

Esperimentazioa Kimikan	12. Praktika Nitrato Potasikoaren prestatzea.	E.U.P./U.E.P. Donostia				
<table border="0" style="width: 100%;"> <tr> <td style="text-align: center; width: 50%;"><u>Materiala</u></td> <td style="text-align: center; width: 50%;"><u>Erreaktiboak</u></td> </tr> <tr> <td style="vertical-align: top;"> 100 mL-ko bi prezipitatu-ontzi 400 mL-ko prezipitatu-ontzia Buchner inbutua Kitasato-matrazea Erloju-beira Kristalizadorea </td> <td style="vertical-align: top;"> Potasio kloruroa Sodio nitratoa </td> </tr> </table> <p>Helburua: Gatz baten prestatzea beste batetik abiatuz.</p> <p>Alde esperimentalak Nitrato sodiko kantitate bat ur bolumen batetan (1,2 aldiz nitrato sodikoaren pisua) disolbatzen da eta irakin dezan berotzen da. Ondoren, kloruro potasikoa (nitrato sodikoaren bi heren), eraginez, pixkanaka gehitzen da. Irakite tenperaturan (>100°C, nahiz eta 100°C-koa kontsideratuko dugun) disoluzio asetu bat lortu arte, disolbatzailea lurrintzeko, irakiten da, hauspeakin txuri bat eratzen delarik.</p> <p style="text-align: center;">Disoluzio hau irakite-tenperaturan iragaztea komeni da, horretarako:</p> <p>400 mL-ko prezipitatu-ontzi bat urez bete eta irakin dezan berotzen jarriko dugu. Ondoren, ura hori buchner inbututik pasatzen da. Kitasatotik ura hori ateratzen da eta jarraian irakiten dagoen disoluzioa iragatziko dugu.</p> <p>Iragazkina, eraginez prezipitatu-ontzi batetara ateratzen da eta jela duen kristalizadore batetan hozten uzten da.</p> <p>Hagaxka batekin disoluzioa kontzentratzeko erabili dugun prezipitatu-ontziko paretetan itsatsita gelditu diren kristaltxoak buchnerrean jasotzen dira, lehenik hutsune bidez eta ondoren estufan lehortuz. Pisatzen dira eta gordetzen dira.</p> <p>Iragazkinaren bolumena nahiko handia bada, etekin handiago bat lortzeko, pauso guztiak berriro errepika daitezke.</p> <p>GALDERAK</p> <ol style="list-style-type: none"> 1.- Idatz ezazu erreakzioa 2.- Ze gertatzen da disoluzioen prestatetan? 3.- Zein da prozesuaren etekina? 			<u>Materiala</u>	<u>Erreaktiboak</u>	100 mL-ko bi prezipitatu-ontzi 400 mL-ko prezipitatu-ontzia Buchner inbutua Kitasato-matrazea Erloju-beira Kristalizadorea	Potasio kloruroa Sodio nitratoa
<u>Materiala</u>	<u>Erreaktiboak</u>					
100 mL-ko bi prezipitatu-ontzi 400 mL-ko prezipitatu-ontzia Buchner inbutua Kitasato-matrazea Erloju-beira Kristalizadorea	Potasio kloruroa Sodio nitratoa					