

- (2) 水溶液 A ~ D をそれぞれ最初に作った量から A, C は 125g, B, D は 180g だけとり、10℃まで冷やした時、1つの水溶液から結晶が出てきました。結晶が出てきたのは、水溶液 A ~ D から一つ選ぶ。記号で答えなさい。
また、出てきた結晶の質量は何gですか。答えなさい。

記号 (A) 質量 (3 g)

グラフより、結晶ができるのは溶解度曲線を見れば物質 I の方なので、水溶液 A か B のどちらかということになる。 傾きのある

それぞれ、水の質量を 100g に直したら、物質の質量がいくらにならるかを求めると、

水溶液 A →	水 100g.	物質	25g	とわかった。
水溶液 B →	水 100g	物質	20g	

グラフより、10℃のときの物質 I は 22g なので、

水溶液 A、 $25 - 22 = 3$ A の 3g の結晶となる。

水溶液 B は 20g と 22g より少ないのであてはまらない。