

# 水溶液の性質総合.2

名前

解答

解答

問1 次の溶液の溶媒と溶質を答えよ。

(1)食塩水

( 溶媒:水 ) ( 溶質:食塩(塩化ナトリウム) )

(2)砂糖水

( 溶媒:水 ) ( 溶質:砂糖(スクロース) )

(3)お酢

( 溶媒:水 ) ( 溶質:酢酸 )

(4)炭酸水

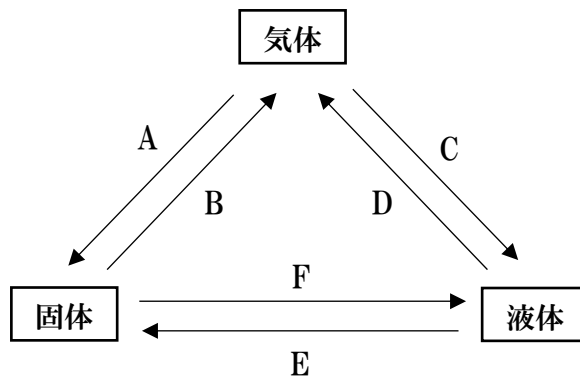
( 溶媒:水 ) ( 溶質:二酸化炭素 )

問2 枠内の物質のうち純粋な物質(純物質)はどれか。全て挙げよ。

水 食塩 水素 銅 海水

( 水 食塩 水素 銅 )

問3 下図は物質の状態変化を表している。以下の設問に答えよ。



(1)矢印Fで表される状態変化を何というか。 ( 融解 )

(2)矢印Fで表される状態変化が起こる温度を何というか。 ( 融点 )

(3)水が氷になる状態変化を表す矢印はどれか。 ( E )

(4)(3)の状態変化のとき、水の体積はどうなるか。 ( 増加する )

(5)(3)の状態変化のとき、水以外の物質の体積はどうなるか。 ( 減少する )

(6)矢印Dで表される状態変化は何か。 ( 沸騰、蒸発 )

