

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	水溶液	②	溶質	③	溶媒	④	溶解	⑤	溶液
---	-----	---	----	---	----	---	----	---	----

問題2

図1

例

図2

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(100g)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 100g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100g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400g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	(例) ろ紙を水でぬらす。	③	溶解度
④	飽和	⑤	飽和水溶液
⑦	塩化ナトリウム(食塩)	⑧	約 80 g
⑩	約 60 g	⑪	D
		⑨	塩化カリウム
		⑫	再結晶