



6 もののどけ方 (A)

1 水 50mL をはかりとり、食塩 5g を入れてよくかき混ぜました。次の問いに答えましょう。

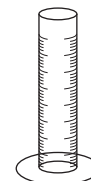
(1) 水 50mL をはかるために用いた、右の実験器具を何といいますか。

(2) 食塩がとけたきった液はどのようになりますか。下のア～エから選びましょう。

ア 全体が白くにごった液になる。 イ 無色とうめいな液になる。

ウ 下は白くにごり、上は無色とうめいな液になる。

エ 下は無色とうめいで、上は白くにごった液になる。



(3) 水 1mL で 1g とすると、水 50mL に食塩 5g がとけきった液の重さは、何g になりますか。

(4) 食塩やホウ酸などの、水にとける物質が水にとけきった液を何といいますか。

(1)		(2)	
(3)		(4)	

2 右の表は、0℃、20℃、40℃、60℃のときの100mLの水にとける

ミョウバンと食塩の量を示しています。次の問いに答えましょう。

(1) 温度の差でとける量の変化が大きいのは

ミョウバンと食塩のどちらですか。

水の温度 [℃]	0℃	20℃	40℃	60℃
ミョウバンのとける量 [g]	5.7	11.4	23.8	57.4
食塩のとける量 [g]	35.6	35.8	36.3	37.1

(2) 50mL の 40℃ の水にとける

ミョウバンの量は何g ですか。

(3) 100mLの水に 15gのミョウバンを入れて すべてとかし、さらに5gのミョウバンをくわえ よく混ぜると

ミョウバンはとけ残りしました。このことからこの水の温度は (A)℃から (B)℃の間だとわかる。

A、Bに当てはまる数字を、0、20、40、60 から選んで答えましょう。

(4) 容器の中にミョウバンか食塩のどちらかが 50g あります。ミョウバンか食塩かを調べるために、

100mLの (0 20 40 60)℃の水にとかすと、とけきれずに少しとけ残った。

よって、この容器の中にあっただのは (ミョウバン 食塩) だとわかる。それぞれ選んで答えましょう。

(1)		(2)		(3)	A		B	
(4)								