

„Vielu elektrovadītspēja”**Virtuālais eksperiments „Elektrolītiskā disociācija”****1. Uzdevums: *izpētīt strāvas stipruma atkarību elektrolītā no vielas koncentrācijas šķīdumā.***

1.2. Secini par tīrā ūdens elektrovadītspēju

.....

.....

1.3. Secini par strāvas stipruma atkarību elektrolītā no vāramā sāļa koncentrācijas šķīduma

.....

.....

1.5. Secini par saldo ūdeni vadītspēju.

.....

.....

2. Uzdevums: *izpētīt un noskaidrot saldo ūdeni un sālsūdeni dažādu vadītspēju, balstoties uz vielas iekšējās būves.*

2.1. Secini, pamatojoties uz vielas iekšējo uzbūvi, kāpēc sālsūdens labi vada elektrisko strāvu, bet saldūdens – slikti.

.....

.....

3. Uzdevums: *Izlasi tekstu un papildini to! Uzdevuma izpildei izmanto atslēgas vārdus:*

haotiski, labs, katjoni, negatīvo, dielektriķis, joni, elektrolīze, sakārtotu, vadītāji, neitrāls, disociē, elektrodus, samazinās, pozitīvo, anjoni, neitrālos atomos, paaugstinās.

Elektriskā strāva šķīdumos

Šķīdumi – gan dielektriķi, gan..... . Elektrolīti ir šķīdumi, kuros atrodas pozitīvi un negatīvi..... . Šķīdums kopumā ir elektriski Piemēram, tīrs (destilēts) ūdens ir....., bet sālsūdens ir elektrības vadītājs, jo

sāls molekulas ūdenī pozitīvajos un negatīvajos jonus. Elektrolītu šķīdumos vai kausējumos joni kustas

Pieslēdzot strāvas avotam, joni sāk kustību: pozitīvie joni pārvietojas uz elektrodu (katodu), negatīvie joni – uz elektrodu (anodu). Pie elektrodziem no katoda saņem elektronus, bet elektronus atdod anodam. Joni pārvēršas elektriski vai molekulās. Šī parādība ieguvusi nosaukumu elektrolīze.

Elektrolītu pretestība....., jatā temperatūra.