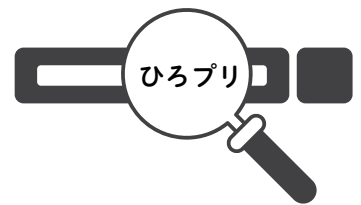


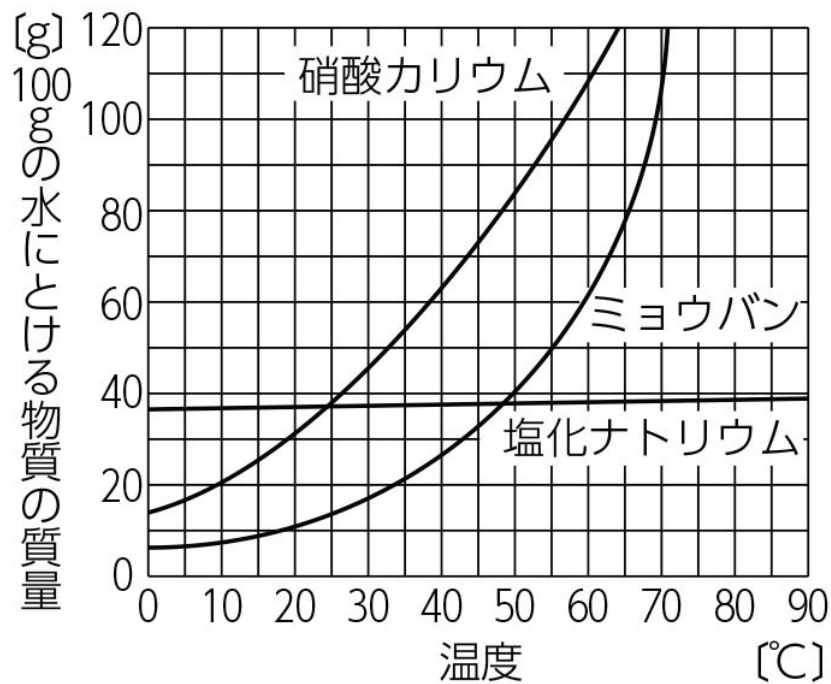


溶解度

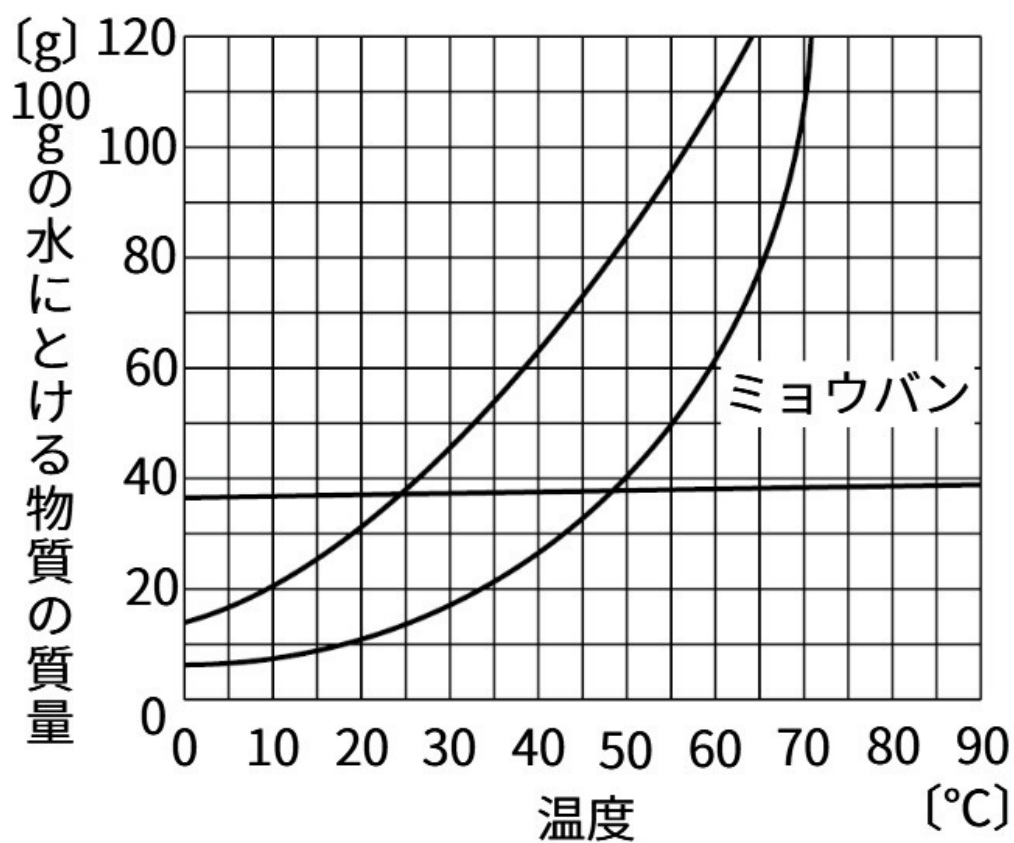
1年 化学



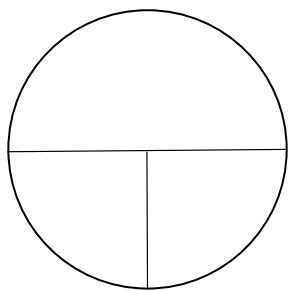
- ・物質によって水への溶けやすさは（ おなじ ・ ちがう ）
- ・100 gの水にこれ以上溶けない状態になっていることを（ ① ）
- （ ① ） している水溶液のことを（ ② ）
- 100 gの水に溶ける溶質の最大質量のことを（ ③ ）



1. 60°Cの水にとける硝酸カリウムの溶解度は？
2. 55°Cの水にとけるミョウバンの溶解度は？
3. 60°Cの水、200 gにとける硝酸カリウムの溶解度は？
4. 60°Cの水、50 gにとける硝酸カリウムの溶解度は？



4. ミョウバンを55℃の水100 gに溶かして飽和水溶液をつくったときの質量%濃度を答えなさい。



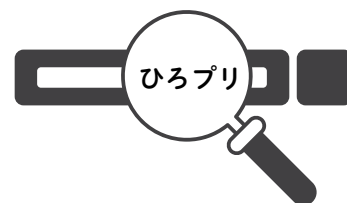
5. 4の水溶液を35℃まで冷やしたとき、結晶として出てくるミョウバンの質量を答えなさい。



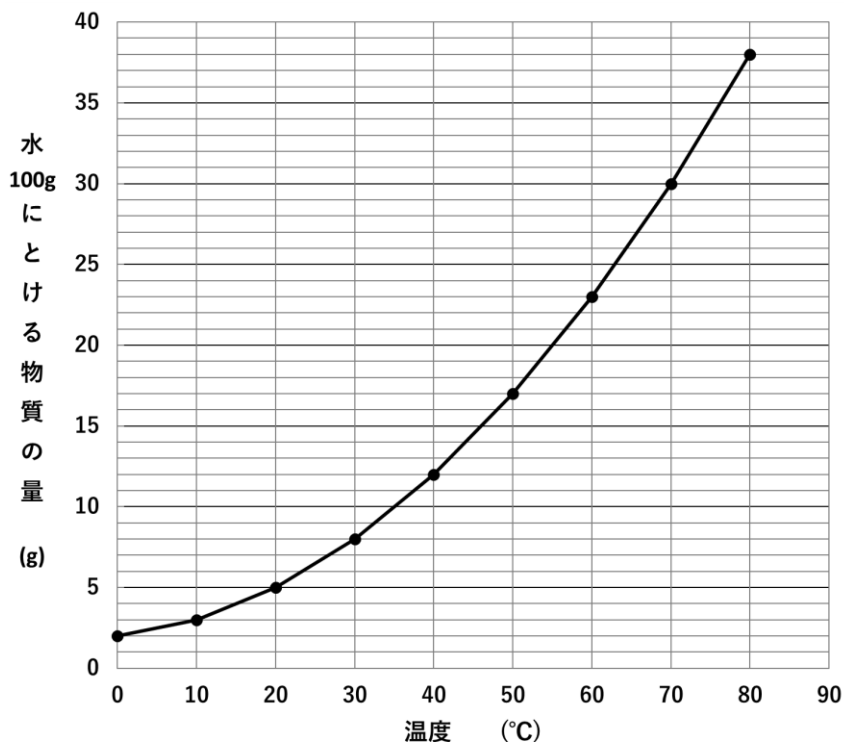
溶解度



1年 化学



下のグラフは水の温度と水100 g に溶ける物質 A の質量との関係を表したものである。



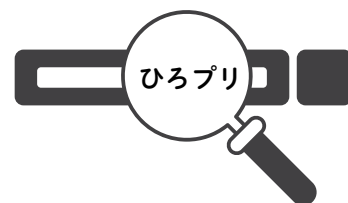
1. 70°Cの水100 g に溶ける物質 A は最大で何 g か。
2. 60°Cの水100 g に物質 A を15 g 溶かした。この水溶液には、物質 A をあと何 g 溶かすことができるか。
3. 60°Cの水100 g に物質 A を10 g 溶かしたのち、その水溶液の温度を20°Cまで下げた。このとき、物質 A の結晶は何 g 生じるか。
4. 50°Cの水100 g に物質 A を溶けるだけ溶かし、飽和水溶液にした。この水溶液の温度を10°Cまで下げたとき、物質 A の結晶は何 g 生じるか。



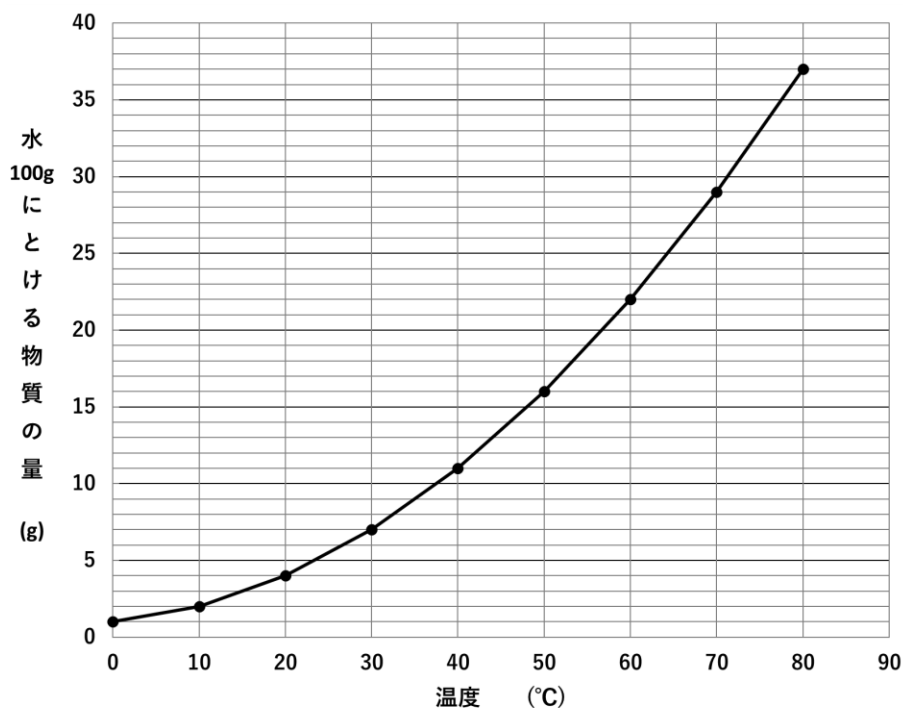
溶解度



1年 化学



下のグラフは水の温度と水100 g に溶ける物質 B の質量との関係を表したものである。



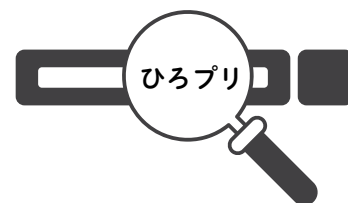
1. 80°Cの水100 g に溶ける物質 B は最大で何 g か。
2. 60°Cの水100 g に物質 B を20 g 溶かした。この水溶液には、物質 B をあと何 g 溶かすことができるか。
3. 60°Cの水100 g に物質 B を15 g 溶かしたのち、その水溶液の温度を30°Cまで下げた。このとき、物質 B の結晶は何 g 生じるか。
4. 70°Cの水100 g に物質 B を溶けるだけ溶かし、飽和水溶液にした。この水溶液の温度を10°Cまで下げたとき、物質 B の結晶は何 g 生じるか。



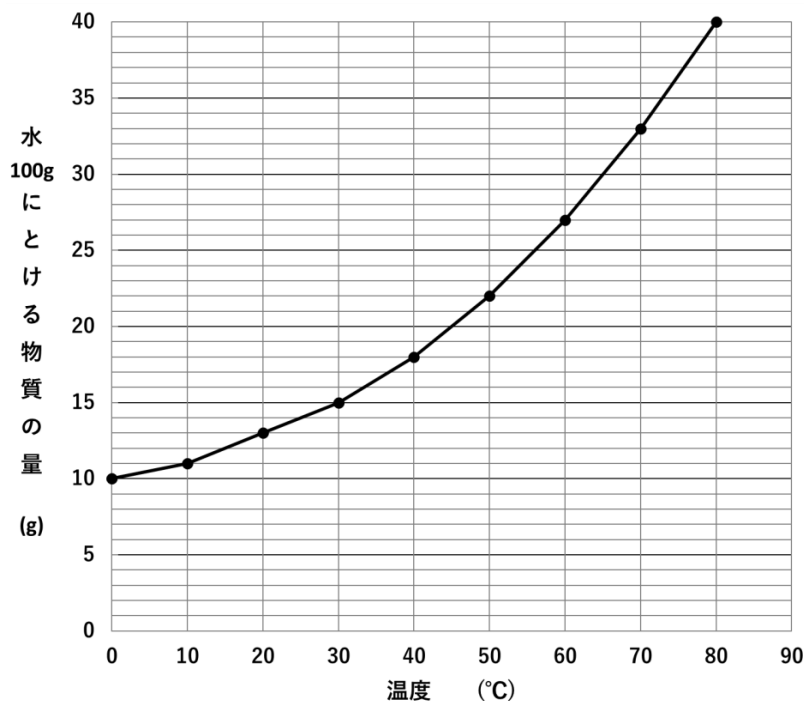
溶解度



1年 化学



下のグラフは水の温度と水100 g に溶ける物質Cの質量との関係を表したものである。



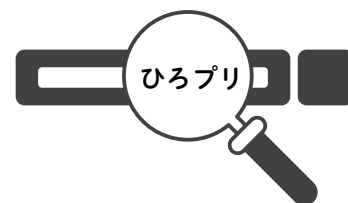
1. 80°Cの水100 g に溶ける物質Cは最大で何 g か。
2. 70°Cの水100 g に物質Cを10 g 溶かした。この水溶液には、物質Cをあと何 g 溶かすことができるか。
3. 40°Cの水100 g に物質Cを15 g 溶かしたのち、その水溶液の温度を10°Cまで下げた。このとき、物質Cの結晶は何 g 生じるか。
4. 60°Cの水100 g に物質Cを溶けるだけ溶かし、飽和水溶液にした。この水溶液の温度を20°Cまで下げたとき、物質Cの結晶は何 g 生じるか。



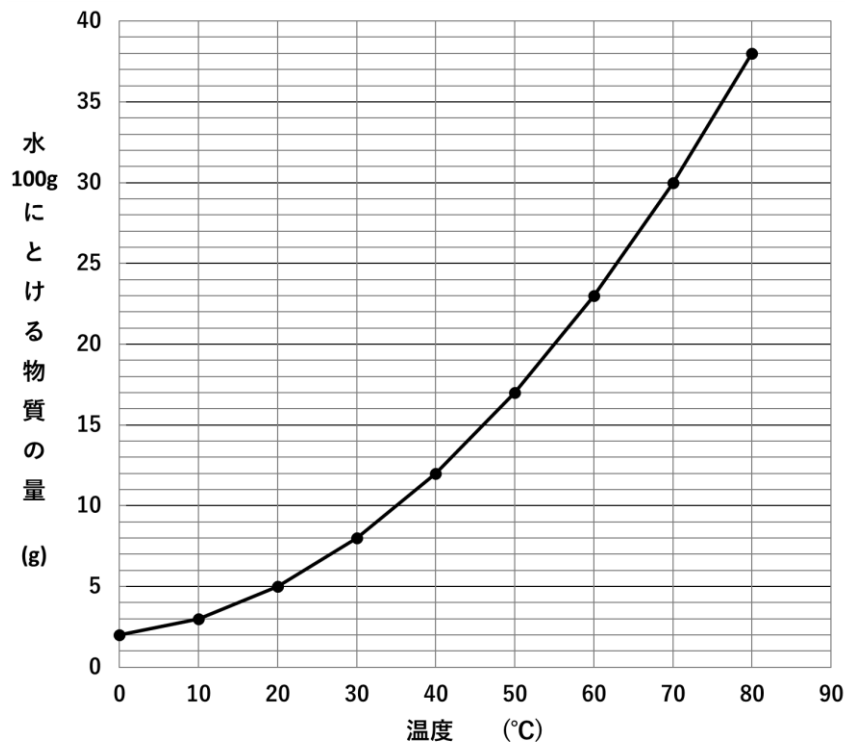
溶解度



1年 化学



下のグラフは水の温度と水100 g に溶ける物質Dの質量との関係を表したものである。



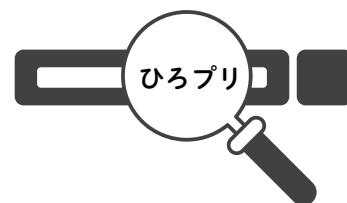
1. 70°Cの水200 g に溶ける物質Dは最大で何 g か。
2. 60°Cの水300 g に物質Dを50 g 溶かした。この水溶液には、物質Dをあと何 g 溶かすことができるか。
3. 60°Cの水150 g に物質Dを25 g 溶かしたのち、その水溶液の温度を20°Cまで下げた。このとき、物質Dの結晶は何 g 生じるか。
4. 50°Cの水200 g に物質Dを溶けるだけ溶かし、飽和水溶液にした。この水溶液の温度を10°Cまで下げたとき、物質Dの結晶は何 g 生じるか。



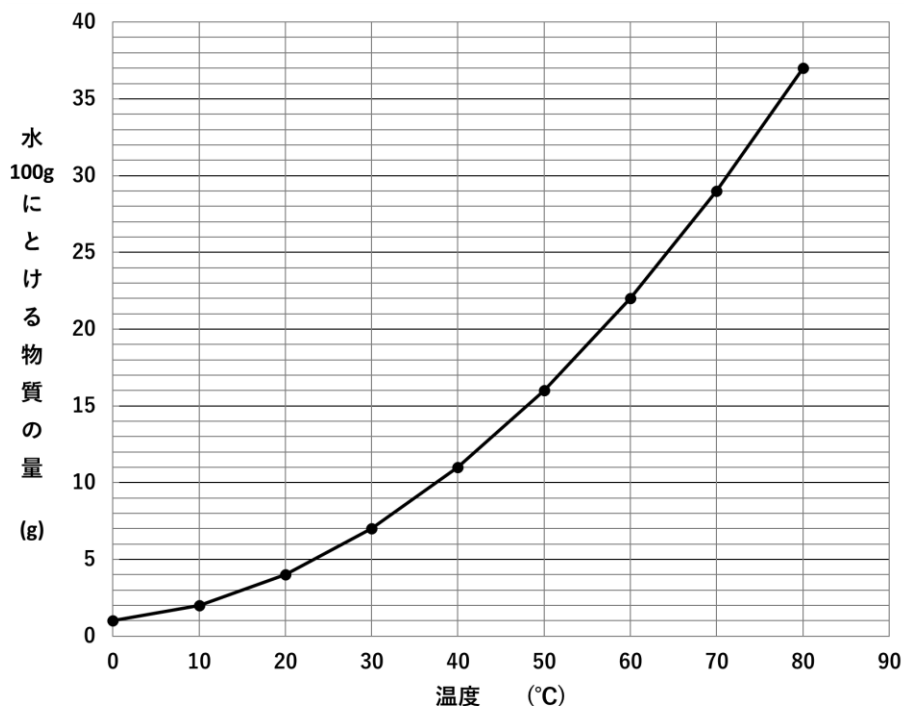
溶解度



1年 化学



下のグラフは水の温度と水100 g に溶ける物質Eの質量との関係を表したものである。



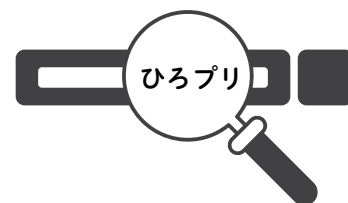
1. 80°Cの水50 g に溶ける物質Eは最大で何 g か。
2. 60°Cの水50 g に物質Eを 8 g 溶かした。この水溶液には、物質Eをあと何 g 溶かすことができるか。
3. 60°Cの水200 g に物質Eを 15 g 溶かしたのち、その水溶液の温度を10°Cまで下げた。このとき、物質Eの結晶は何 g 生じるか。
4. 70°Cの水300 g に物質Eを溶けるだけ溶かし、飽和水溶液にした。この水溶液の温度を10°Cまで下げたとき、物質Eの結晶は何 g 生じるか。



溶解度

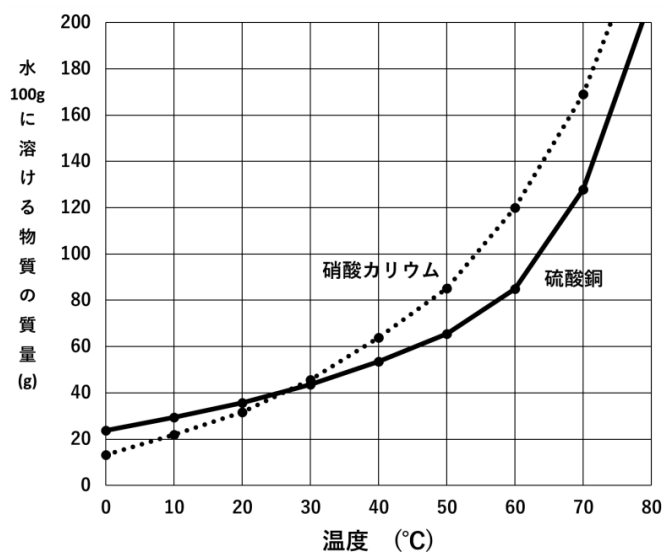


1年 化学



次のグラフは水の温度と2種類の物質の水100 gに溶ける質量との関係をグラフにしたものである

1. 70℃の水100 gに溶ける質量が多いのは、硝酸カリウムと硫酸銅のどちらか。



2. 60℃の水100 gの入った2つのビーカーに硝酸カリウムと硫酸銅をそれぞれ80 gずつ溶かした。2つのビーカーの温度を同じように下げていったとき、結晶が出てくる温度が高いのは硝酸カリウムと硫酸銅のどちらがとけたビーカーか。

3. 60℃の水100 gの入った2つのビーカーに硝酸カリウムと硫酸銅をそれぞれ溶けるだけ溶かして飽和水溶液をつくった。2つのビーカーの温度を10℃まで下げたとき、多く結晶が出てくるのは硝酸カリウムと硫酸銅のどちらが溶けたビーカーか。

4. 70℃の水100 gの入った2つのビーカーに硝酸カリウムと硫酸銅をそれぞれ60 gずつ溶かした。2つのビーカーの温度を10℃まで下げたとき、多くの結晶が出てくるのは硝酸カリウムと硫酸銅のどちらが溶けたビーカーか。

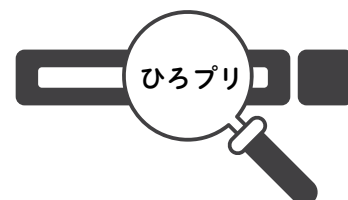
5. 10℃の水100 gの入った2つのビーカーに硝酸カリウムと硫酸銅をそれぞれ80 gずつ加えた。2つのビーカーの温度を50℃まで上昇させたとき、一方の物質はまだ溶け残りがあつた。それは硝酸カリウムと硫酸銅のどちらが溶けたビーカーか。ただし、水は蒸発しなかったものとする。



溶解度

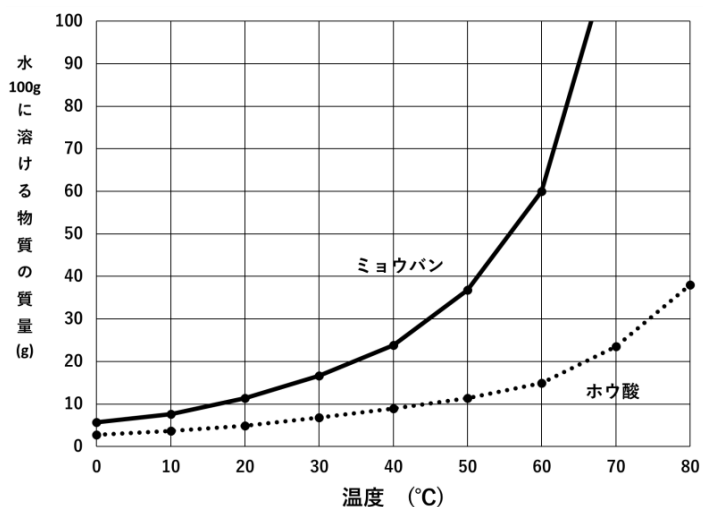


1年 化学



次のグラフは水の温度と2種類の物質の水100 gに溶ける質量との関係をグラフにしたものである

1. 60℃の水100 gに溶ける質量が多いのは、ミョウバンとホウ酸のどちらか。



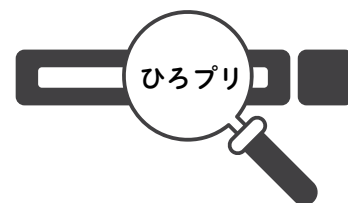
2. 70℃の水100 gの入った2つのビーカーにミョウバンとホウ酸をそれぞれ10 gずつ溶かした。2つのビーカーの温度を同じように下げていったとき、結晶が出てくる温度が高いのはミョウバンとホウ酸のどちらかとけたビーカーか。
3. 60℃の水100 gの入った2つのビーカーにミョウバンとホウ酸をそれぞれ溶けるだけ溶かして飽和水溶液をつくった。2つのビーカーの温度を10℃まで下げたとき、多く結晶が出てくるのはミョウバンとホウ酸のどちらが溶けたビーカーか。
4. 40℃の水100 gの入った2つのビーカーにミョウバンとホウ酸をそれぞれ80 gずつ加えると、どちらのビーカーでも溶け残りが見られた。より多くの溶け残りが見られたのはミョウバンとホウ酸のどちらが溶けたビーカーか。
5. 10℃の水100 gの入った2つのビーカーにミョウバンとホウ酸をそれぞれ30 gずつ加えた。2つのビーカーの温度を50℃まで上昇させたとき、一方の物質はまだ溶け残りがあつた。それはミョウバンとホウ酸のどちらが溶けたビーカーか。ただし、水は蒸発しなかったものとする。



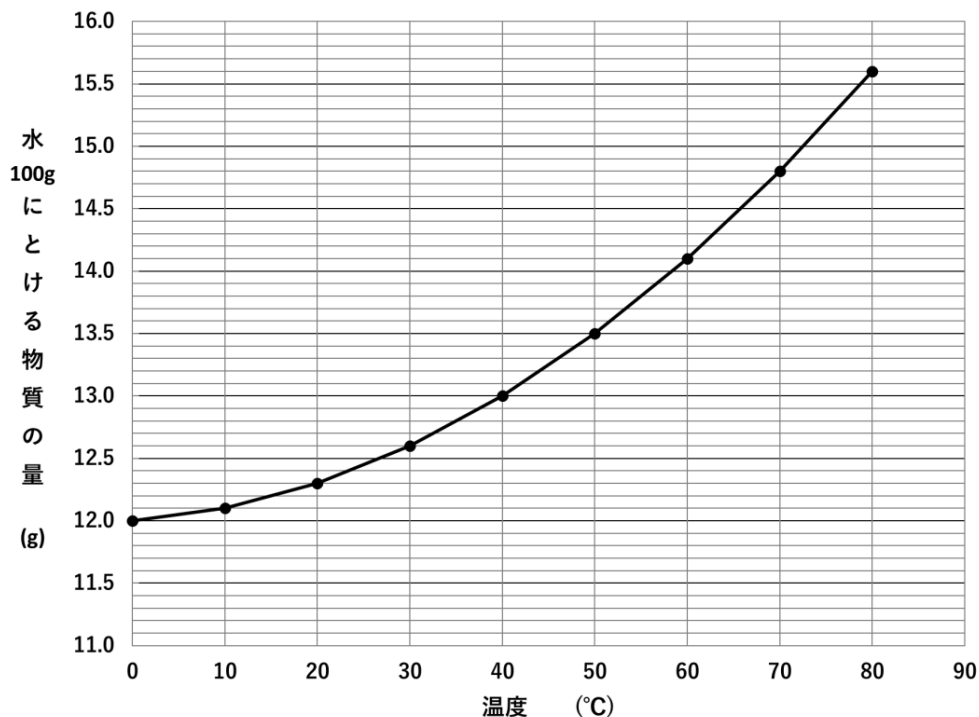
溶解度



1年 化学



下のグラフは水の温度と水100 g に溶ける物質Fの質量との関係を表したものである。



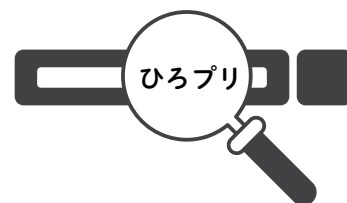
1. 50°Cの水100 g に物質Fを溶けるだけ溶かした。このときの質量%濃度は何%か。小数第二位を四捨五入して答えなさい。
2. 80°Cの水100 g に物質Fを13.0 g 溶かした。この水溶液をある温度まで下げると結晶が出はじめた。ある温度とは何°Cか。
3. 70°Cの水100 g に物質Fを13.5 g 溶かしたのち、その水溶液の温度を20°Cまで下げた。このとき物質Fの結晶は何 g 生じるか。
4. 60°Cの水100 g に物質Fを溶けるだけ溶かし、飽和水溶液にした。この水溶液の温度を20°Cまで下げたとき、物質Fの結晶は何 g 生じるか。



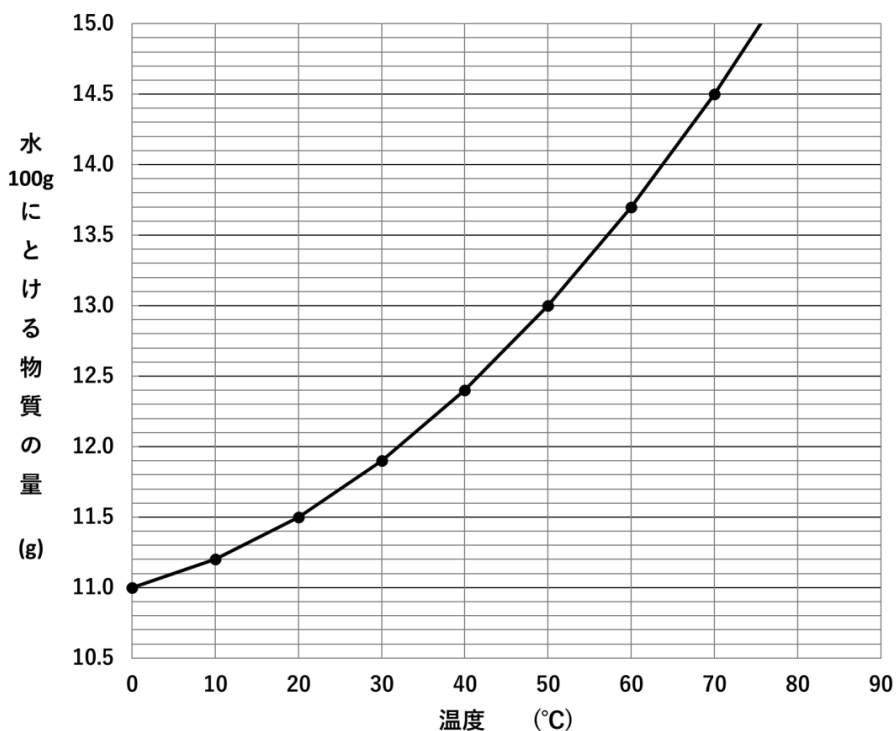
溶解度



1年 化学



下のグラフは水の温度と水100 g に溶ける物質 G の質量との関係を表したものである。



1. 70°Cの水100 g に物質 G を溶けるだけ溶かした。このときの質量%濃度は何%か。小数第二位を四捨五入して答えなさい。
2. 80°Cの水100 g に物質 G を11.5 g 溶かした。この水溶液をある温度まで下げると結晶が出はじめた。ある温度とは何°Cか。
3. 40°Cの水100 g に物質 G を12.0 g 溶かしたのち、その水溶液の温度を10°Cまで下げた。このとき物質 G の結晶は何 g 生じるか。
4. 50°Cの水100 g に物質 G を溶けるだけ溶かし、飽和水溶液にした。この水溶液の温度を20°Cまで下げたとき、物質 G の結晶は何 g 生じるか。