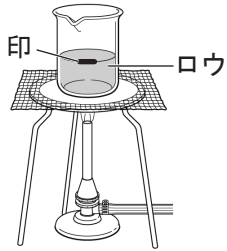
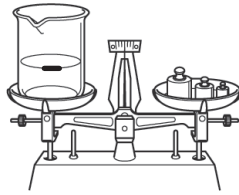


# 物質の状態変化(2)

【1】下の図のようにロウを状態変化させる実験をおこなった。以下の問題に答えなさい。

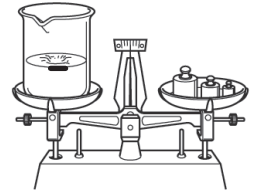


①ビーカーに入れたロウを加熱して液体にし、液面の高さに印をつける。



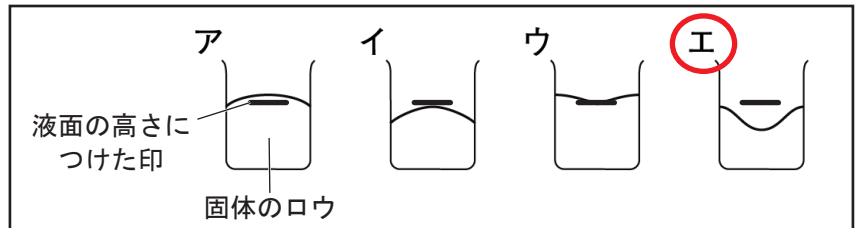
②ビーカーごと液体のロウの質量をはかる。

③ビーカーを冷やしてロウを固体にする。



④ビーカーごと固体のロウの質量をはかる。

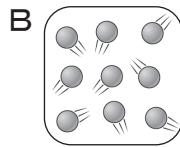
(1) ④のときの、固体のロウが入ったビーカーのようすとして正しいものを、右の図のア～エから選び、記号を○でかこみなさい。



(2) ④のときの固体のロウの体積と質量は、②のときの液体のロウとくらべてどうなるか。

体積 ( **小さくなる** ) 質量 ( **変わらない** )

(3) 下のA、Bのロウの粒子モデルは、固体と液体のどちらの状態を表しているか。



A ( **固体** )

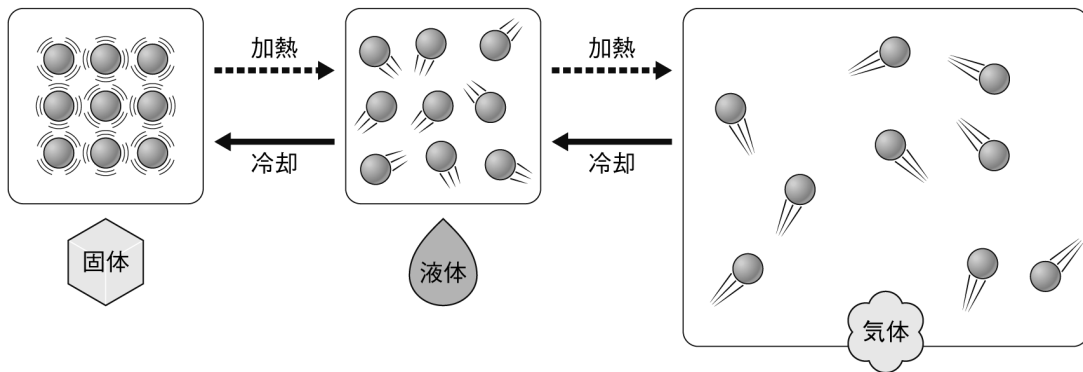
B ( **液体** )

(4) ④のときの固体のロウの粒子の数と密度は、②のときの液体のロウとくらべてどうなるか。

粒子の数 ( **変わらない** ) 密度 ( **大きくなる** )

【2】図を見て、ア～ウがそれぞれ、固体、液体、気体のどれについて説明したものか、( ) に書きなさい。

■状態変化と粒子の運動



ア) 粒子と粒子の間隔が広く、粒子がばらばらに激しく運動している。 ( **気体** )

イ) 粒子と粒子が強く結びつき、間隔がせまく、ほとんど運動せず、規則正しく並んでいる。 ( **固体** )

ウ) 粒子と粒子の結びつきが弱まって、間隔が少し広くなり、粒子は運動している。 ( **液体** )