

中学1年生 *単元確認テスト* 2学期①		水溶液	
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	
---	--	---	--	---	--	---	--

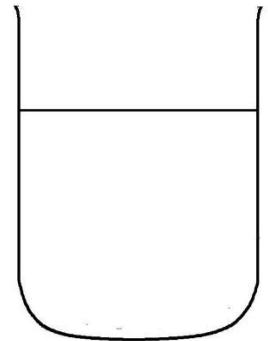
2 水170gに食塩30gをとかした。次の問いに答えなさい。(1点×3)

(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) 食塩水の様子を【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。

【図1】



(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) 100gの水にとける物質の質量を何というか。(1点)

(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。(1点)

(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。(1点)

(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1点)

(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。(1点)

(1)	
(2)	
(3)	
(4)	理由
(5)	
(6)	

(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点)

