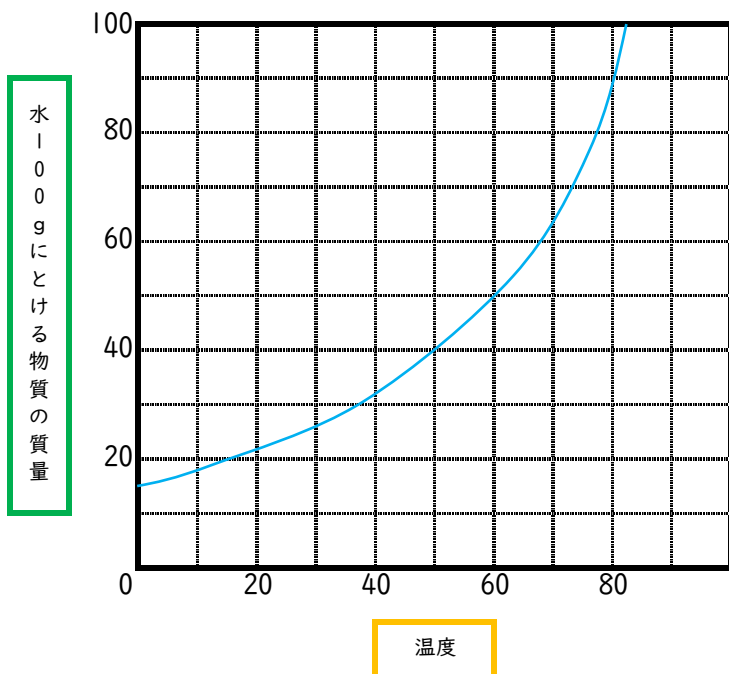


下の図は、水100 gにとけるある物質の質量と水の温度との関係を表したものである。
この図を見て【1】～【5】の問題に答えなさい。



【1】 この物質は60℃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】 この飽和水溶液を80℃まで上げるとあと何 g の物質をとかすことができるか。

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

【5】 【4】 の飽和水溶液をさらに15℃まで下げるとどのような現象が起こるか、具体的に書きなさい。
ただし15℃水100 gにとける物質の質量を20 g とする。



【1】 50 g

【2】 150 g

【3】 40 g

【4】 50℃

【5】 約20 g の物質が結晶として出てくる。