

Esperimentazioa Kimikan	11. Praktika Sodio kloruroaren lortzea.	E.U.P./U.E.P. Donostia				
<table border="0" style="width: 100%;"> <thead> <tr> <th style="text-align: center; width: 50%;"><u>Materiala</u></th> <th style="text-align: center; width: 50%;"><u>Erreaktiboak</u></th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td style="vertical-align: top;"> 100 mL-ko prezipitatu-ontzi bat 250 mL-ko prezipitatu-ontzi bat 100 mL-ko probeta Buchner inbutua Kitasato-matrazea Erloju-beira </td> <td style="vertical-align: top;"> Azido klorhidrikoa Sodio hidroxidoa </td> </tr> </tbody> </table> <p>Helburua: Kontzentrazio ezberdineko disoluzioen prestakuntza eta kristaltzeaz gatz baten lortzea.</p> <p>Alde esperimentalak Azido klorhidriko disoluzio kontzentratu (dentsitatea = 1,18 g /mL eta purutasuna %35) baten 100 mL, 250 mL-tara diluitzen dira. Zein da disoluzioaren kontzentrazioa?</p> <p>Kontzentrazio bereko sodio hidroxido disoluzio baten 250 mL prestatzen dira.</p> <p>Disoluzioek giro tenperatura lortzen dutenean, 250 mL-ko prezipitatu-ontzi batetan disoluzio bakoitzetik 50 mL nahasten dira. Ondoren, nahastearen bolumena gutxitu dadin (giro-tenperaturan disoluzio gainasetu bat eratzeko), disoluzioa berotzen da, eta azkenik giro tenperaturaraino hoztean gatzak eratu da. Kristalak buchner inbutuaz iragazten dira eta estufan 120°C-tan lehortzen uzten dira. Pisatzen dira eta leku itxi batetan gordetzen dira.</p> <p>GALDERAK</p> <ol style="list-style-type: none"> 1.- Azido klorhidriko disoluzio kontzentratua emanik, %43-ko purutasuna duen azido klorhidriko bat presta ahal daiteke? Zergatik? 2.- Ze gertatzen da azido klorhidriko eta sodio hidroxido disoluzioak prestatzean? 3.- Idatz ezazu gertatu den erreakzioa. Zein da erreakzioaren etekina? 4.- Zein izango litzateke, uretan sodio kloruro kantitate txiki bat disolbatzean, lortzen den disoluzioaren pH-a? Zergatik? 			<u>Materiala</u>	<u>Erreaktiboak</u>	100 mL-ko prezipitatu-ontzi bat 250 mL-ko prezipitatu-ontzi bat 100 mL-ko probeta Buchner inbutua Kitasato-matrazea Erloju-beira	Azido klorhidrikoa Sodio hidroxidoa
<u>Materiala</u>	<u>Erreaktiboak</u>					
100 mL-ko prezipitatu-ontzi bat 250 mL-ko prezipitatu-ontzi bat 100 mL-ko probeta Buchner inbutua Kitasato-matrazea Erloju-beira	Azido klorhidrikoa Sodio hidroxidoa					