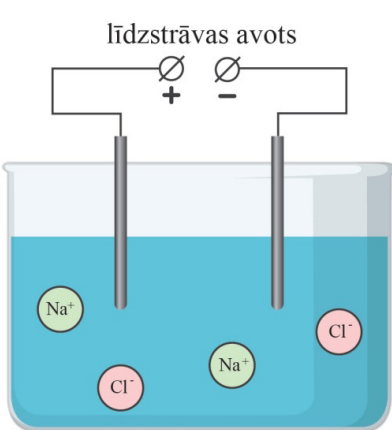
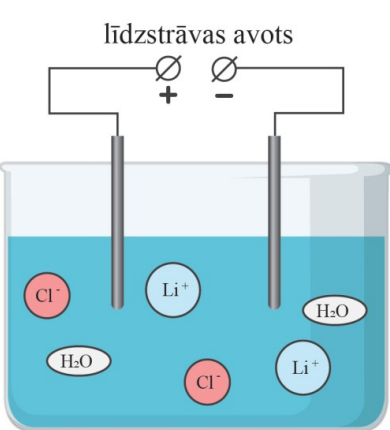
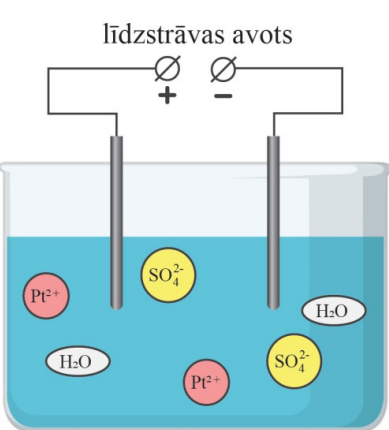
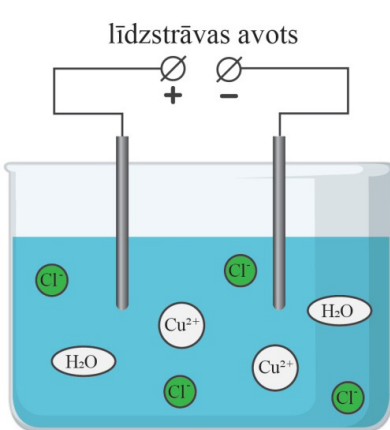


## Sāļu šķīdumu un kausējumu elektrolīze

**Sasniedzamais rezultāts:** prognozēju sāļu šķīdumu un kausējumu elektrolīzes produktus.

Domāšanas līmenis (pēc SOLO)	Uzdevumi
I	<p><b>1. uzdevums</b></p> <p>Kas izdalīsies pie katoda 1. attēlā redzamajā sāls kausējuma elektrolīzes eksperimentā?</p> <div data-bbox="1014 655 1406 1070" style="text-align: center;"><p>līdzstrāvas avots</p></div> <p>1. attēls. Sāls kausējuma elektrolīze</p>

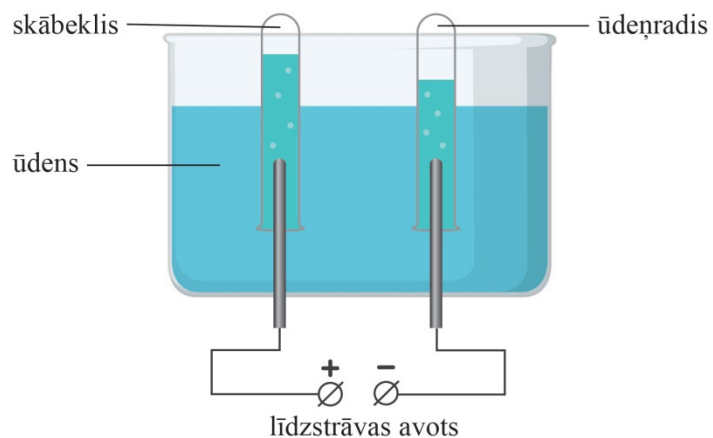
Domāšanas līmenis (pēc SOLO)	Uzdevumi			
<p>II</p> <p><b>2. uzdevums</b></p> <p>Kurā no attēlotajiem elektrolīzes eksperimentiem (2. attēls) gan pie katoda, gan pie anoda izdalīsies gāzes?</p>	<p>Nātrija hlorīda kausējama elektrolīze</p>	<p>Litija hlorīda šķīduma elektrolīze</p>	<p>Platīna sulfāta šķīduma elektrolīze</p>	<p>Vara hlorīda šķīduma elektrolīze</p>
				
<p>2. attēls. Elektrolīzes eksperimenti</p>				

**Domāšanas līmenis (pēc SOLO)** **Uzdevumi**

**III**

**3. uzdevums**

Uzraksti viena sāls ķīmisko formulu, kura šķīduma elektrolīzes eksperimentā radīsies tādi paši produkti kā 3. attēlā redzamajā eksperimentā!



3. attēls. Elektrolīzes eksperiments

Pamato savu izvēli ar katjonu un anjonu aktivitātes rindās atrodamo informāciju!

Li <sup>+</sup>	K <sup>+</sup>	Ba <sup>2+</sup>	Ca <sup>2+</sup>	Na <sup>+</sup>	Mg <sup>2+</sup>	Al <sup>3+</sup>	Mn <sup>2+</sup>	Zn <sup>2+</sup>	Cr <sup>3+</sup>	Fe <sup>2+</sup>	Ni <sup>2+</sup>	Sn <sup>2+</sup>	Pb <sup>2+</sup>	Fe <sup>3+</sup>	2H <sup>+</sup>	Cu <sup>2+</sup>	Ag <sup>+</sup>	Hg <sup>2+</sup>	Pt <sup>2+</sup>	Au <sup>3+</sup>
S <sup>2-</sup>	I <sup>-</sup>	Br <sup>-</sup>	Cl <sup>-</sup>	OH <sup>-</sup>	H <sub>2</sub> O	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	Skābekli saturoši anjoni												F <sup>-</sup>	

Domāšanas līmenis (pēc SOLO)	Uzdevumi
IV	<p><b>4. uzdevums</b></p> <p>Piedāvā divus elektrolīzes eksperimentus, kuros iespējams iegūt varu!</p> <p>Raksturo abus eksperimentus pēc šādiem kritērijiem:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• kādā veidā tiks veikta elektrolīze;</li> <li>• kāda viela izdalīsies pie anoda;</li> <li>• kāda būs pēc eksperimenta pāri palikušā elektrolīta bīstamība;</li> <li>• kā utilizēt pāri palikušo elektrolītu, ja eksperimentu veic skolas laboratorijā!</li> </ul> <p>Atbildei nepieciešamo informāciju meklē atbilstošo vielu drošības datu lapās!</p>