溶解度と再結晶1 解答

年

組

名前

H27 1 (2)

入浴剤の記事に関すること2

良子:炭酸水素ナトリウムと硫酸ナトリウムは、水に溶ける量に違いがあるのかな。 太郎: 2本の試験管を用意して、一方には炭酸水素ナトリウムを、他方には同じ質量の 硫酸ナトリウムを入れて、40℃の同じ量の水を加えて溶かしてみよう。 次郎: どちらに何を溶かしたのか、わからなくなったよ(図1)。 良子: 40℃での溶解度の表から、溶け残った質量が大きい物質は X だね。 だから、炭酸水素ナトリウムを溶かした方は Y の試験管だね。 左の試験管 右の試験管 溶け残った物質、 図 1 炭酸水素ナトリウム 硫酸ナトリウム $12.7\,\mathrm{g}$ 48.1g※ 40℃での溶解度

(2) 上の X , Y に当てはまる正しいものを、それぞれ下のア、イから1つ 選びなさい。

X	ア	炭酸水素ナトリウム	1	硫酸ナトリウム
Y	ア	左	1	右

X