

KORDAMISÜLESANDED 10. KLASSILE ELEKTROLÜÜTIDEST

1) Kas tegemist on mitteelektrolüüdi (ME), nõrga elektrolüüdi (NE) või tugeva elektrolüüdiga (TE)?
 raud, naatriumkarbonaat, väävelhape, raud(III)hüdroksoid, kaltsiumhüdroksoid, vesinik, soolhape, glükoos, ammoniaakhüdraat, kaltsiumkarbonaat

2) Samasse keeduklaasi valati üksteise järel võrdse ruumala ja võrdse molaarse kontsentratsiooniga järgmiste ainete lahused: Mg(NO₃)₂, Ba(OH)₂ ja K₂SO₄.

A. Kirjutage toimuvate reaktsioonide molekulaarsed võrrandid ja lühendatud ioonvõrrandid.

B. Missugused ioonid jäid täielikult lahusesse pärast lahuste kokkuvalamist?

3) Milline keskkond tekib järgmiste ainete lahustumisel vees?
 kaaliumhüdroksoid, vääveldioksiid, baariumoksiid, naatriumfosfaat, kaaliumnitraat, ränidioksiid, väävelhape, tsink(II)oksiid

4) Reasta lahused pH kasvu järjekorras!

kaaliumhüdroksoid, kaaliumnitraat, lämmastikhape,

kaaliumkarbonaat, alumiiniumkloriid

5) Milline on indikaatorite värvus lahustes, mis on saadud järgmiste ainete lahustumisel vees? Kirjutage tabelisse indikaatorite värvused.

Lahustatav aine	Indikaatori värvus	
	metüüloranž	fenoolftaleiin
P ₄ O ₁₀		
CaO		
Na ₂ SO ₄		
AlCl ₃		
K ₂ CO ₃		

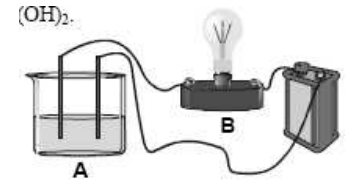
6) Joonisel esitatud katseseadme abil uuriti anumad A järgmiste lahuste elektrijuhtivust.

1. lahus: Ba(OH)₂ lahus, mis sisaldas 0,1 mol Ba(OH)₂.

2. lahus: Lahus, mis saadi esimesele lahusele 0,1 mol H₂SO₄ sisaldava lahuse lisamisega.

3. lahus: Lahus, mis saadi pärast teistkordset H₂SO₄ lahuse lisamisega, kui lisatud oli kokku 0,2 mol H₂SO₄.

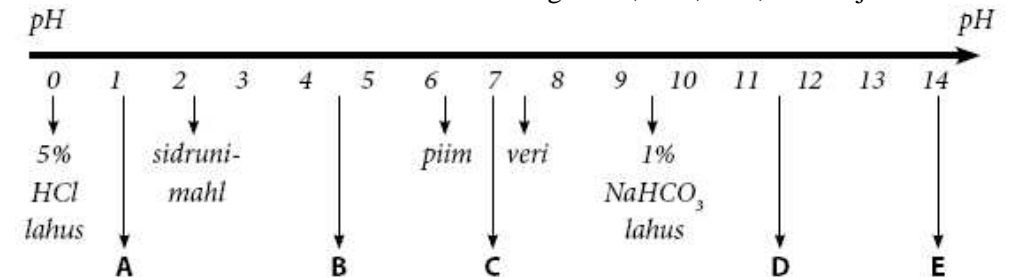
Kirjutage lahuste kokkuvalamisel toimunud reaktsiooni võrrand nii molekulaarselt kui ka ioonset.



Täitke tabel elektrijuhtivuse uurimise tulemuste kohta.

Uuritav lahus	Lambike B katseseadmes		Osakesed, mis põhjustavad lahuse elektrijuhtivust
	põleb heledalt	on peaaegu kustunud	
1. lahus			
2. lahus			
3. lahus			

7) Määrake, millises kohas sellel skaalal asuvad alltoodud lahused. Lahuste asukoht skaalal on näidatud tähtedega A, B, C, D ja E.



1) ~ 5% NaOH lahus

2) ~ 0,5% HCl lahus

3) ~ 1% Na₂CO₃ lahus

4) gaseeritud vesi (CO₂ küllastunud lahus)

5) KNO₃ lahus