

# ELEKTROLĪTISKĀ DISOCIĀCIJA

1. variants

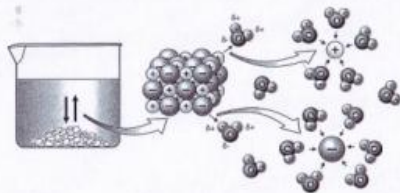
1. uzdevums (3 punkti)

Aizpildi tabulu!

Jēdziens	Definīcija vai skaidrojums
Neelektrolīti	
Disociācijas pakāpe	
Hidrolīze	

2. uzdevums (3 punkti)

Vārglāzē ielēja ūdeni un iebēra kristālisku vielu. Aplūko zīmējumu un atbildi uz jautājumiem!



- Kāds process, izņemot vielas šķīšanas procesu, attēlots zīmējumā?
- Kāda veida kristālrežģis un kāda ķīmiskā saite ir vielai, kura piedalās attēloto procesos?

3. uzdevums (3 punkti)

Izmantojot neorganisko vielu šķīdības tabulu, uzraksti vielu disociācijas vienādojumus!



4. uzdevums (6 punkti)

Iepazīsties ar tekstu un izpildi prasīto!

Ūdens tīrzniecības nosaukums	Etiketē norādītais ūdens veids	Na <sup>+</sup> un K <sup>+</sup> , mg/l	Ca <sup>2+</sup> , mg/l	Mg <sup>2+</sup> , mg/l	Cl <sup>-</sup> , mg/l	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup> , mg/l	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> , mg/l
Kurzemite	Dabīgs hlorīdu – kalcija, nātrija ārstnieciskais gāis minerālūdens	480–570	250–300	80–110	1000–1300	90–130	270–360

/"Vides Vēstis" nr. 11/12, 2000. g./

a) Izvēlies vienu katjonu un vienu anjonu, kuri sastopami minerālūdenī, un aizpildi tabulu!

Katjons	Anjons	Sāls formula	Sāls nosaukums

- Cik dažādi sāļi varētu būt izšķīduši šajā minerālūdenī?
- Kura anjona koncentrācija minerālūdenī ir vislielākā?