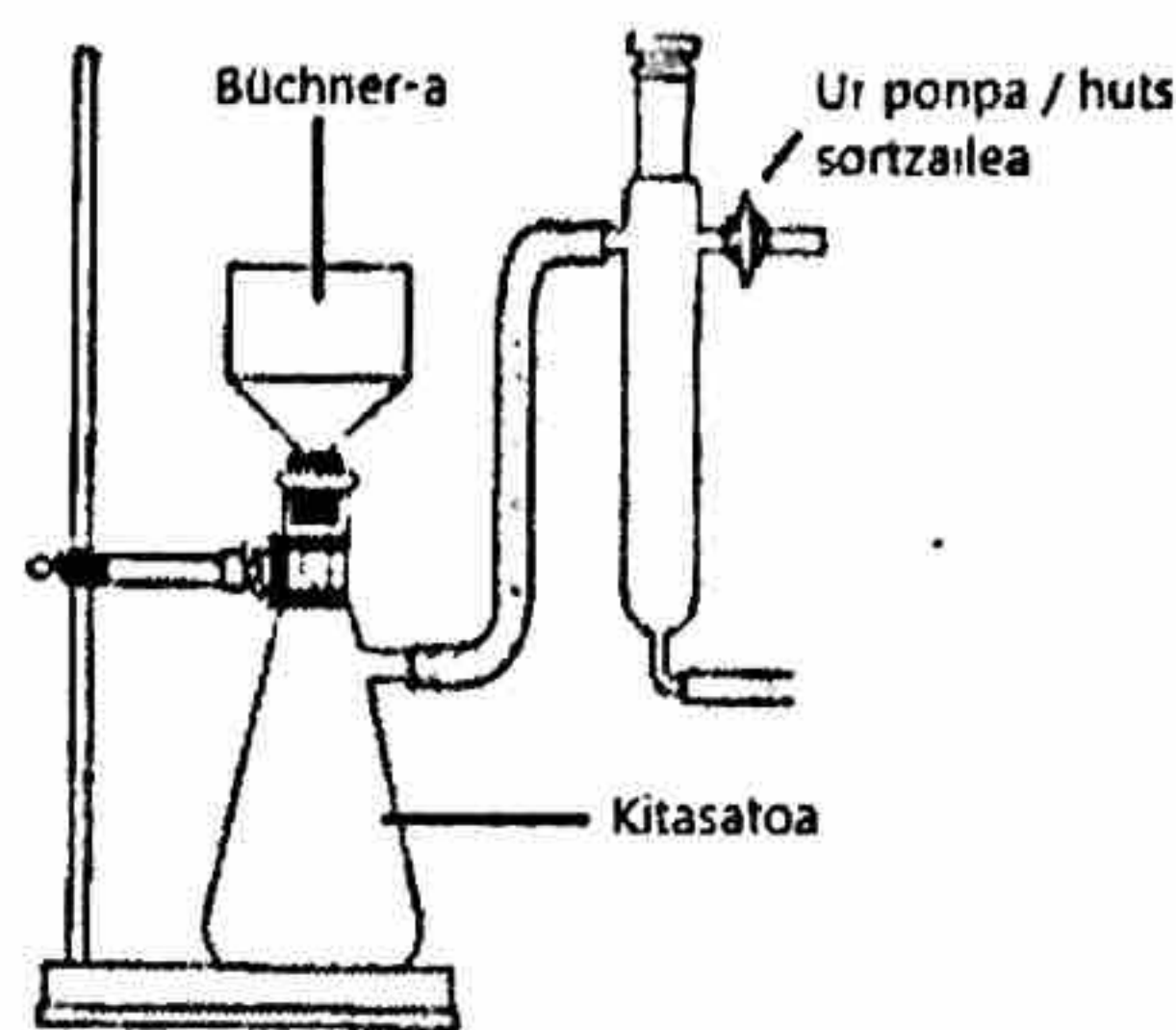


Laborategiko oinarrizko eragiketak: 14. Praktika, galderak

1. Dekantazioa dentsitate desberdineko bi likido edo solido eta likido bat banatzeko metodo bat da. Nahaste heterogeneoetako osagaiak banatzeko erabili ohi den teknika bat da.
2. Iragazketa solido-likido disoluzio heterogeneo bateko konposatuak banatzeko erabiltzen da. Erabilitako iragazketa metodoaren arabera grabitazioari edo hutsari esker funtzionatuko du. Guk, gure praktikan huseko iragazketa erabili dugu, horrela funtzionatzen duena:



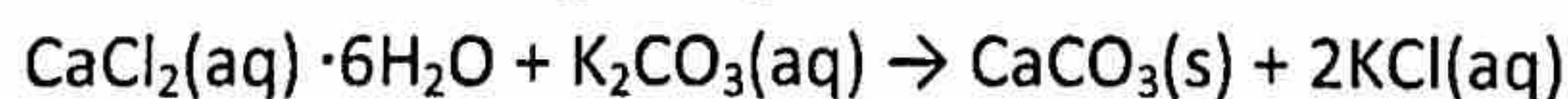
Kitasatoan banandutako likidoa bildu egingo da.

Buchnerrera disoluzioa botako dugu eta bertan iragaziko dugu. Lehenagotik filtrazio paper bat jarriko dugu solidoa filtra ez dadin.

Ur ponpari esker hutsa sortuko dugu kitasatoari lotuta dagoen hodian eta honek disolbatzailea hurrupatu egingo du.

3. Hauspeatze erreakzioa bi disoluzioren baturari esker gerta daiteke. Disoluzioetako ioiek konposatu berriak sor ditzakete eta hauetakoren bat disolbaezina baldin bada, hauspeatu egingo da.

Gure praktikan honako erreakzioa egin dugu:



4. Disolbagarritasuna solutu bat disolbatzaile baten unitateko disolbatzen ahal den masa da, g mL^{-1} -tan eman ohi da.
5. Hauspeakina disoluzio batean solutuak bere disolbagarritasuna gainditu duenean agertzen den solido prezipitatu da.

Iragazia iragazketa baten ondoren iragazketa paperean jasotzen dugun solidoa da.

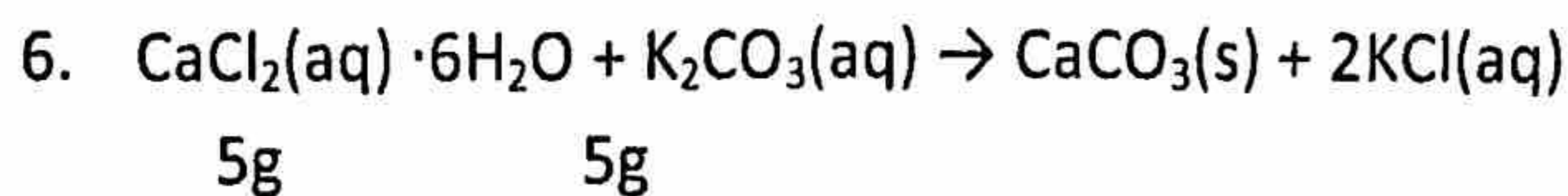
Solido inorganiko bat idortzeko hainbat metodo daude: kristalizatzailean utziz H_2SO_4

bezalako substantzia batekin, $90-100^\circ\text{C}$ -ko labean sartuz, danbor biratzaile batean

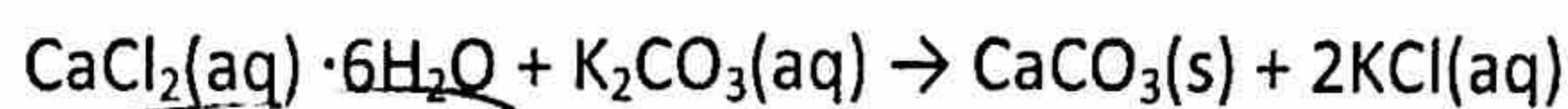
pasatuz, ... Zein erabiltzeko erabakia lehortu nahi dugun abiaduraren arabera izango

da. Adibidez, kristalizadorean askoz motelago idortuko da labean baino.

*eta solubilitatearen
eraginaren arabera
(es. alcohola, uretan, ...)*



Moletara pasatuz:

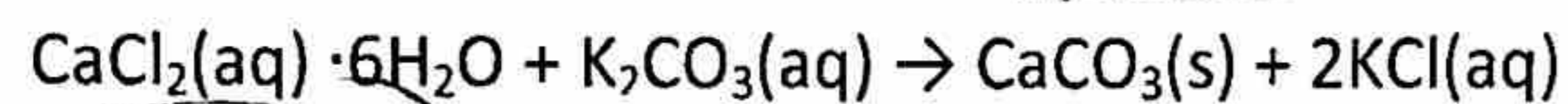


$$3,92 \times 10^{-3} \text{ mol} \quad 3,6 \times 10^{-2} \text{ mol}$$

Erreaktibo mugatzailea CaCl_2 da erlazio estekiometriarengatik lehenago bukatuko baita.

7. Disoluzioak berotu behar dira solutuak guztiz disolba daitezen disolbatzailean. Orokorrean disolbagarritasuna handitu egiten da tenperatura handitzen den hala.
8. CaCO_3 hauspeatzearen arrazoia uretako disolbagarritasun oso urriarengatik da. Hain gutxi disolbatzen da non disolbaezina dela esaten den. Aldiz, KCl askoz disolbagarriagoa da uretan. Ondorioz, hauspeakina CaCO_3 izango da.
9. Erreakzio baten etekina emaitza matematikoaren eta emaitza esperimentalaren arteko erlazioa da. $Etekin\ (\%) = \frac{m_{\text{experimental}}}{m_{\text{hipotetiko}}} \times 100$

$$Etekin\ (\%) = \frac{m_{\text{experimental}}}{m_{\text{hipotetiko}}} \times 100$$



$$3,92 \times 10^{-3} \text{ mol} \quad 3,6 \times 10^{-2} \text{ mol}$$

$$- \quad 3,20 \times 10^{-4} \quad 3,92 \times 10^{-3} \text{ mol}$$

$3,92 \times 10^{-3}$ mol CaCO_3 lortu beharko genituzke, hau da, teorikoki $3,92 \times 10^{-3}$ g eskuratu beharko genituzke. Esperimentalki, 1,178 g lortu ditugu.

$$\text{Ondorioz, etekina} = \frac{1,178}{3,92} \cdot 100 = 30,051023 \%$$

%-ko-ko zera ad dazteko?