

実験 泡盛（アルコール）の蒸留

[ねらい] 蒸留によって混合物から純物質を分離し、精製する方法を理解する。

[使用器具] 試験管、ゴム栓つきガラス曲管、沸騰石、ビーカー（300ml）、試験管ばさみ、アルコールランプまたはガスバーナ、蒸発皿

使用材料・薬品] 泡盛、または赤ワイン、ウィスキー

注意 机の上の可燃物は片付けておくこと！

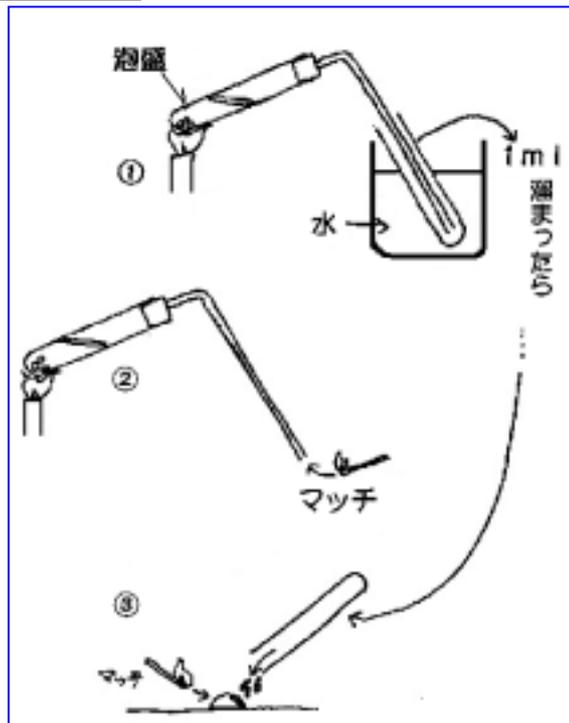
[実験]

泡盛 5 ml を試験管にとり、沸騰石を 2~3 粒加えて、ゴム栓つきガラス曲管をつけて加熱・蒸留し、約 1 ml の液体を集める。（右図 1）

1 ml 集まったら、加熱しながらガラス管の先にマッチで火をつけてみよう。（図 2）

試験管に集まった液体を蒸発皿に垂らし、火をつけてみよう。（図 3）

泡盛の代わりに、ワインやウィスキーでもやってみよう。



[結果]

実験 で近づけたマッチの火はどうなりましたか。

実験 でどのようなことが起こりましたか。

[考察]

ビーカー中の水の役割は何か。

実験 と の結果から、蒸留初期と後でアルコールの濃度はどうなりましたか。

蒸留は、混合物の何の違いを利用して分離する方法か。

____年____組____番 氏名_____