

【溶解度の問題の解き方】

グラフから溶解度を読みとる **A**

例 硝酸カリウムの40℃の溶解度  
横軸で温度を読み(●)、上にたどって曲線と交わったところ(●)で、縦軸の値(●)を読む。→63.9 g

溶け残る量を求める式 **B**

溶け残る量[g] =

入れた溶質の量[g] - その温度での溶解度[g]

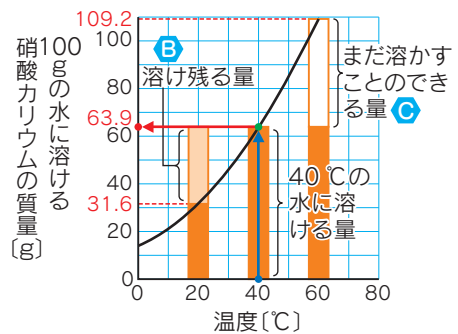
例 20℃の水100 gに硝酸カリウムを63.9 g入れた。  
→溶け残る量は、63.9 - 31.6 = 32.3[g]

まだ溶かすことのできる量を求める式 **C**

溶かすことのできる量[g] =

その温度での溶解度[g] - 入れた溶質の量[g]

例 60℃の水100 gに硝酸カリウムを63.9 g入れた。  
→まだ溶かすことのできる量は、109.2 - 63.9 = 45.3[g]

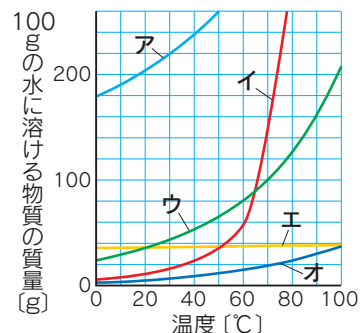


溶解度は100 gの水に溶かすことのできる物質の質量！

**1** 溶解度についてつかもう。 → **A**

(1) 次の表から、それぞれの物質の溶解度を表すグラフを右の図のア～オから選びなさい。

物質の溶解度	0℃	20℃	40℃	60℃	80℃
① ミヨウバン	5.7	11.4	23.9	57.4	322
② 塩化ナトリウム	35.7	35.8	36.3	37.1	38.0
③ リョウさんどう硫酸銅	23.8	35.6	53.6	80.5	127
④ ショ糖	179.2	203.9	238.1	287.3	362.1
⑤ ホウ酸	2.8	4.9	8.9	14.9	23.6



① \_\_\_\_\_ ② \_\_\_\_\_ ③ \_\_\_\_\_ ④ \_\_\_\_\_ ⑤ \_\_\_\_\_

(2) 次のとき、物質は何gまで溶かすことができますか。(1)の表をもとに答えなさい。

① ミヨウバンを20℃の水100 gに溶かします。

(2)① \_\_\_\_\_

② ホウ酸を20℃の水150 gに溶かします。

② \_\_\_\_\_

③ 硫酸銅を40℃の水400 gに溶かします。

③ \_\_\_\_\_

