

問題1

- ① 水に物質が溶けた液体を何というか、書きなさい。
- ② ①に溶けている物質を何というか、書きなさい。
- ③ ②を溶かしている液体を何というか、書きなさい。
- ④ ②が③に溶ける現象を何というか、書きなさい。
- ⑤ 物質が溶けた液全体を何というか、書きなさい。

①		②		③		④		⑤	
---	--	---	--	---	--	---	--	---	--

問題2

図1

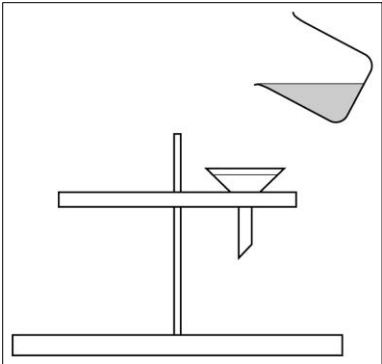
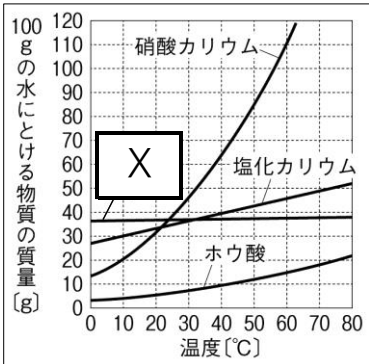
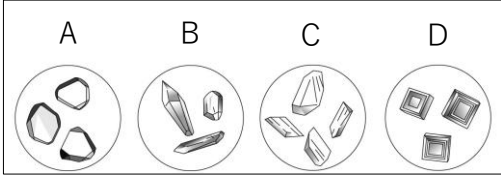


図2



温度 [°C]	硝酸カリウム [g]	塩化カリウム [g]	ホウ酸 [g]
0	10	35	10
10	15	38	12
20	25	40	15
30	40	42	18
40	60	43	22
50	85	44	28
60	110	45	35
70	130	46	42
80	150	47	50

図3



- ① ろ過の正しいやり方となるように、図1にガラス棒とビーカーを直接かいて表しなさい。
- ② 図1で、ろ紙をろうとに密着させるためにはどうすればよいか、書きなさい。
- ③ 一定量 (100 g) の水に溶ける物質の最大の量を何というか、書きなさい。
- ④ 物質が③まで溶けている状態を何というか、書きなさい。
- ⑤ ④のときの水溶液を何というか、書きなさい。
- ⑥ 図2のようなグラフを何というか、書きなさい。
- ⑦ 図2中のXにあてはまる物質は何か、書きなさい。
- ⑧ 60°Cの水 100 g に硝酸カリウムを溶かせられる限界まで溶かして水溶液をつくり、それを 20°Cまで冷やしたとき、固体として得られる硝酸カリウムは約何 g であるか、図2から求めなさい。
- ⑨ 2つのビーカーに 40°Cの水を 100 g ずつ用意し、塩化カリウムとホウ酸をそれぞれ溶かせられる限界まで溶かして水溶液をつくり、それらを 10°Cまで冷やしたとき、固体として得られる物質の質量が多いのはどちらか。
- ⑩ ホウ酸を 60°Cの水 400 g に溶かせられるだけ溶かすとき、約何 g まで溶かすことができるか、求めなさい。
- ⑪ 図3中のA~Dの中で、塩化ナトリウムの結晶はどれか、記号で答えなさい。
- ⑫ 一度水に溶かした物質を再び結晶としてとり出すことを何というか、書きなさい。

②		③
④	⑤	⑥
⑦	⑧ 約 g	⑨
⑩ 約 g	⑪	⑫