

- 1 温度をいろいろと変えて、100gの水に溶けるホウ酸の限量を調べました。その結果をまとめたものが下の表です。(1)・(2)に答えなさい。

温度 [°C]	0	20	40	60	80
ホウ酸が溶ける限量 [g]	3.0	5.0	9.0	16.0	25.0

- (1) 80°Cの水50gに10gのホウ酸を完全に溶かしてから、このホウ酸水溶液を20°Cに下げました。このとき、何gのホウ酸が結しょうとしてあらわれますか。

 g

- (2) 60°Cの水200gに24gのホウ酸を溶かしました。このホウ酸水溶液を加熱して水を60g蒸発させ、20°Cに冷やしました。このとき、何gのホウ酸が結しょうとしてあらわれますか。

 g

- 2 次の問題に答えなさい。

- (1) 水 582g に 食塩 18g をまぜると、何%の食塩水になりますか。

 %

- (2) 食塩 72g に 水 528g をまぜると、何%の食塩水になりますか。

 %

- (3) 18% の 食塩水 400g の中に、何gの食塩が溶けていますか。

 g

- (4) 12% の 食塩水 400g から水を蒸発させて、15% の食塩水を作るには、水を何g蒸発させればいいですか。

 g