

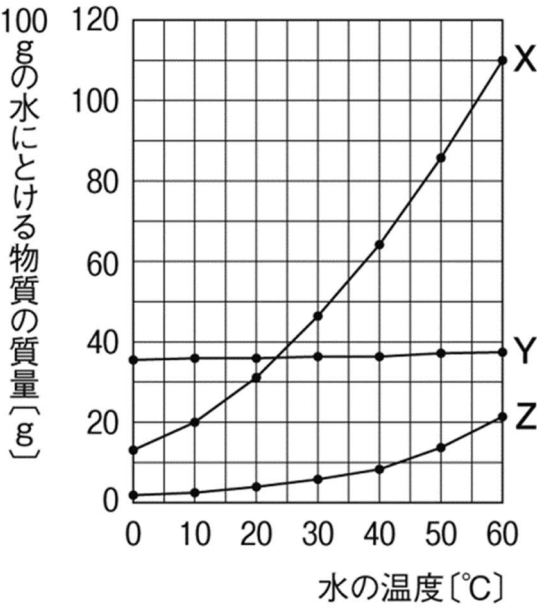
第 1 分野 1－12 状態変化

- 1 ろ過について、以下の問いに答えなさい。
- (1) ろ過によって得られた液体を何というか。答えなさい。
- (2) ろ過のしかたについて説明した文のうち、誤っているものはどれか。次のア～エから 1 つ選び、記号で答えなさい。
- ア ろ紙は水でぬらして、ろうとに密着させる。
- イ ろ過する液は、ガラス棒を伝わせて注ぐ。
- ウ ガラス棒の先は、ろ紙が重なっている部分にあてる。
- エ ろうとの足は、切り口の短い方をビーカーの壁につける。

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

- 2 右のグラフは、3 種類の物質 X～Z が 100 g の水にとける質量の最大値を表したものである。これについて、以下の問いに答えなさい。

- (1) 10℃の水 100 g と 60℃の水 100 g にとける物質 X の質量は何 g か。グラフから読み取って、整数で答えなさい。
- (2) 60℃の水 100 g に物質 X をとけるだけとかして飽和水溶液をつくり、その飽和水溶液を 10℃まで冷やした。このとき、出てくる結晶の質量は何 g か。整数で答えなさい。
- (3) (2)のように、物質を一度溶媒にとかし、ふたたび結晶として取り出す操作を何というか。答えなさい。
- (4) 50℃の水 100 g に物質 Z をとけるだけとかして飽和水溶液をつくり、その飽和水溶液を 20℃まで冷やした。このとき、出てくる結晶の質量は何 g か。整数で答えなさい。
- (5) 物質 Y では、水溶液の温度を下げる方法では結晶がほとんど得られなかった。このような物質の水溶液から結晶を得るためには、どうすればよいか。簡単に答えなさい。



(1)	(10℃の水)	(60℃の水)
(2)		(3)
(4)		
(5)		