

# 確認テスト

13

名前

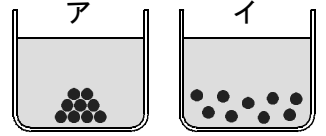
得点

① 右の表は、水100gに溶けるだけ溶かしたホウ酸の量と水の温度との関係を示したものである。これについて、次の問いに答えなさい。

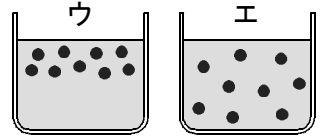
温度(°C)	20	40	60	80
溶ける量(g)	5.0	8.7	14.8	23.6

(1) ホウ酸水の溶質と溶媒をそれぞれ答えなさい。

(2) ホウ酸の粒を●で表したとき、ホウ酸水はどのように表されるか。右図のア～エから選び、記号で答えなさい。



(3) 60°Cの水200gにホウ酸は何gまで溶かすことができますか。

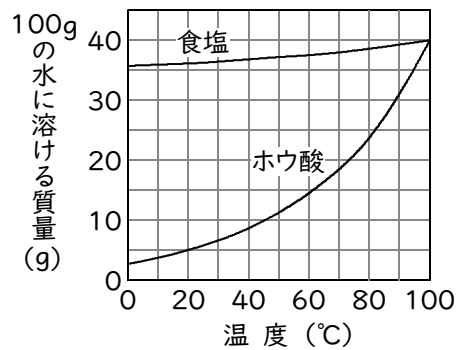


(4) 40°Cの水100gにホウ酸を5.0g溶かした。ホウ酸をあと何g溶かすことができますか。

(5) 80°Cの水100gにホウ酸を溶けるだけ溶かし、温度を20°Cまで下げると、何gのホウ酸が溶けきれずに出てきますか。

(1)	溶質	溶媒			(2)	
(3)		g	(4)	g	(5)	g

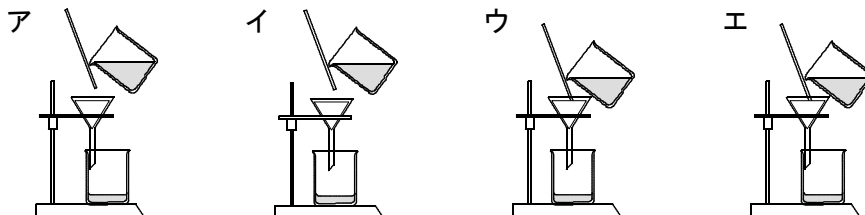
② 右のグラフは、水100gに溶けるだけ溶かしたホウ酸と食塩の量と水の温度との関係を示したものである。これについて、次の問いに答えなさい。



(1) 液体に、物質をそれ以上溶けなくなるまで溶かした溶液を何といいますか。

(2) 結晶をつくるのに、水溶液の温度を下げる方法が適していると考えられるのは、食塩とホウ酸のどちらですか。

(3) (2)でできた結晶を取りだすろ過について、次のア～エから正しいものを選び、記号で答えなさい。



(1)		(2)		(3)	
-----	--	-----	--	-----	--

# 確認テスト

13

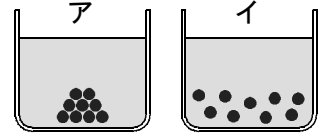
名前	解答	得点
----	----	----

① 右の表は、水100gに溶けるだけ溶かしたホウ酸の量と水の温度との関係を示したものである。これについて、次の問いに答えなさい。

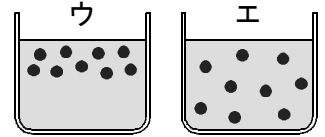
温度(°C)	20	40	60	80
溶ける量(g)	5.0	8.7	14.8	23.6

(1) ホウ酸水の溶質と溶媒をそれぞれ答えなさい。

(2) ホウ酸の粒を●で表したとき、ホウ酸水はどのように表されるか。右図のア～エから選び、記号で答えなさい。



(3) 60°Cの水200gにホウ酸は何gまで溶かすことができますか。

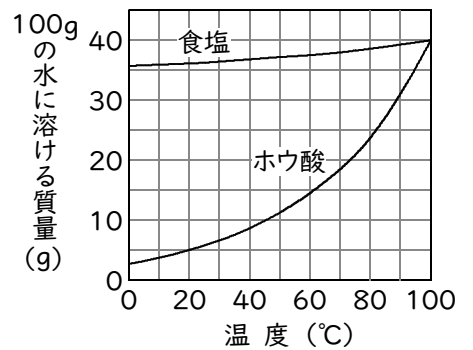


(4) 40°Cの水100gにホウ酸を5.0g溶かした。ホウ酸をあと何g溶かすことができますか。

(5) 80°Cの水100gにホウ酸を溶けるだけ溶かし、温度を20°Cまで下げると、何gのホウ酸が溶けきれずに出てきますか。

(1)	溶質	<b>ホウ酸</b>	溶媒	<b>水</b>	(2)	<b>エ</b>		
(3)	<b>29.6</b>	g	(4)	<b>3.7</b>	g	(5)	<b>18.6</b>	g

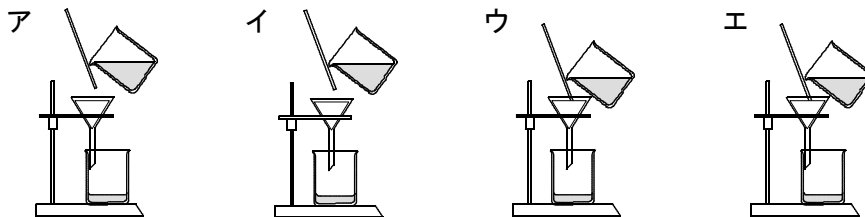
② 右のグラフは、水100gに溶けるだけ溶かしたホウ酸と食塩の量と水の温度との関係を示したものである。これについて、次の問いに答えなさい。



(1) 液体に、物質をそれ以上溶けなくなるまで溶かした溶液を何といいますか。

(2) 結晶をつくるのに、水溶液の温度を下げる方法が適していると考えられるのは、食塩とホウ酸のどちらですか。

(3) (2)でできた結晶を取りだすろ過について、次のア～エから正しいものを選び、記号で答えなさい。



(1)	<b>飽和溶液</b>	(2)	<b>ホウ酸</b>	(3)	<b>エ</b>
-----	-------------	-----	------------	-----	----------