

4	水溶液	年 組 番	技 能 /1問
		名前	知識・理解 /16問

1 すいようえき 水溶液について、次の問いに答えなさい。

- 問(1) 砂糖水における砂糖のように水にとけている物質を何といいますか。 ()
- 問(2) 砂糖水における水のように物質をとかす液体を何といいますか。 ()
- 問(3) 砂糖水のように、水で物質をとかしてつくった溶液を何といいますか。 ()
- 問(4) 次の質量パーセント濃度のうとを求める式の()にあてはまる語句を書きなさい。

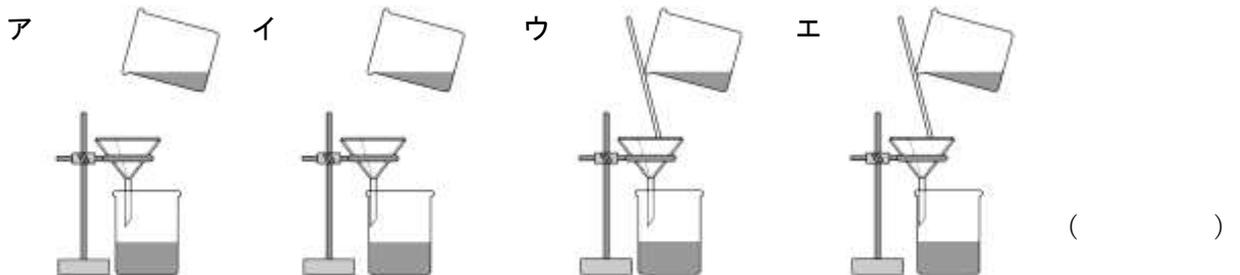
$$\text{質量パーセント濃度 (\%)} = \frac{\text{(ウ)}}{\text{(エ)}} \times 100 = \frac{\text{(ウ)}}{\text{(ア)} + \text{(イ)}} \times 100$$

※(ア)+(イ)=(エ) ア()イ()ウ()エ()

- 問(5) 水 180g に砂糖を 20g 加えて砂糖水をつくりました。この砂糖水の質量パーセント濃度は何%ですか。
(式)

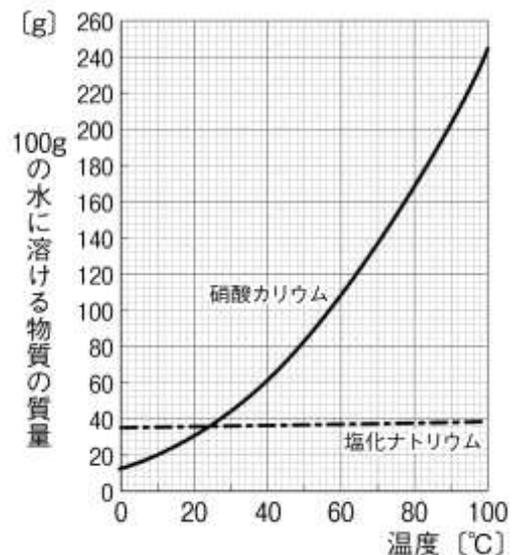
- 問(6) 固体をつくる粒つぶが規則正しく並んだものを何といいますか。 ()

- 問(7) ろ過する方法として、正しいものはどれですか。次のア～エから1つ選び、記号で答えなさい。



2 図は 100g の水にとける硝酸カリウムしょうきん、塩化ナトリウムそれぞれの質量と温度との関係を表したグラフです。次の問いに答えなさい。

- 問(1) 物質が、それ以上とけきれなくなった水溶液を何といいますか。 ()
- 問(2) 物質を 100g の水にとかして(1)の状態にしたとき、水にとけた物質の質量の値を何といいますか。 ()
- 問(3) 40℃の水にとける硝酸カリウムと塩化ナトリウムの質量はどちらが大きいですか。 ()
- 問(4) 40℃の水 100g に硝酸カリウムは最大何 g とけますか。 ()
- 問(5) 80℃の水 100g に硝酸カリウムは最大何 g とけますか。 ()
- 問(6) 80℃の水 100g に硝酸カリウムをとけるだけとこした水溶液の温度を 40℃まで下げたとき、とけきれなくなって結晶として出てくる硝酸カリウムは、およそ何 g ですか。 ()



- 問(7) 水溶液の温度を下げたり水を蒸発させたりして、いったんとこした物質をより純粋じゆんすいな物質として取り出すことを何といいますか。 ()