.%	dobra	0,04 mas.%
Na	2,5 mas.%		1 mas.%
Mg	1,9 mas.%	slaba	

Magmatska kamnina → izluževanje v eksogenih pogojih → prava raztopina → vodni bazen → obarjanje

Vrstni red obarjanja

- prvi karbonati Ca in Mg
- sulfati Ca
- sulfati Mg, Na in K
- kloridi Mg in Na

Vzroki za obarjanje: koncentracija iona, temperatura, kemična sestava raztopine

Fazni diagram Na⁺ - Mg²⁺ - Cl⁻ - SO₄²⁻ pri 25 °C

Slika:

Mineralna sestava akumulacijskih bazenov:

- karbonatni tip: $\text{Na}_2\text{CO}_3 - \text{NaHCO}_3 - \text{Na}_2\text{SO}_4 - \text{NaCl} - \text{H}_2\text{O}$
- sulfatni tip: enako, vendar ni Na_2CO_3
- kloridni tip: $\text{NaCl} - \text{MgCl}_2 - \text{CaCl}_2 - \text{CaSO}_4$, ni MgSO_4

Proces nastajanja nahajališča:

- obarjanje soli iz vodne raztopine
- pogoji: klimatski, dotok vode, koncentracija raztopljenih snovi, hidrokemični tip bazena

Genetski tip nahajališč:

- recentna
- fosilna: kompaktna kamnina mineralov soli – solnonosne kamnine. Strassfurt, Tuzla

Uporaba

- konzerviranje hrane
- hrana
- poljedelstvo (K soli)