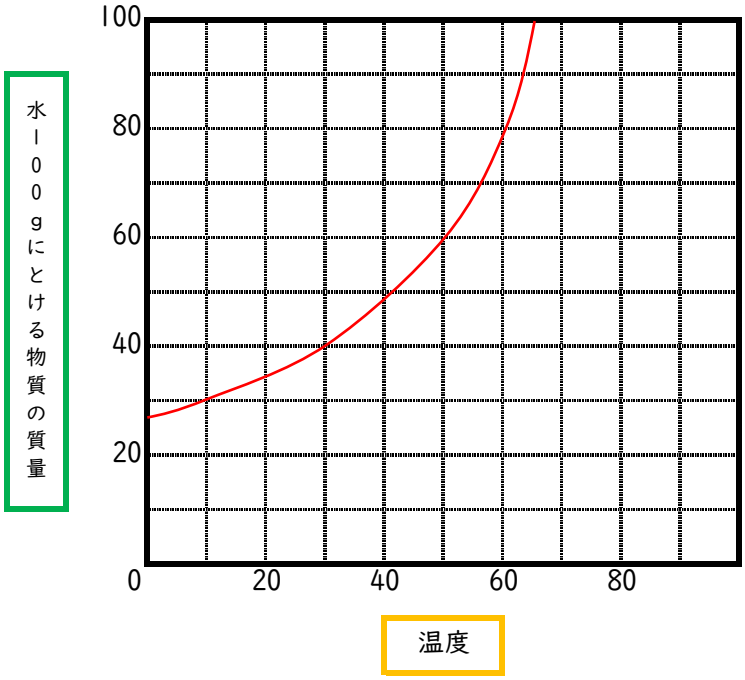
水溶液の性質　①

得点　　/80
ア～カ　各5点×6
【1】～【5】　各10点×5

次のア.～カ.にあてはまる語句を書き入れ、下のグラフを参考にして【1】～【5】の問題を解け。

ア.　とけている物質。
イ.　とかしている液体。
ウ.　溶質と溶媒を混ぜたもの。
エ.　物質がそれ以上とけない水溶液。
オ.　一定量（100ｇ）の水にとかすことのできる最大量。
カ.　水にとけている物質を再び結晶として取り出すこと。

ア.＿＿＿＿＿＿
イ.＿＿＿＿＿＿
ウ.＿＿＿＿＿＿
エ.＿＿＿＿＿＿
オ.＿＿＿＿＿＿
カ.＿＿＿＿＿＿



【1】この物質は10℃の水100ｇ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50℃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100ｇに40ｇ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】の液体の温度を10℃まで下げるとどのような現象が起こるか。

【1】＿＿＿＿＿＿

【2】＿＿＿＿＿＿

【3】＿＿＿＿＿＿

【4】＿＿＿＿＿＿

【5】＿＿＿＿＿＿

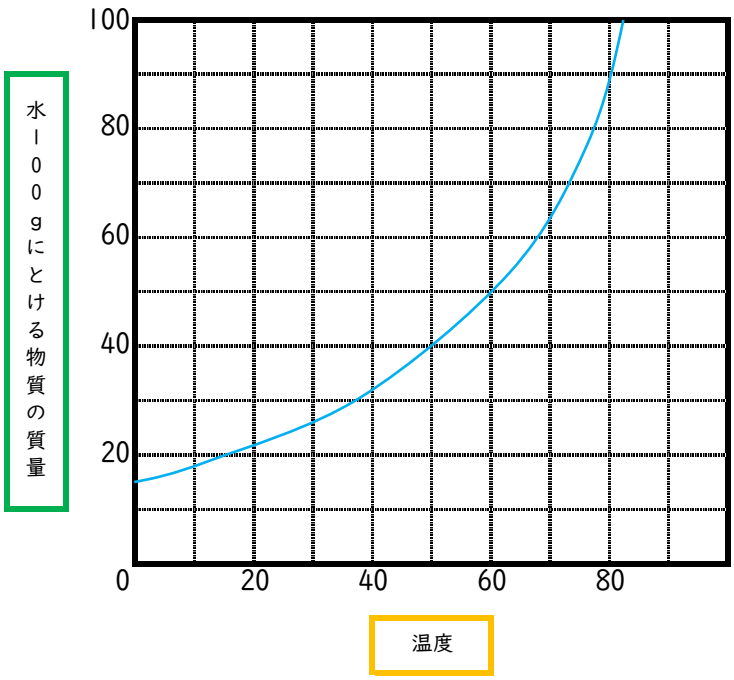


このプリントは無料ダウンロードできます。https://monomanabi.co.jp　モノマナビ研究所　検索

水溶液の性質　②

得点　　/30
【1】～【4】各５点　【5】10点

下の図は、水100ｇ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100ｇ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100ｇに40ｇ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100ｇにとける物質の質量を20ｇとする。

【1】＿＿＿＿＿＿＿＿

【2】＿＿＿＿＿＿＿＿

【3】＿＿＿＿＿＿＿＿

【4】＿＿＿＿＿＿＿＿

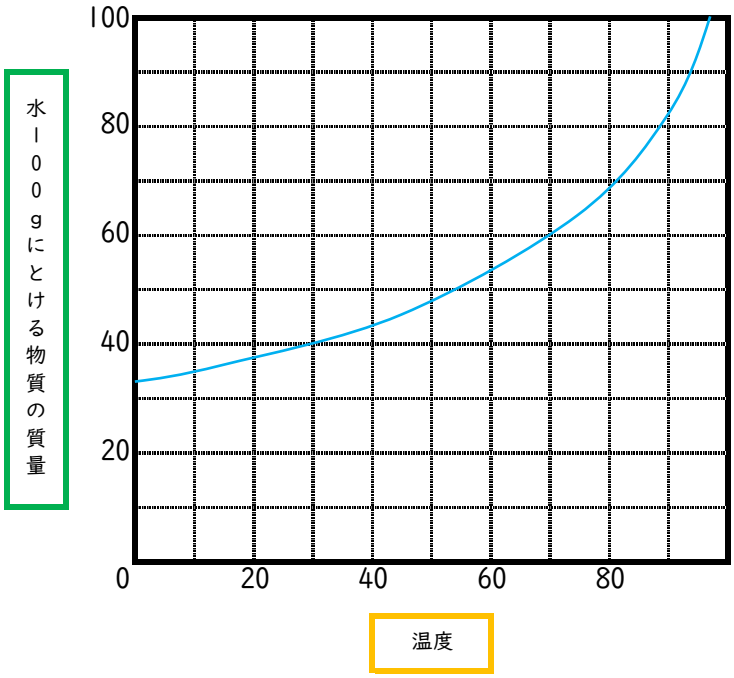
【5】＿＿＿＿＿＿＿＿

このプリントは無料ダウンロードできます。https://monomanabi.co.jp　モノマナビ研究所　検索

水溶液の性質　③

得点　　/50
10点×5

下の図は、水100ｇ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℃の水100ｇ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

【4】この物質を60℃の水100ｇに40ｇ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】の飽和水溶液を冷やしたところ、約5ｇが結晶として確認できた。約何℃まで温度を下げたと考えられるか。

【1】＿＿＿＿＿＿＿＿

【2】＿＿＿＿＿＿＿＿

【3】＿＿＿＿＿＿＿＿

【4】＿＿＿＿＿＿＿＿

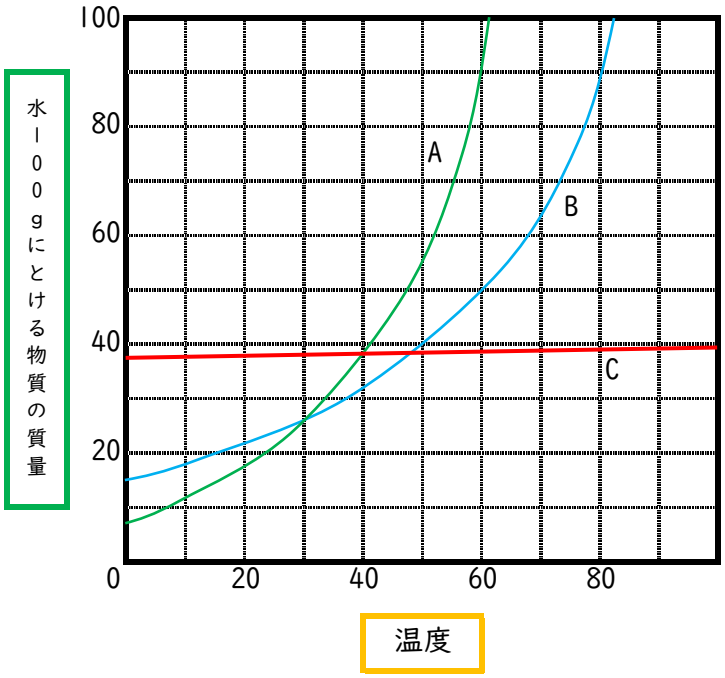
【5】＿＿＿＿＿＿＿＿

このプリントは無料ダウンロードできます。https://monomanabi.co.jp　モノマナビ研究所　検索

水溶液の性質　④

得点　　/70
10点×3
20点×2

下の図は、水100ｇにとけるある3種類の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】60℃での飽和水溶液の濃度がもっとも大きい物質はA～Bのどれか。

【2】この３種類の物質をそれぞれ60℃の水100ｇにとけるだけとかして、その後30℃まで冷やした。

① 出てきた結晶の量がもっとも多い物質はどれか。理由も答えなさい。

② また①で出てきた結晶の量は約何ｇか。下のア～エから選びなさい。

ア　約25ｇ　　イ　約40ｇ
ウ　約65ｇ　　エ　約80ｇ

【3】Cの物質は飽和水溶液の状態から温度を下げても結晶を取り出すことが難しい。それはなぜか「溶解度」という言葉を使って答えなさい。

10点　【1】＿＿＿＿＿＿

10点　【2】①＿＿＿＿＿＿

10点
理由　20点　②＿＿＿＿＿＿　理由＿＿＿＿＿＿

＿＿＿＿＿＿

20点　【3】＿＿＿＿＿＿

このプリントは無料ダウンロードできます。https://monomanabi.co.jp　モノマナビ研究所　検索