

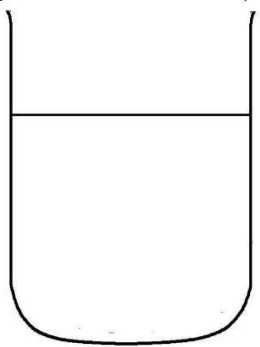
中学1年生 *単元確認テスト* 2学期①			水溶液の性質	
組 番	氏 名			/10

- 1 次の ① ～ ④ にあてはまることばを書きなさい。(全正1点)
 物質がとけて全体が均一で透明になっている液体を (①) といい、とけている物質を (②)、
 とかしている液体を (③) という。(③) が水である場合を (④) という。

①		②		③		④	
---	--	---	--	---	--	---	--

- 2 水170gに食塩30gをとかした。次の問いに答えなさい。(1点×3)

- (1) このときの、濃度は何%か。
- (2) このときの食塩水に水を100g加えると、濃度は何%になるか。
- (3) 食塩水のようすを【図1】にモデルで表しなさい。ただし、水の中にある食塩の粒子(●と表記する)を12個使って書きなさい。



(1)		(2)	
-----	--	-----	--

- 3 硝酸カリウムと食塩が100gの水にどれだけとけるかを、温度を変えて調べた。次の問いに答えなさい。(1点×6)

- (1) 100gの水にとける物質の質量を何というか。
- (2) 物質がそれ以上とけることができない水溶液を何というか。
- (3) 50℃の水100gに硝酸カリウムをとけるだけとかした。その水溶液の温度が20℃まで下がったとき、水溶液中に出てくる結晶は何gか。ただし、硝酸カリウムが100gの水にとける質量は、50℃の水では85.5g、20℃の水では31.6gである。
- (4) 再結晶で結晶を取り出すには、硝酸カリウムと食塩はどちらが適しているか。また、その理由を簡単に説明しなさい。(全正)
- (5) 再結晶で結晶を取り出しにくい物質の結晶を得るには、水溶液をどうすればよいか。簡単に説明しなさい。
- (6) 食塩の結晶に最も近い形を次のア～エから1つ選び記号で答えなさい。

(1)	
(2)	
(3)	
(4)	理由
(5)	
(6)	

のア～エから1つ選び記号で答えなさい。

