



LATVIJAS
UNIVERSITĀTE
ANNO 1919



PROFESIONĀLAJĀ IZGLĪTĪBĀ IESAISTĪTO
VISPĀRIZGLĪTOJOŠO MĀCĪBU PRIEKŠMETU PEDAGOGU
KOMPETENCES PAAUGSTINĀŠANA

Emīlija Lesiņa

Elektrolītiskā disociācija

Materiāls izstrādāts

ESF Darbības programmas 2007. - 2013.gadam „Cilvēkresursi un nodarbinātība”
prioritātes 1.2. „Izglītība un prasmes”
pasākuma 1.2.1. „Profesionālās izglītības un vispārējo prasmju attīstība”
aktivitātes 1.2.1.2. „Vispārējo zināšanu un prasmju uzlabošana”
apakšaktivitātes 1.2.1.1.2. „Profesionālajā izglītībā iesaistīto pedagogu
kompetences paaugstināšana”

**Latvijas Universitātes realizētā projekta
„Profesionālajā izglītībā iesaistīto vispārizglītojošo mācību priekšmetu pedagogu
kompetences paaugstināšana”**

(Vienošanās Nr.2009/0274/1DP/1.2.1.1.2/09/IPIA/VIAA/003,
LU reģistrācijas Nr.ESS2009/88) īstenošanai.

Rīga, 2010

EKTROLĪTISKĀ DISOCIĀCIJA



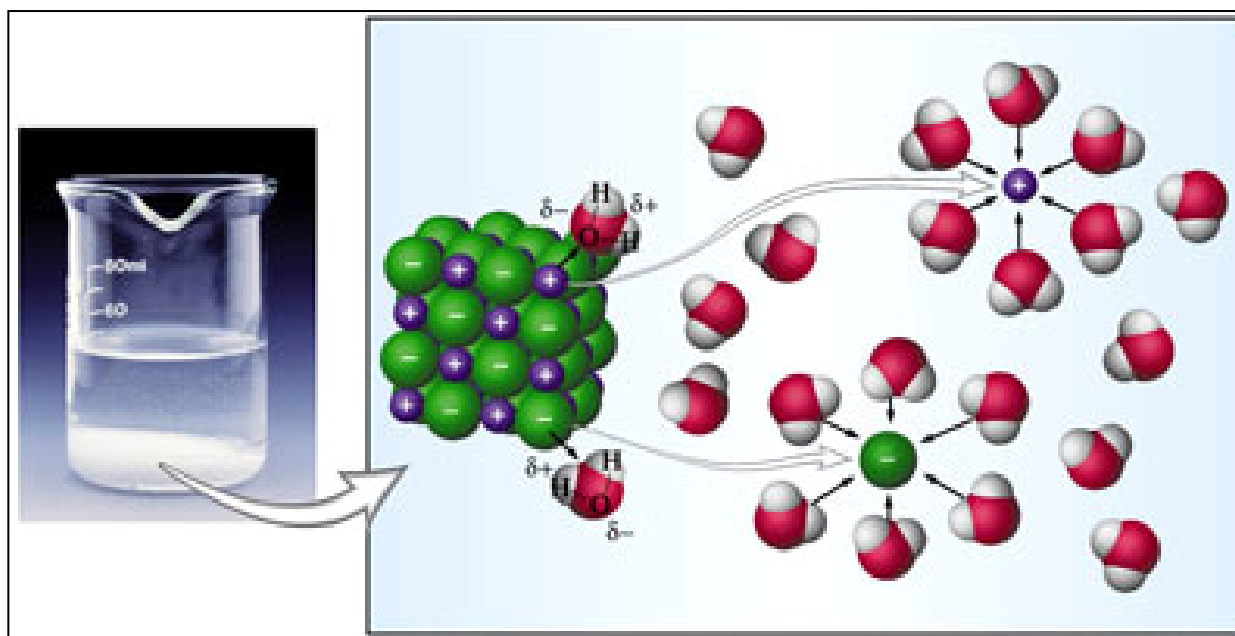


Ūdens nozīme

- Dzīvo organismu galvenā sastāvdaļa (cilvēka organismā ūdens masas daļa ir 65%, gurķos – 98%, pienā – 87%, olās – 70%)
- Nepieciešams daudzos tehnoloģiskos procesos
- Cilvēka ikdienas vajadzību apmierināšanai

Cietu vielu šķīšanas process

Nātrija hlorīda šķīšana ūdenī



1. Kristāliskajā režģī pārtrūkst saites starp Na^+ un Cl^- joniem
2. Na^+ un Cl^- joni saistās ar ūdens molekulām – **solvatācija** (hidratācija).

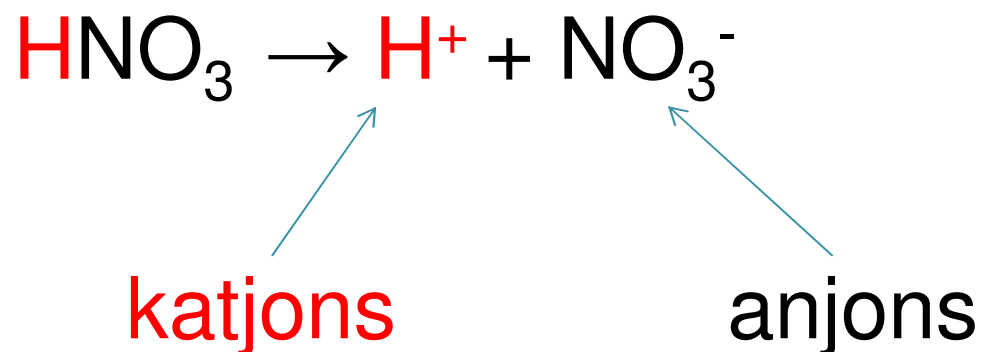


Elektrolītiskās disociācijas process

- Elektrolīti ir vielas, kas kausējumos vai ūdens šķīdumā vada elektrisko strāvu.
- Neelektrolīti ir vielas, kas kausējumos vai ūdens šķīdumā elektrisko strāvu nevada.
- Procesu, kurā elektrolīti kausējumos vai ūdens šķīdumā sadalās pretēji lādētos jonus, sauc par elektrolītisko disociāciju.

Skābju disociācija

- Vienvērtīgo skābju disociācija:



Skābes ir elektrolīti, kas ūdens šķīdumā disociē par pozitīvi lādētiem ūdeņraža joniem un negatīvi lādētiem skābes atlikuma joniem.

- Daudzvērtīgo skābju disociācija:



Elkomp

Bāzu disociācija



katjons

anjons



Bāzes ir elektrolīti, kas ūdens šķīdumā disociē par negatīvi lādētiem hidroksīdjoniem un pozitīvi lādētiem metālu joniem.

Sāļu disociācija



katjons

anjons

Sāļi ir elektrolīti, kas ūdens šķīdumos disociē par pozitīvi lādētiem metāla joniem un negatīvi lādētiem skābes atlikuma joniem.



Skābju, bāzu un sāļu disociācija

Elektrolīts	Pozitīvais jons (katjons)	Negatīvais jons (anjons)
Skābe	H^+	Skābes atlikums
Bāze	Metāla jons	OH^-
Sāls	Metāla jons	Skābes atlikums

° Paldies par uzmanību!

