



◎状態変化と温度

<b>融点</b>	: 固体の物質が液体になるときの温度。	例 水:	<b>0</b>	°C
<b>沸点</b>	: 液体が沸騰するときの温度。	例 水:	<b>100</b>	°C

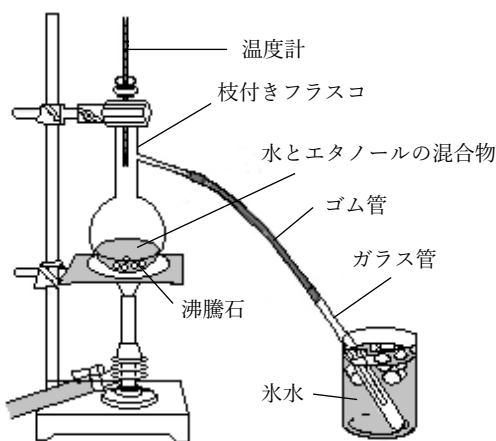
1種類の物質からできているものを **純粋な物質** といい、いろいろな物質が混ざっているものを **混合物** という。

例: 空気、**海水** など

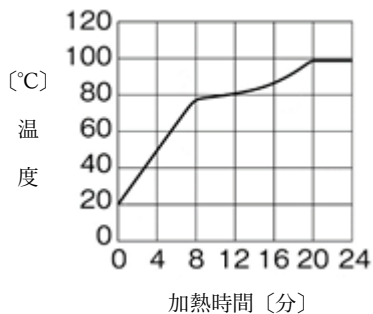
◎ **蒸留**

液体を沸騰させて気体にし、それをまた液体にして集める方法。

※ 温度計は **発生した蒸気** の温度をはかるので、液体につけ **ない**。



最初の 1 mL → ア  
次の 1 mL → イ  
最後の 1 mL → ウ



① 赤ワイン(水とエタノールの混合液)を弱火で加熱する。

**突沸を防ぐ** ために、沸騰石を入れる。

② 出てきた液体をアイウの順で、試験管に約 1 mL ずつ集める。

③ 火を消す前に、**ガラス管を液体から抜く**。  
→ **逆流を防ぐ** ため。

④ アイウのにおいを **手であおぐ** ようにしてかぐと  
アからエタノールのにおいがした。イからは少しし、ウは無臭だった。

⑤ 脱脂綿につけ、火をつけると、アは **よく燃え** た。  
イは少し燃えた。ウは **燃えなかつ** た。

⑥ 液体の温度をはかり、表にまとめると、沸騰しはじめたのは **8** 分後で、エタノールの沸点は **78** °C とい  
うことがわかる。

このように蒸留を行えば、混合物から **沸点** のちがいを利用して **純粋な物質** を得ることができる。