

やさしい中学理科 2-9 チェック問題 氏名

(1) 100g の水にとける物質の限界の質量のことを〔① 〕という。それはとかす物質や、とかすときの温度によって〔② 変わる / 変わらない 〕。その限界まで物質をとかした水溶液を〔③ 〕という。いったん溶質をとかしたあとに、温度を下げたり溶媒を蒸発させたりするなどして、再び溶質を結晶として取り出すことを〔④ 〕という。

(2) 次の表は水100gに溶けるミョウバンの溶解度を表している。次の問いに答えよう。

温度	20℃	40℃	60℃
ミョウバンの溶解度	12g	25g	57g

60℃のミョウバンの飽和水溶液100gを20℃まで冷やした時、〔① g〕が結晶として出てくる。またミョウバンが20g溶けている40℃の水溶液がある。これを20℃まで冷やした時、〔② g〕が結晶として出てくる。

(1)① 溶解度	(1)② 変わる
(1)③ 飽和水溶液	(1)④ 再結晶
(2)① 45g      * 57g-12g より	(2)② 8g      * 20g-12g より