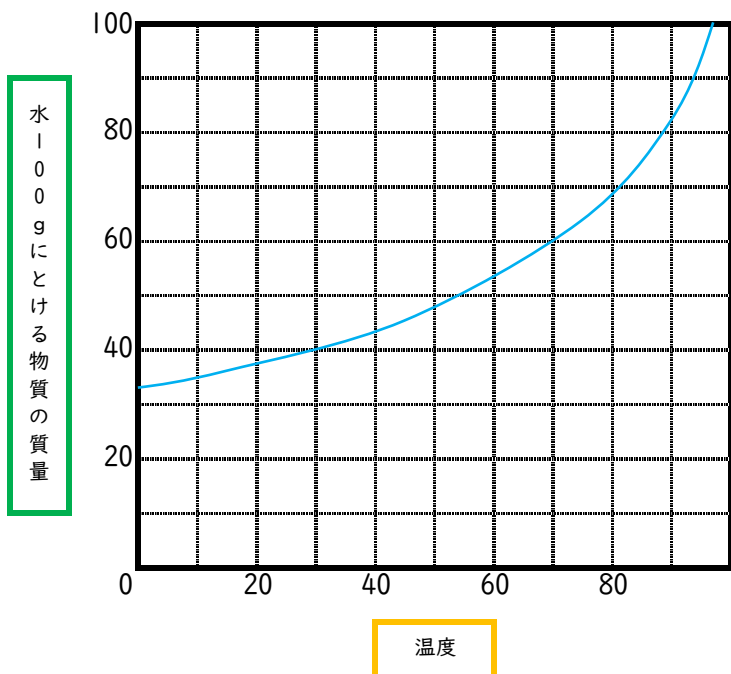


下の図は、水100 gにとけるある物質の質量と水の温度との関係を表したものである。
この図を見て【1】～【5】の問題に答えなさい。



【1】 この物質は70°Cの水100 gに何 g までとけるか。

【2】 このとき飽和水溶液の質量は何 g か？

【3】 この飽和水溶液にさらに物質をとかす場合どうすれば良いか、ただし水溶液の量は変えないものとする

【4】 この物質を60°Cの水100 gに40 g とかした。液体の温度を何°Cまで下げると飽和水溶液になるか。

【5】 【4】 の飽和水溶液を冷やしたところ、約5 g が結晶として確認できた。約何°Cまで温度を下げたと考えられるか。



10°Cの溶解度は約35 g なので40 g の物質から5 g が再結晶され出てくる。

【1】 60 g

【2】 160 g

【3】 水溶液の温度を上げる。

【4】 30°C

【5】 10°C