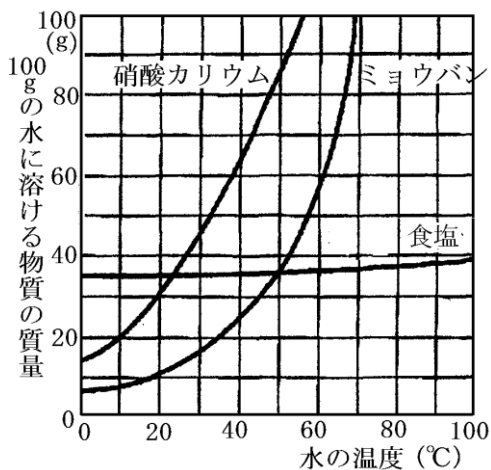


右のグラフは、硝酸カリウム、ミョウバン、食塩が水 100g にとける質量と温度の関係を表したものです。次の問いに答えなさい。



(1) 50℃, 100g の水に食塩をとけるだけとかすと、水溶液全体は何gになりますか。

(2) ミョウバンを 50℃, 100g の水にとけるだけとかした後、10℃まで冷やしました。何gの結晶が出てきますか。

(3) ミョウバンを 60℃, 100g の水に 50g だけとかした後、10℃まで冷やしました。何gの結晶が出てきますか。

(4) いったん温度の高い水にとかした物質を再び結晶としてとり出すとき、水溶液の温度を下げる方法が適さない物質はどれですか。

(5) (4)の物質を結晶として多くとり出すには、どのような方法が良いですか。