

<b>Esperimentazioa Kimikan</b>	<b>10. Praktika Amoniakoaren lortzea.</b>	<b>E.U.P./U.E.P. Donostia</b>
------------------------------------	---	-----------------------------------

**Materiala**

Kitasatoa  
 Dekantazio-inbutua  
 Prezipitatu-ontziak  
 Beirazko hodiak  
 Metxeroa  
 Uztaia  
 Amiantodun sarea  
 Matxardak  
 Tapoiak

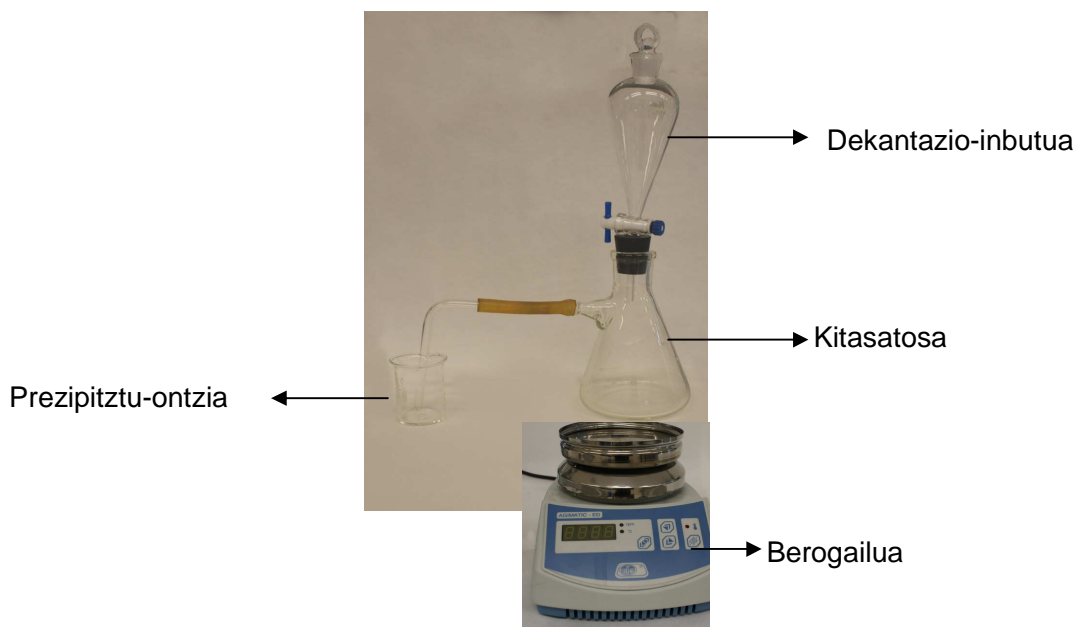
**Erreaktiboak**

Sulfato amoniko -  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$   
 Hidroxido sodiko - NaOH  
 Fenoftaleina indikatzailea

**Alde esperimentalak**

Muntaia aurreko praktikan bezala egiten da.  
 Kitasatoan  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  jartzen da eta ur pixka batetan disolbatzen da.  
 Dekantazio-inbutuaren giltza irekiaz pixkanaka NaOH erortzen uzten da, ondoren kitasatoa berotzen da.

Lortzen den  $\text{NH}_3$  bi prezipitatu-ontzitan jasotzen da; bata hutsa egongo da eta bestea ura eta fenoftaleina indikatzailearen tanta batzuekin.



<b>Esperimentazioa Kimikan</b>	<b>10. Praktika Amoniakoaren lortzea.</b>	<b>E.U.P./U.E.P. Donostia</b>
<p><b>GALDERAK</b></p> <p>1.- Idatzi gertatzen diren erreakzioak.</p> <p>2.- Ze erreakzio gertatuko da <math>\text{NH}_3</math>-ren lurrinak HCl lurrinekin ukipenean jarri ezker?</p> <p>3.- Zergatik gorritzen da ura eta fenoftaleina tanta batzuk dituen disoluzioa, <math>\text{NH}_3</math> pasatzean? Izaera, azidoa ala basikoa da?</p>		