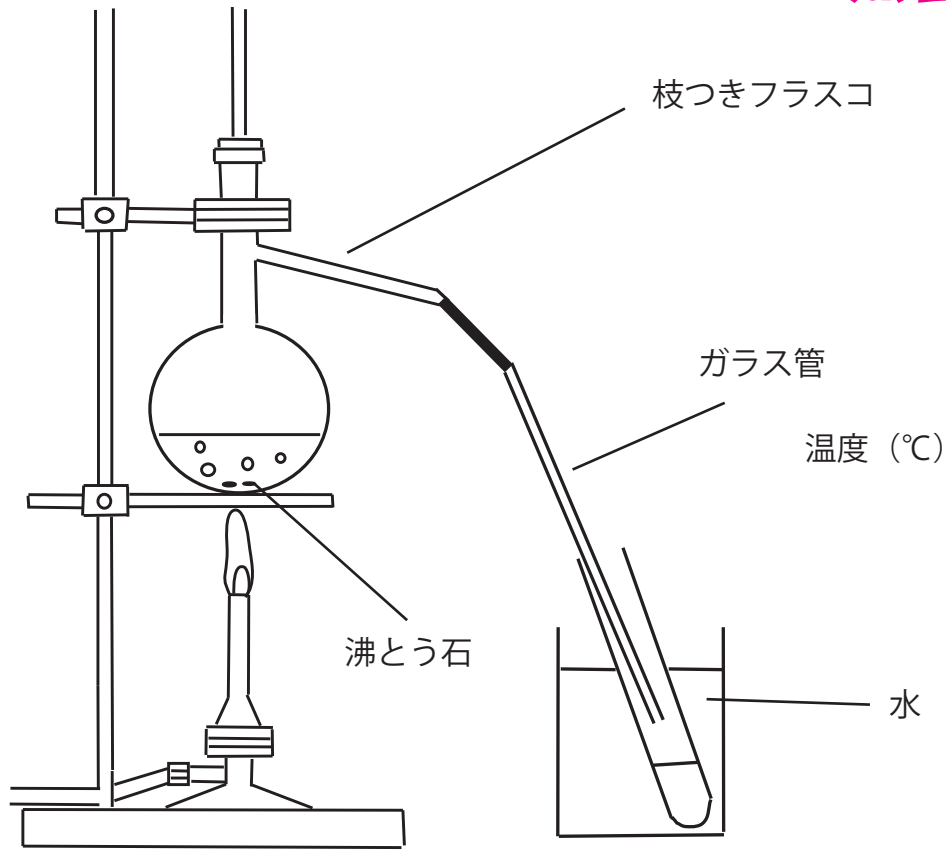
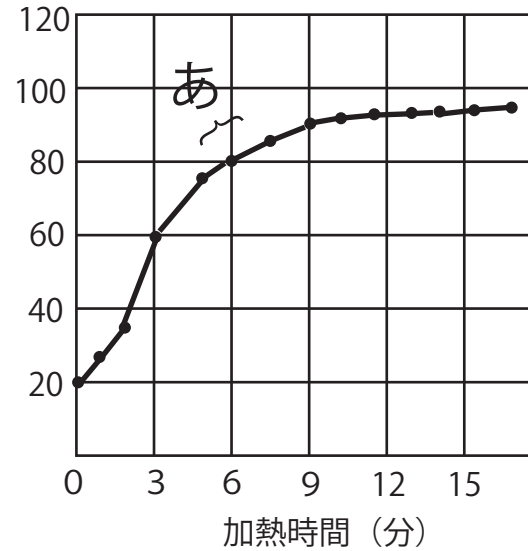


# 蒸留の実験



図のようにな装置で、赤ワインを 20 cm<sup>3</sup>を熱して出てきた液体を 2 cm<sup>3</sup>ずつ試験管 A、B、C の順で集めました。グラフは赤ワインの温度の上昇を表したものです。



①試験管を水の中に入れるのはなぜか  
出てきた気体を冷やし液体にするため

②沸とう石を入れるのはなぜか  
突沸をふせぐため

③ガラス管の先が液体につかないようにするのはなぜか  
液体が逆流しないようにするため

④グラフの あ の部分で得られる液体に多く含まれているのは水かエタノールか  
エタノール

⑤ ④で得られた液体を調べる方法と結果をかきましょう

ろ紙にふくませて火をつけると炎を出して燃える。手に付けてひんやりするなど

⑥試験管 A,B,C のうちエタノールを最も多く含むものはどれか  
A

⑦この実験で水とエタノールを分けられるのは何の違いを利用しているか  
沸点

⑧加熱して液体を気体にし再び液体にして集める方法をなんというか  
蒸留

⑨グラフから赤ワインは沸とうが始まった後  
温度はどのようにになっているか、またその理由は  
ワインは混合物なので温度が定まらない