

**Experimentación  
en Química**

**Práctica 10.  
Obtención del amoniaco.**

**E.U.P/U.E.P  
Donostia  
San Sebastián**

**Materiales**

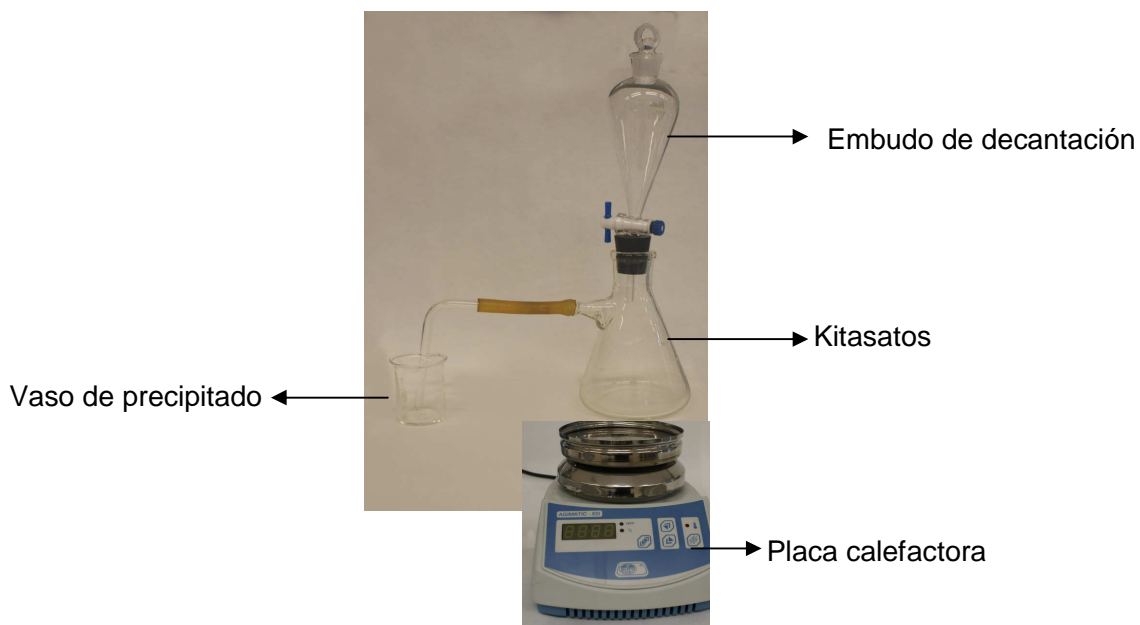
Embudo de decantación  
Kitasatos  
Goma de conexión  
Tapón con orificio  
3 vasos de precipitados  
Placa calefactora  
Balanza

**Reactivos**

Sulfato amónico  
Hidróxido sódico  
Agua destilada  
Fenolftaleina

En esta práctica se va a realizar la síntesis de una sustancia gaseosa, amoniaco, mediante la reacción entre el sulfato amónico y el hidróxido sódico.

**Procedimiento experimental.-** El montaje que hay que hacer para realizar la síntesis es el mismo de la práctica 9. En el kitasato se colocan 5 g de sulfato amónico, previamente disuelto en un poco de agua destilada. La disolución de hidróxido sódico 1M se coloca en el embudo de decantación. A continuación se deja caer lentamente la disolución de hidróxido sódico sobre el sulfato amónico, calentando ligeramente el kitasato que contiene la mezcla ya que la reacción es endotérmica. A medida que transcurre la reacción aparecen unos vapores en el kitasatos, amoniaco formado, que irán ascendiendo hasta la salida lateral.



<b>Experimentación en Química</b>	<b>Práctica 10. Obtención del amoniaco.</b>	<b>E.U.P/U.E.P Donostia San Sebastián</b>
<p data-bbox="256 501 1369 562">El amoniaco obtenido se recoge en un vaso con agua destilada y unas gotas de fenolftaleina.</p> <p data-bbox="331 636 488 665"><b>Cuestiones</b></p> <ol data-bbox="256 703 1369 931" style="list-style-type: none"><li data-bbox="256 703 1369 763">1. ¿Qué reacción tiene lugar cuando el sulfato amónico reacciona con la disolución de hidróxido sódico?</li><li data-bbox="256 801 1369 831">2. ¿Por qué el amoniaco enrojece la solución de agua con fenolftaleina?</li><li data-bbox="256 869 1369 931">3. ¿Qué reacción tendría lugar si se pusiera en contacto vapores de amoniaco con vapores de cloruro de hidrógeno?</li></ol>		