11.klase

Vārds…….. Uzvārds…….. Datums……

„Vielu elektrovadītspēja"

Virtuālais eksperiments „Elektrolītiskā disociācija"

***1. Uzdevums:* izpētīt strāvas stipruma atkarību elektrolītā no vielas koncentrācijas šķidrumā.**

1.2. Secini par tīrā ūdens elektrovadītspēju

……

……

1.3. Secini par strāvas stipruma atkarību elektrolītā no vāramā sāla koncentrācijas šķidruma

……

……

1.5. Secini par saldo ūdeni vadītspēju.

……

……

***2. Uzdevums:* izpētīt un noskaidrot saldo ūdeni un sālsūdeni dažādu vadītspēju, bastojas uz vielas iekšējas 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 šķidrumos

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

LIVEWORKSHEETS

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

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

Elektrolītu pretestība....., ja ….....tā temperatūra.

LIVEWORKSHEETS