

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
硝酸カリウム	ミヨウバン	硫酸銅	ホウ酸	水酸化ナトリウム	塩化バリウム	塩化バリウム	砂糖	ホウ酸	ホウ酸
40	40	40	40	20	60	80	60	80	40
575	167	375	53	546	416	157	1724	142	71
1475	867	1075	653	1046	1316	457	2324	742	871
39	19	35	8	52	32	34	74	19	8

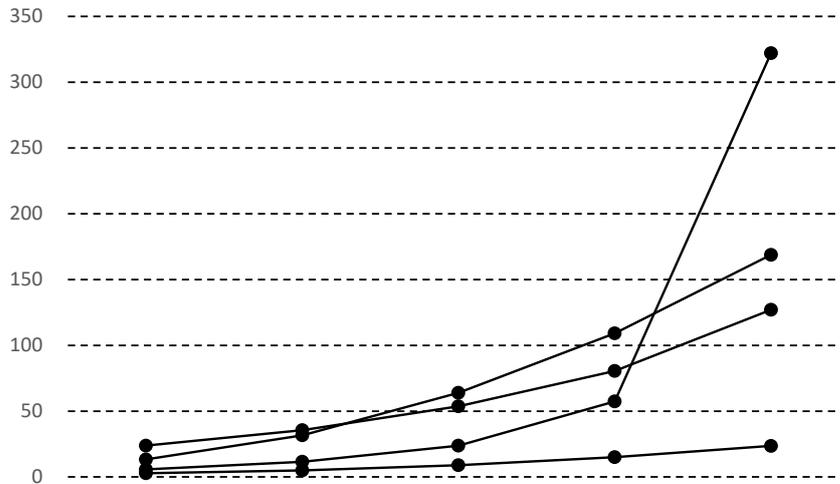
11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
ミヨウバン	ミヨウバン	塩化バリウム	硝酸カリウム	水酸化ナトリウム	ホウ酸	硝酸カリウム	硫酸銅	ミヨウバン	水酸化ナトリウム
60	0	0	0	20	40	20	0	60	20
517	23	187	120	764	45	221	190	344	437
1417	423	787	1020	1464	545	921	990	944	837
36	5	24	12	52	8	24	19	36	52

21	22	23	24	25	26	27	28	29	30
硝酸カリウム	硝酸カリウム	塩化バリウム	硫酸銅	水酸化ナトリウム	食塩	硝酸カリウム	硝酸カリウム	砂糖	ホウ酸
40	80	80	0	80	20	60	60	20	40
511	1182	157	143	2506	286	437	764	1631	62
1311	1882	457	743	3306	1086	837	1464	2431	762
39	63	34	19	76	26	52	52	67	8

31	32	33	34	35	36	37	38	39	40
食塩	硫酸銅	硫酸銅	水酸化ナトリウム	食塩	ホウ酸	ホウ酸	ホウ酸	水酸化ナトリウム	塩化バリウム
0	20	80	20	40	40	60	20	80	40
286	285	1143	328	145	80	89	34	1566	325
1086	1085	2043	628	545	980	689	734	2066	1125
26	26	56	52	27	8	13	5	76	29

小テスト「溶解度と質量パーセント濃度」

問題 次の資料は溶解度のグラフと表である。以下の問に答えよ。



溶解度(100gの水に溶ける溶質の質量)

物質名 \ 温度	0	20	40	60	80	100	°C
硫酸銅	23.80	35.60	53.60	80.50	127.00		g
ミョウバン	5.70	11.40	23.80	57.40	322.00		
硝酸カリウム	13.30	31.60	63.90	109.20	168.80	244.80	
ホウ酸	2.80	4.90	8.90	14.90	23.60	38.00	

問 1 900gの水に、ある物質を溶かした飽和水溶液がある。この水溶液の温度を表中のいずれかの温度間で変化させたところ、290.7gの再結晶が得られた。この水溶液の溶質は何か。物質名を答えよ。

\_\_\_\_\_

問 2 この水溶液のはじめの温度は何°Cだったか。

\_\_\_\_\_ °C

問 3 問2の水溶液の溶質の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 4 問3の水溶液の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 5 問4の水溶液の濃度(質量パーセント濃度)は何%か。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ %

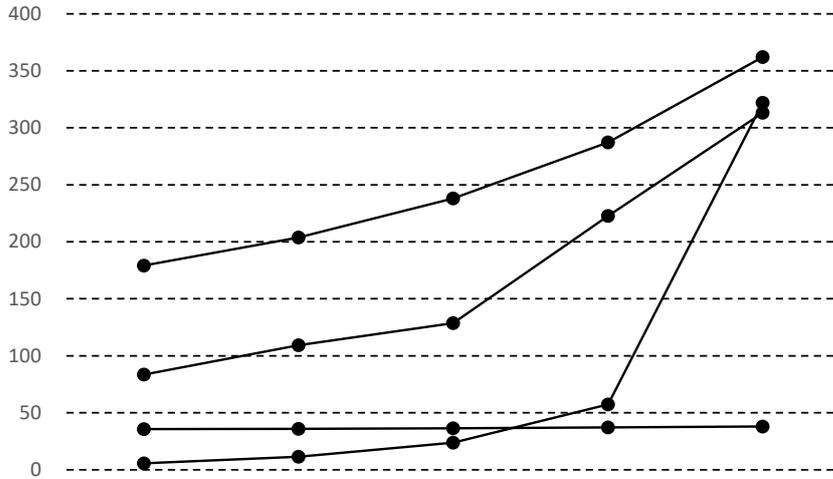
\_\_\_\_\_ 年 \_\_\_\_\_ 組 \_\_\_\_\_ 男・女 \_\_\_\_\_ 番

\_\_\_\_\_ 氏名 \_\_\_\_\_ 得点 \_\_\_\_\_ 点

4583 1

小テスト「溶解度と質量パーセント濃度」

問題 次の資料は溶解度のグラフと表である。以下の問に答えよ。



溶解度(100gの水に溶ける溶質の質量)

温度 物質名	0	20	40	60	80	100	°C
砂糖	179.20	203.90	238.10	287.30	362.10	485.20	g
水酸化ナトリウム	83.50	109.20	128.80	222.60	313.20	365.10	
ミヨウバン	5.70	11.40	23.80	57.40	322.00		
食塩	35.70	35.80	36.30	37.10	38.00	39.30	

問 1 700gの水に、ある物質を溶かした飽和水溶液がある。この水溶液の温度を表中のいずれかの温度間で変化させたと、あと235.2g溶かすことができた。この水溶液の溶質は何か。物質名を答えよ。

\_\_\_\_\_

問 2 この水溶液のはじめの温度は何°Cだったか。

\_\_\_\_\_ °C

問 3 問2の水溶液の溶質の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 4 問3の水溶液の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 5 問4の水溶液の濃度(質量パーセント濃度)は何%か。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ %

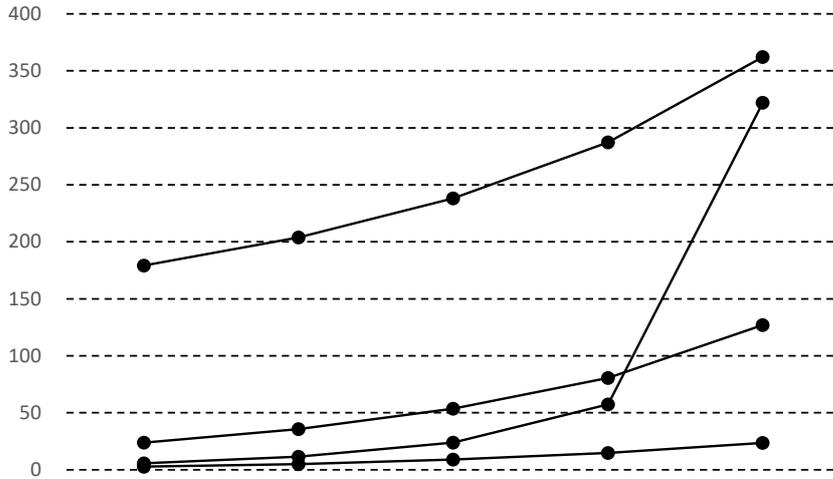
\_\_\_\_\_ 年 \_\_\_\_\_ 組 \_\_\_\_\_ 男・女 \_\_\_\_\_ 番

\_\_\_\_\_ 氏名 \_\_\_\_\_ 得点 \_\_\_\_\_ 点

4583 2

小テスト「溶解度と質量パーセント濃度」

問題 次の資料は溶解度のグラフと表である。以下の問に答えよ。



溶解度(100gの水に溶ける溶質の質量)

温度 物質名	0	20	40	60	80	100	°C
ミョウバン	5.70	11.40	23.80	57.40	322.00		g
硫酸銅	23.80	35.60	53.60	80.50	127.00		
砂糖	179.20	203.90	238.10	287.30	362.10	485.20	
ホウ酸	2.80	4.90	8.90	14.90	23.60	38.00	

問 1 700gの水に、ある物質を溶かした飽和水溶液がある。この水溶液の温度を表中のいずれかの温度間で変化させたところ、208.6gの再結晶が得られた。この水溶液の溶質は何か。物質名を答えよ。

\_\_\_\_\_

問 2 この水溶液のはじめの温度は何°Cだったか。

\_\_\_\_\_ °C

問 3 問2の水溶液の溶質の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 4 問3の水溶液の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 5 問4の水溶液の濃度(質量パーセント濃度)は何%か。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ %

\_\_\_\_\_ 年 \_\_\_\_\_ 組 \_\_\_\_\_ 男・女 \_\_\_\_\_ 番

氏名

得点

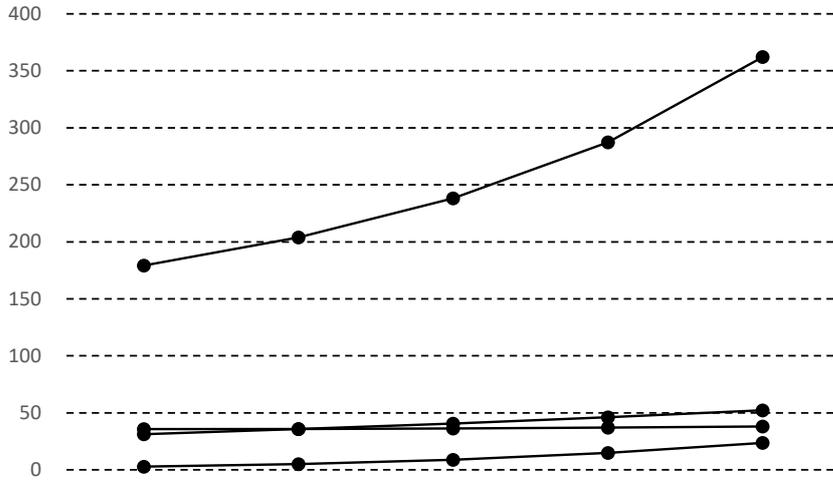
点

4583

3

小テスト「溶解度と質量パーセント濃度」

問題 次の資料は溶解度のグラフと表である。以下の間に答えよ。



溶解度(100gの水に溶ける溶質の質量)

温度 物質名	0	20	40	60	80	100	°C
塩化バリウム	31.20	35.70	40.60	46.20	52.20	60.00	g
食塩	35.70	35.80	36.30	37.10	38.00	39.30	
砂糖	179.20	203.90	238.10	287.30	362.10	485.20	
ホウ酸	2.80	4.90	8.90	14.90	23.60	38.00	

問 1 600gの水に、ある物質を溶かした飽和水溶液がある。この水溶液の温度を表中のいずれかの温度間で変化させたところ、あと88.2g溶かすことができた。この水溶液の溶質は何か。物質名を答えよ。

\_\_\_\_\_

問 2 この水溶液のはじめの温度は何°Cだったか。

\_\_\_\_\_ °C

問 3 問2の水溶液の溶質の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 4 問3の水溶液の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 5 問4の水溶液の濃度(質量パーセント濃度)は何%か。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ %

\_\_\_\_\_ 年 \_\_\_\_\_ 組 \_\_\_\_\_ 男・女 \_\_\_\_\_ 番

氏名

得点

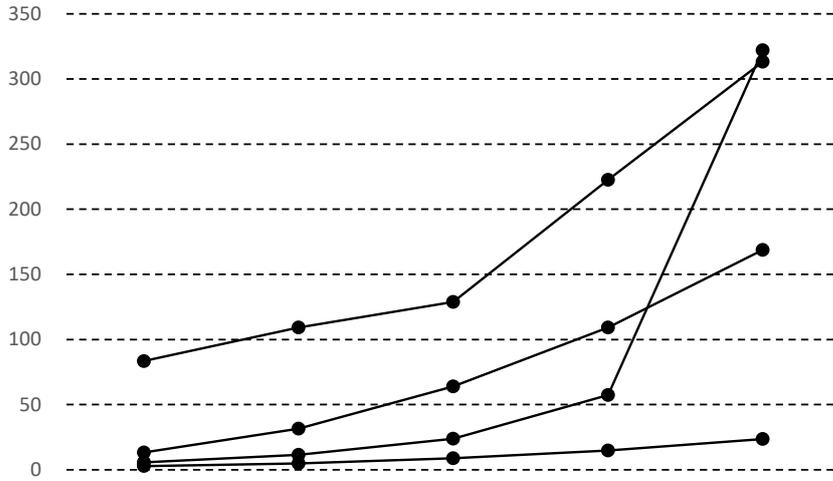
点

4583

4

小テスト「溶解度と質量パーセント濃度」

問題 次の資料は溶解度のグラフと表である。以下の問に答えよ。



溶解度(100gの水に溶ける溶質の質量)

温度 物質名	0	20	40	60	80	100	°C
ミョウバン	5.70	11.40	23.80	57.40	322.00		g
硝酸カリウム	13.30	31.60	63.90	109.20	168.80	244.80	
硫酸	2.80	4.90	8.90	14.90	23.60	38.00	
水酸化ナトリウム	83.50	109.20	128.80	222.60	313.20	365.10	

問 1 500gの水に、ある物質を溶かした飽和水溶液がある。この水溶液の温度を表中のいずれかの温度間で変化させたところ、128.5gの再結晶が得られた。この水溶液の溶質は何か。物質名を答えよ。

\_\_\_\_\_

問 2 この水溶液のはじめの温度は何°Cだったか。

\_\_\_\_\_ °C

問 3 問2の水溶液の溶質の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 4 問3の水溶液の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 5 問4の水溶液の濃度(質量パーセント濃度)は何%か。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ %

\_\_\_\_\_ 年 \_\_\_\_\_ 組 \_\_\_\_\_ 男・女 \_\_\_\_\_ 番

氏名

得点

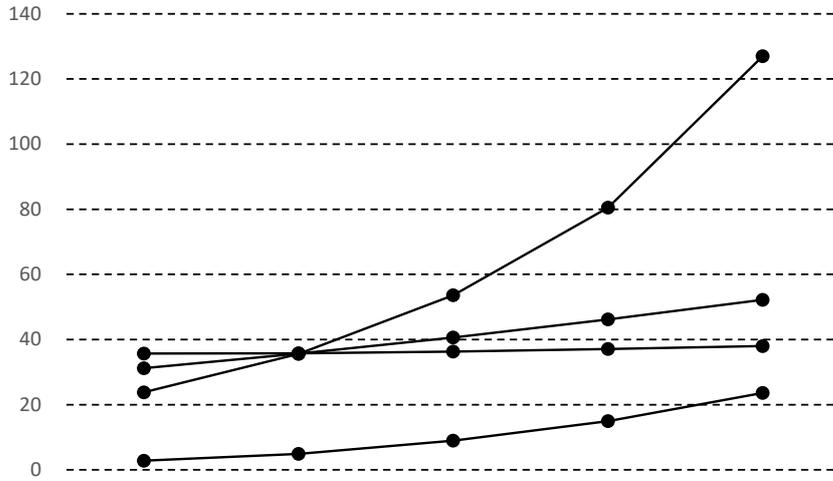
点

4583

5

小テスト「溶解度と質量パーセント濃度」

問題 次の資料は溶解度のグラフと表である。以下の問に答えよ。



溶解度(100gの水に溶ける溶質の質量)

温度 物質名	0	20	40	60	80	100	°C
ホウ酸	2.80	4.90	8.90	14.90	23.60	38.00	g
食塩	35.70	35.80	36.30	37.10	38.00	39.30	
硫酸銅	23.80	35.60	53.60	80.50	127.00		
塩化バリウム	31.20	35.70	40.60	46.20	52.20	60.00	

問 1 900gの水に、ある物質を溶かした飽和水溶液がある。この水溶液の温度を表中のいずれかの温度間で変化させたとこ、135gの再結晶が得られた。この水溶液の溶質は何か。物質名を答えよ。

\_\_\_\_\_

問 2 この水溶液のはじめの温度は何°Cだったか。

\_\_\_\_\_ °C

問 3 問2の水溶液の溶質の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 4 問3の水溶液の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 5 問4の水溶液の濃度(質量パーセント濃度)は何%か。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ %

\_\_\_\_\_ 年 \_\_\_\_\_ 組 \_\_\_\_\_ 男・女 \_\_\_\_\_ 番

氏名

得点

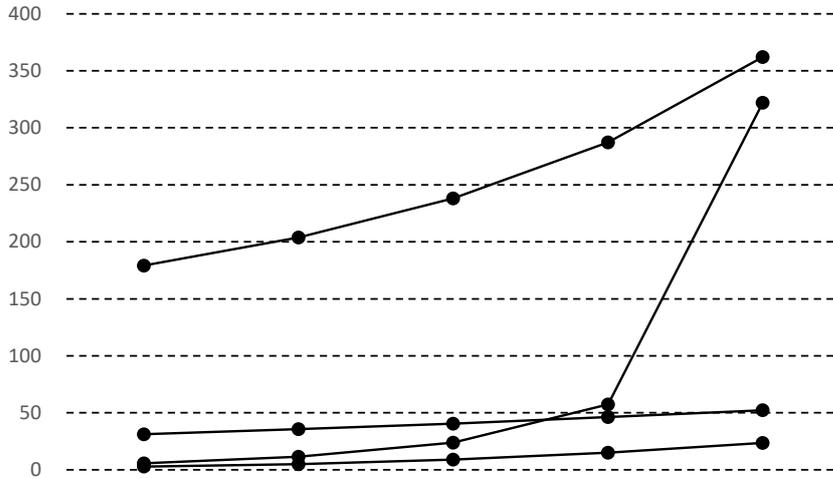
点

4583

6

小テスト「溶解度と質量パーセント濃度」

問題 次の資料は溶解度のグラフと表である。以下の問に答えよ。



溶解度(100gの水に溶ける溶質の質量)

温度 物質名	0	20	40	60	80	100	°C
塩化バリウム	31.20	35.70	40.60	46.20	52.20	60.00	g
ホウ酸	2.80	4.90	8.90	14.90	23.60	38.00	
ミョウバン	5.70	11.40	23.80	57.40	322.00		
砂糖	179.20	203.90	238.10	287.30	362.10	485.20	

問 1 300gの水に、ある物質を溶かした飽和水溶液がある。この水溶液の温度を表中のいずれかの温度間で変化させたとこ、49.5gの再結晶が得られた。この水溶液の溶質は何か。物質名を答えよ。

\_\_\_\_\_

問 2 この水溶液のはじめの温度は何°Cだったか。

\_\_\_\_\_ °C

問 3 問2の水溶液の溶質の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 4 問3の水溶液の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 5 問4の水溶液の濃度(質量パーセント濃度)は何%か。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ %

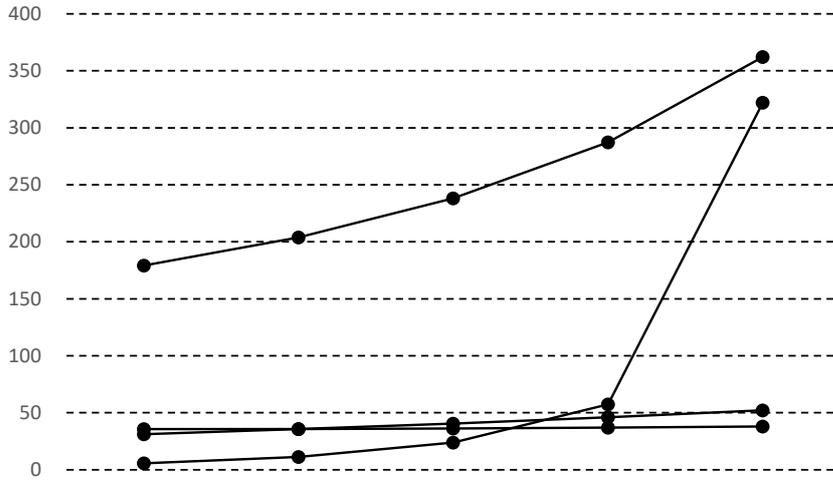
\_\_\_\_\_ 年 \_\_\_\_\_ 組 \_\_\_\_\_ 男・女 \_\_\_\_\_ 番

\_\_\_\_\_ 氏名 \_\_\_\_\_ 得点 \_\_\_\_\_ 点

4583 7

小テスト「溶解度と質量パーセント濃度」

問題 次の資料は溶解度のグラフと表である。以下の間に答えよ。



溶解度(100gの水に溶ける溶質の質量)

温度 物質名	0	20	40	60	80	100	°C
ミョウバン	5.70	11.40	23.80	57.40	322.00		g
塩化バリウム	31.20	35.70	40.60	46.20	52.20	60.00	
砂糖	179.20	203.90	238.10	287.30	362.10	485.20	
食塩	35.70	35.80	36.30	37.10	38.00	39.30	

問 1 600gの水に、ある物質を溶かした飽和水溶液がある。この水溶液の温度を表中のいずれかの温度間で変化させたと、あと448.8g溶かすことができた。この水溶液の溶質は何か。物質名を答えよ。

\_\_\_\_\_

問 2 この水溶液のはじめの温度は何°Cだったか。

\_\_\_\_\_ °C

問 3 問2の水溶液の溶質の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 4 問3の水溶液の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 5 問4の水溶液の濃度(質量パーセント濃度)は何%か。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ %

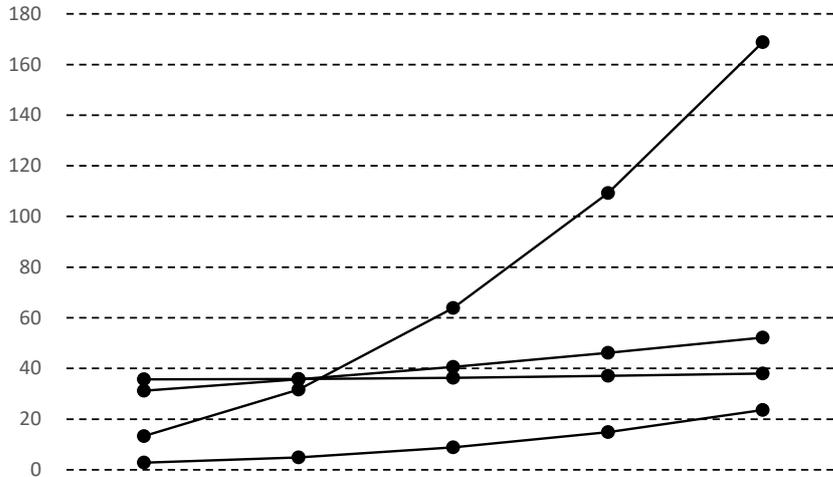
\_\_\_\_\_ 年 \_\_\_\_\_ 組 \_\_\_\_\_ 男・女 \_\_\_\_\_ 番

氏名 \_\_\_\_\_ 得点 \_\_\_\_\_ 点

4583 8

小テスト「溶解度と質量パーセント濃度」

問題 次の資料は溶解度のグラフと表である。以下の問に答えよ。



溶解度(100gの水に溶ける溶質の質量)

温度 物質名	0	20	40	60	80	100	°C
食塩	35.70	35.80	36.30	37.10	38.00	39.30	g
硝酸カリウム	13.30	31.60	63.90	109.20	168.80	244.80	
ホウ酸	2.80	4.90	8.90	14.90	23.60	38.00	
塩化バリウム	31.20	35.70	40.60	46.20	52.20	60.00	

問 1 600gの水に、ある物質を溶かした飽和水溶液がある。この水溶液の温度を表中のいずれかの温度間で変化させたところ、52.2gの再結晶が得られた。この水溶液の溶質は何か。物質名を答えよ。

\_\_\_\_\_

問 2 この水溶液のはじめの温度は何°Cだったか。

\_\_\_\_\_ °C

問 3 問2の水溶液の溶質の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 4 問3の水溶液の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 5 問4の水溶液の濃度(質量パーセント濃度)は何%か。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ %

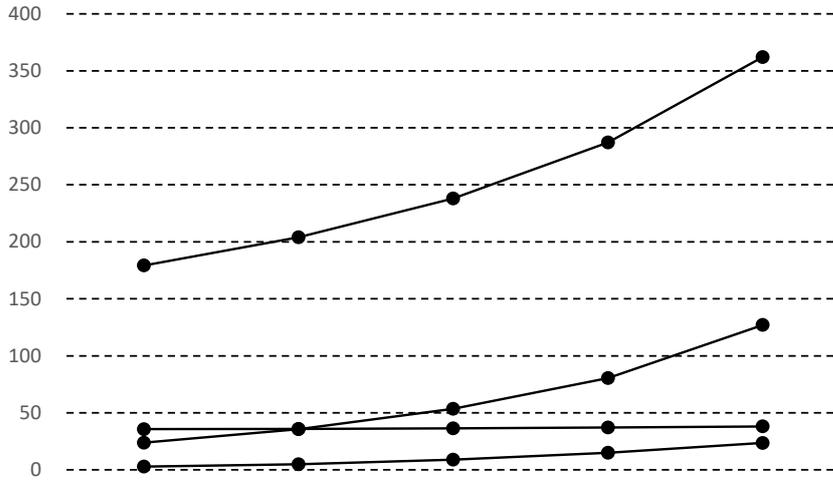
\_\_\_\_\_ 年 \_\_\_\_\_ 組 \_\_\_\_\_ 男・女 \_\_\_\_\_ 番

\_\_\_\_\_ 氏名 \_\_\_\_\_ 得点 \_\_\_\_\_ 点

4583 9

小テスト「溶解度と質量パーセント濃度」

問題 次の資料は溶解度のグラフと表である。以下の問に答えよ。



溶解度(100gの水に溶ける溶質の質量)

温度 物質名	0	20	40	60	80	100	°C
食盐	35.70	35.80	36.30	37.10	38.00	39.30	g
ほう酸	2.80	4.90	8.90	14.90	23.60	38.00	
硫酸銅	23.80	35.60	53.60	80.50	127.00		
砂糖	179.20	203.90	238.10	287.30	362.10	485.20	

問 1 800gの水に、ある物質を溶かした飽和水溶液がある。この水溶液の温度を表中のいずれかの温度間で変化させたところ、32gの再結晶が得られた。この水溶液の溶質は何か。物質名を答えよ。

\_\_\_\_\_

問 2 この水溶液のはじめの温度は何°Cだったか。

\_\_\_\_\_ °C

問 3 問2の水溶液の溶質の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 4 問3の水溶液の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 5 問4の水溶液の濃度(質量パーセント濃度)は何%か。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ %

\_\_\_\_\_ 年 \_\_\_\_\_ 組 \_\_\_\_\_ 男・女 \_\_\_\_\_ 番

氏名

得点

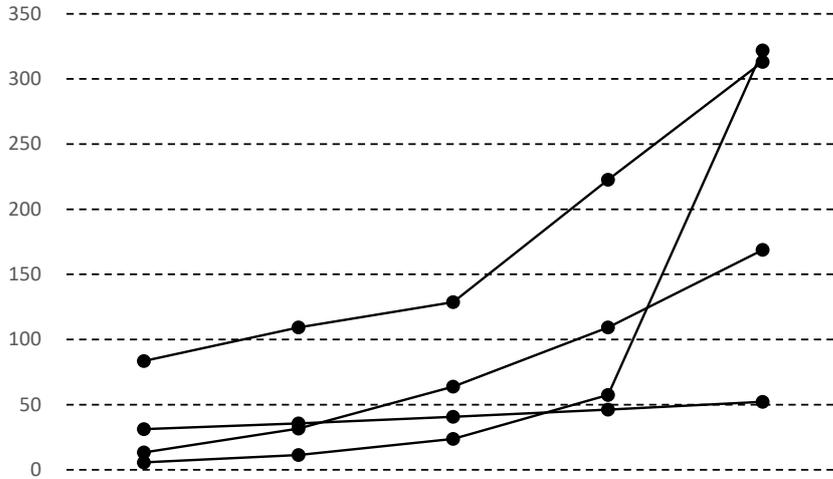
点

4583

10

小テスト「溶解度と質量パーセント濃度」

問題 次の資料は溶解度のグラフと表である。以下の問に答えよ。



溶解度(100gの水に溶ける溶質の質量)

温度 物質名	0	20	40	60	80	100	°C
塩化バリウム	31.20	35.70	40.60	46.20	52.20	60.00	g
水酸化ナトリウム	83.50	109.20	128.80	222.60	313.20	365.10	
硝酸カリウム	13.30	31.60	63.90	109.20	168.80	244.80	
ミョウバン	5.70	11.40	23.80	57.40	322.00		

問 1 900gの水に、ある物質を溶かした飽和水溶液がある。この水溶液の温度を表中のいずれかの温度間で変化させたところ、465.3gの再結晶が得られた。この水溶液の溶質は何か。物質名を答えよ。

\_\_\_\_\_

問 2 この水溶液のはじめの温度は何°Cだったか。

\_\_\_\_\_ °C

問 3 問2の水溶液の溶質の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 4 問3の水溶液の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 5 問4の水溶液の濃度(質量パーセント濃度)は何%か。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ %

\_\_\_\_\_ 年 \_\_\_\_\_ 組 \_\_\_\_\_ 男・女 \_\_\_\_\_ 番

氏名

得点

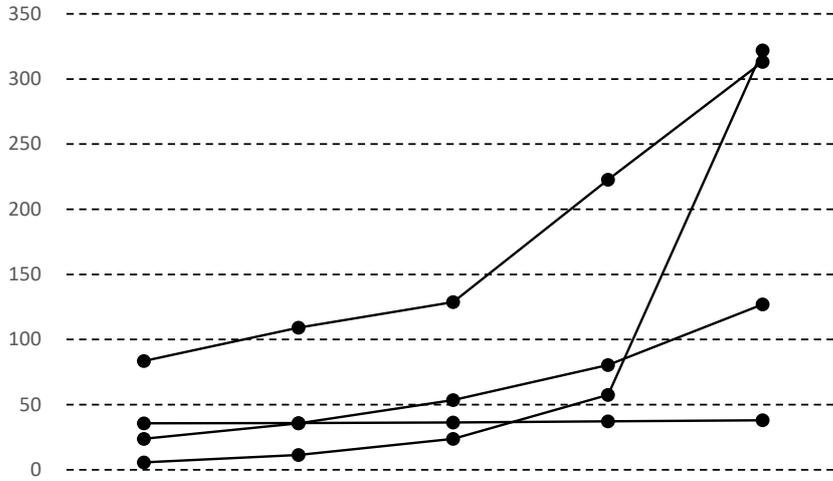
点

4583

11

小テスト「溶解度と質量パーセント濃度」

問題 次の資料は溶解度のグラフと表である。以下の問に答えよ。



溶解度(100gの水に溶ける溶質の質量)

温度 物質名	0	20	40	60	80	100	°C
食塩	35.70	35.80	36.30	37.10	38.00	39.30	g
ミョウバン	5.70	11.40	23.80	57.40	322.00		
硫酸銅	23.80	35.60	53.60	80.50	127.00		
水酸化ナトリウム	83.50	109.20	128.80	222.60	313.20	365.10	

問 1 400gの水に、ある物質を溶かした飽和水溶液がある。この水溶液の温度を表中のいずれかの温度間で変化させたところ、あと72.4g溶かすことができた。この水溶液の溶質は何か。物質名を答えよ。

\_\_\_\_\_

問 2 この水溶液のはじめの温度は何°Cだったか。

\_\_\_\_\_ °C

問 3 問2の水溶液の溶質の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 4 問3の水溶液の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 5 問4の水溶液の濃度(質量パーセント濃度)は何%か。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ %

\_\_\_\_\_ 年 \_\_\_\_\_ 組 \_\_\_\_\_ 男・女 \_\_\_\_\_ 番

氏名

得点

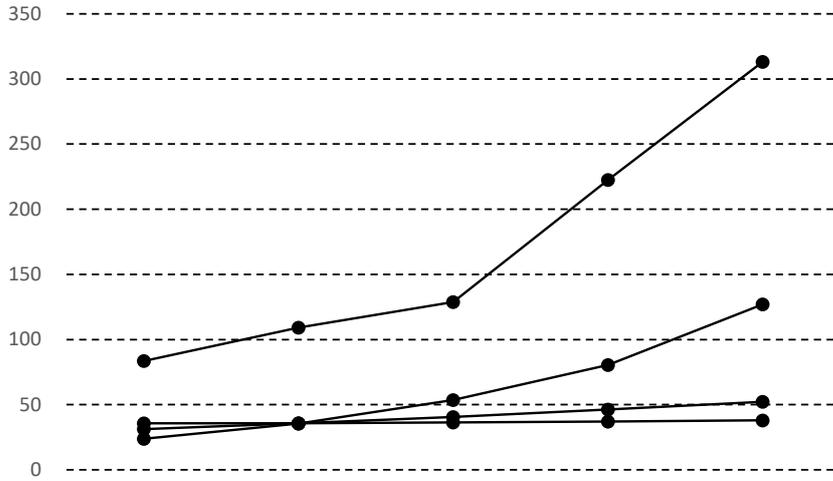
点

4583

12

小テスト「溶解度と質量パーセント濃度」

問題 次の資料は溶解度のグラフと表である。以下の問に答えよ。



溶解度(100gの水に溶ける溶質の質量)

温度 物質名	0	20	40	60	80	100	°C
食塩	35.70	35.80	36.30	37.10	38.00	39.30	g
塩化バリウム	31.20	35.70	40.60	46.20	52.20	60.00	
水酸化ナトリウム	83.50	109.20	128.80	222.60	313.20	365.10	
硫酸銅	23.80	35.60	53.60	80.50	127.00		

問 1 600gの水に、ある物質を溶かした飽和水溶液がある。この水溶液の温度を表中のいずれかの温度間で変化させたところ、あと126g溶かすことができた。この水溶液の溶質は何か。物質名を答えよ。

\_\_\_\_\_

問 2 この水溶液のはじめの温度は何°Cだったか。

\_\_\_\_\_ °C

問 3 問2の水溶液の溶質の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 4 問3の水溶液の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 5 問4の水溶液の濃度(質量パーセント濃度)は何%か。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ %

\_\_\_\_\_ 年 \_\_\_\_\_ 組 \_\_\_\_\_ 男・女 \_\_\_\_\_ 番

氏名

得点

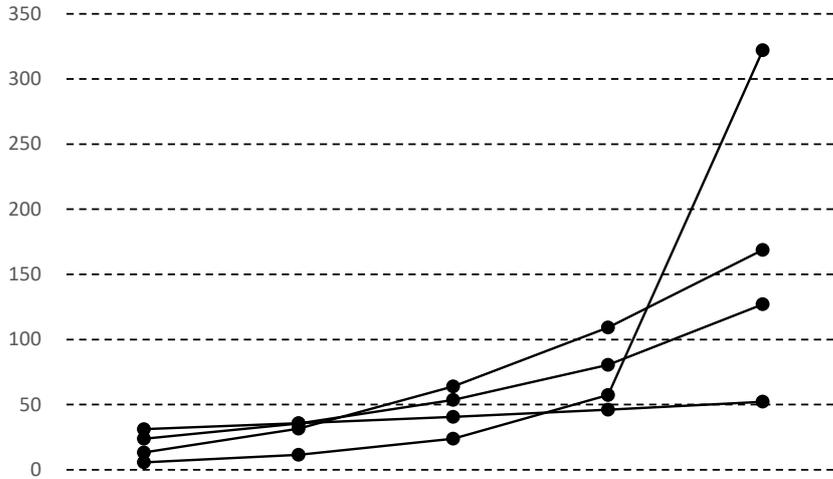
点

4583

13

小テスト「溶解度と質量パーセント濃度」

問題 次の資料は溶解度のグラフと表である。以下の問に答えよ。



溶解度(100gの水に溶ける溶質の質量)

温度 物質名	0	20	40	60	80	100	°C
塩化バリウム	31.20	35.70	40.60	46.20	52.20	60.00	g
硫酸銅	23.80	35.60	53.60	80.50	127.00		
ミョウバン	5.70	11.40	23.80	57.40	322.00		
硝酸カリウム	13.30	31.60	63.90	109.20	168.80	244.80	

問 1 900gの水に、ある物質を溶かした飽和水溶液がある。この水溶液の温度を表中のいずれかの温度間で変化させたところ、あと1399.5g溶かすことができた。この水溶液の溶質は何か。物質名を答えよ。

\_\_\_\_\_

問 2 この水溶液のはじめの温度は何°Cだったか。

\_\_\_\_\_ °C

問 3 問2の水溶液の溶質の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 4 問3の水溶液の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 5 問4の水溶液の濃度(質量パーセント濃度)は何%か。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ %

\_\_\_\_\_ 年 \_\_\_\_\_ 組 \_\_\_\_\_ 男・女 \_\_\_\_\_ 番

氏名

得点

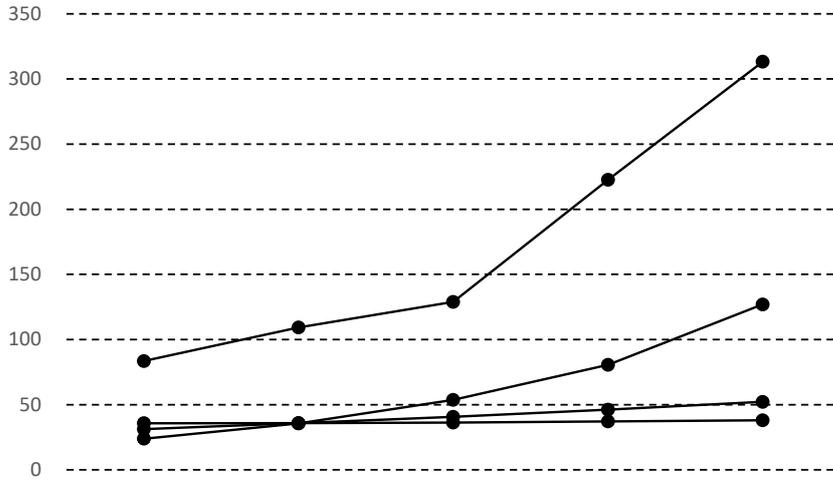
点

4583

14

小テスト「溶解度と質量パーセント濃度」

問題 次の資料は溶解度のグラフと表である。以下の問に答えよ。



溶解度(100gの水に溶ける溶質の質量)

温度 物質名	0	20	40	60	80	100	°C
塩化バリウム	31.20	35.70	40.60	46.20	52.20	60.00	g
水酸化ナトリウム	83.50	109.20	128.80	222.60	313.20	365.10	
食塩	35.70	35.80	36.30	37.10	38.00	39.30	
硫酸銅	23.80	35.60	53.60	80.50	127.00		

問 1 700gの水に、ある物質を溶かした飽和水溶液がある。この水溶液の温度を表中のいずれかの温度間で変化させたところ、あと1428g溶かすことができた。この水溶液の溶質は何か。物質名を答えよ。

\_\_\_\_\_

問 2 この水溶液のはじめの温度は何°Cだったか。

\_\_\_\_\_ °C

問 3 問2の水溶液の溶質の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 4 問3の水溶液の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 5 問4の水溶液の濃度(質量パーセント濃度)は何%か。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ %

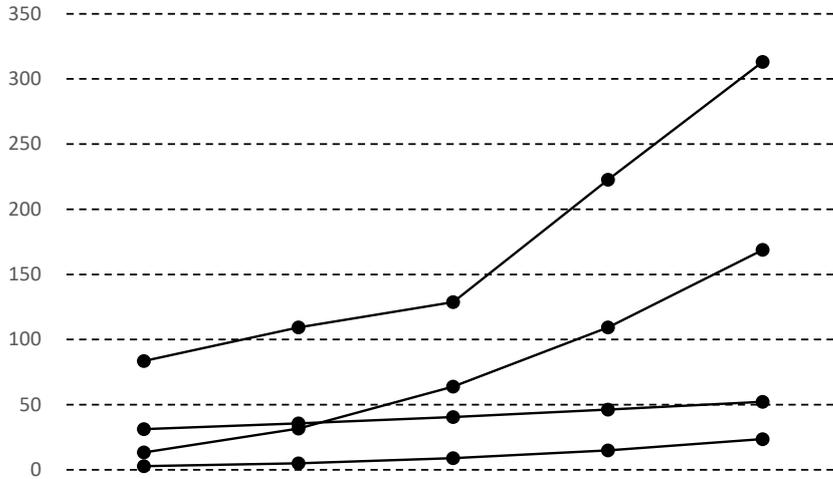
\_\_\_\_\_ 年 \_\_\_\_\_ 組 \_\_\_\_\_ 男・女 \_\_\_\_\_ 番

\_\_\_\_\_ 氏名 \_\_\_\_\_ 得点 \_\_\_\_\_ 点

4583 15

小テスト「溶解度と質量パーセント濃度」

問題 次の資料は溶解度のグラフと表である。以下の問に答えよ。



溶解度(100gの水に溶ける溶質の質量)

物質名 \ 温度	0	20	40	60	80	100	°C
硝酸カリウム	13.30	31.60	63.90	109.20	168.80	244.80	g
水酸化ナトリウム	83.50	109.20	128.80	222.60	313.20	365.10	
ホウ酸	2.80	4.90	8.90	14.90	23.60	38.00	
塩化バリウム	31.20	35.70	40.60	46.20	52.20	60.00	

問 1 500gの水に、ある物質を溶かした飽和水溶液がある。この水溶液の温度を表中のいずれかの温度間で変化させたと、あと30g溶かすことができた。この水溶液の溶質は何か。物質名を答えよ。

\_\_\_\_\_

問 2 この水溶液のはじめの温度は何°Cだったか。

\_\_\_\_\_ °C

問 3 問2の水溶液の溶質の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 4 問3の水溶液の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 5 問4の水溶液の濃度(質量パーセント濃度)は何%か。答えは四捨五入して整数で答えよ。

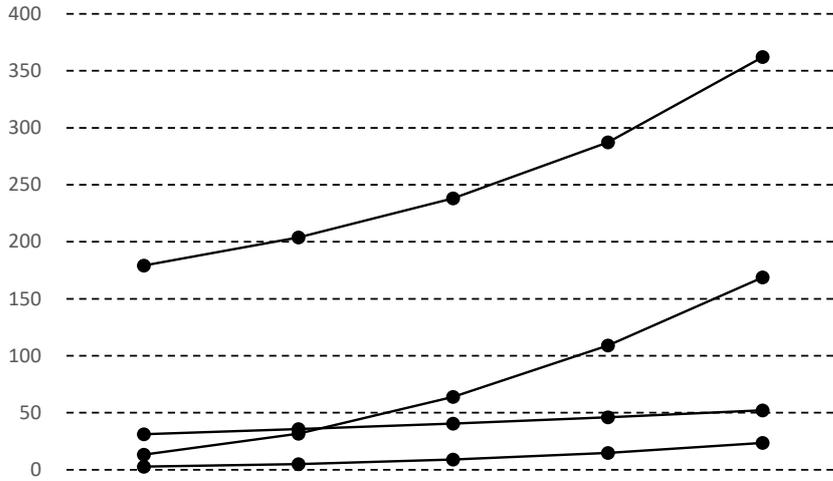
\_\_\_\_\_ %

\_\_\_\_\_ 年 \_\_\_\_\_ 組 \_\_\_\_\_ 男・女 \_\_\_\_\_ 番

氏名 \_\_\_\_\_ 得点 \_\_\_\_\_ 点  
4583 16

小テスト「溶解度と質量パーセント濃度」

問題 次の資料は溶解度のグラフと表である。以下の問に答えよ。



溶解度(100gの水に溶ける溶質の質量)

温度 物質名	0	20	40	60	80	100	°C
砂糖	179.20	203.90	238.10	287.30	362.10	485.20	g
硝酸カリウム	13.30	31.60	63.90	109.20	168.80	244.80	
ホウ酸	2.80	4.90	8.90	14.90	23.60	38.00	
塩化バリウム	31.20	35.70	40.60	46.20	52.20	60.00	

問 1 700gの水に、ある物質を溶かした飽和水溶液がある。この水溶液の温度を表中のいずれかの温度間で変化させたところ、128.1gの再結晶が得られた。この水溶液の溶質は何か。物質名を答えよ。

\_\_\_\_\_

問 2 この水溶液のはじめの温度は何°Cだったか。

\_\_\_\_\_ °C

問 3 問2の水溶液の溶質の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 4 問3の水溶液の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 5 問4の水溶液の濃度(質量パーセント濃度)は何%か。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ %

\_\_\_\_\_ 年 \_\_\_\_\_ 組 \_\_\_\_\_ 男・女 \_\_\_\_\_ 番

氏名

得点

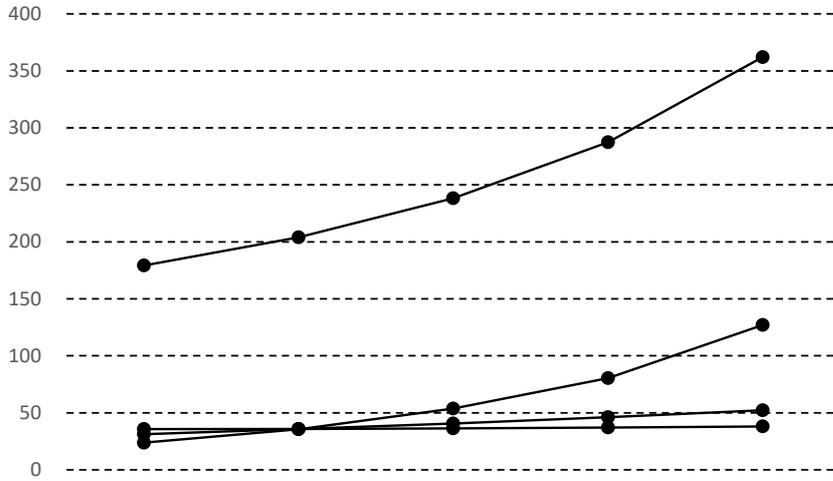
点

4583

17

小テスト「溶解度と質量パーセント濃度」

問題 次の資料は溶解度のグラフと表である。以下の問に答えよ。



溶解度(100gの水に溶ける溶質の質量)

温度 物質名	0	20	40	60	80	100	°C
塩化バリウム	31.20	35.70	40.60	46.20	52.20	60.00	g
硫酸銅	23.80	35.60	53.60	80.50	127.00		
砂糖	179.20	203.90	238.10	287.30	362.10	485.20	
食塩	35.70	35.80	36.30	37.10	38.00	39.30	

問 1 800gの水に、ある物質を溶かした飽和水溶液がある。この水溶液の温度を表中のいずれかの温度間で変化させたと、あと453.6g溶かすことができた。この水溶液の溶質は何か。物質名を答えよ。

\_\_\_\_\_

問 2 この水溶液のはじめの温度は何°Cだったか。

\_\_\_\_\_ °C

問 3 問2の水溶液の溶質の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 4 問3の水溶液の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 5 問4の水溶液の濃度(質量パーセント濃度)は何%か。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ %

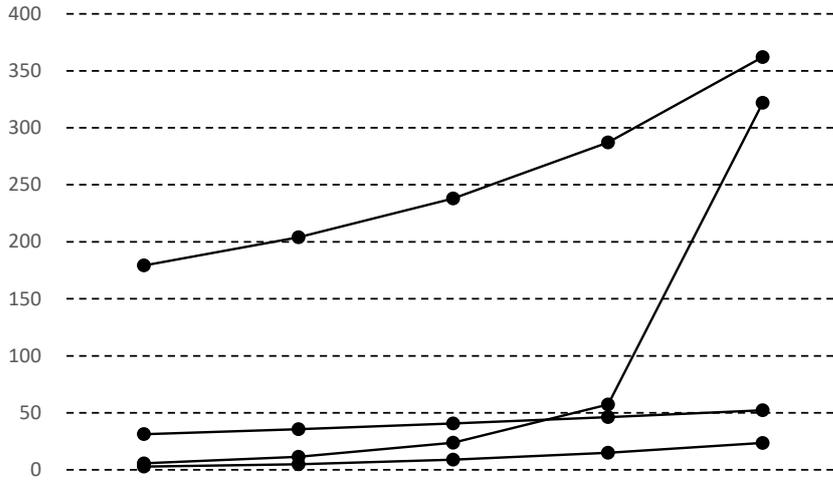
\_\_\_\_\_ 年 \_\_\_\_\_ 組 \_\_\_\_\_ 男・女 \_\_\_\_\_ 番

\_\_\_\_\_ 氏名 \_\_\_\_\_ 得点 \_\_\_\_\_ 点

4583 18

小テスト「溶解度と質量パーセント濃度」

問題 次の資料は溶解度のグラフと表である。以下の問に答えよ。



溶解度(100gの水に溶ける溶質の質量)

温度 物質名	0	20	40	60	80	100	°C
塩化バリウム	31.20	35.70	40.60	46.20	52.20	60.00	g
ホウ酸	2.80	4.90	8.90	14.90	23.60	38.00	
ミョウバン	5.70	11.40	23.80	57.40	322.00		
砂糖	179.20	203.90	238.10	287.30	362.10	485.20	

問 1 600gの水に、ある物質を溶かした飽和水溶液がある。この水溶液の温度を表中のいずれかの温度間で変化させたとこ、201.6gの再結晶が得られた。この水溶液の溶質は何か。物質名を答えよ。

\_\_\_\_\_

問 2 この水溶液のはじめの温度は何°Cだったか。

\_\_\_\_\_ °C

問 3 問2の水溶液の溶質の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 4 問3の水溶液の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 5 問4の水溶液の濃度(質量パーセント濃度)は何%か。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ %

\_\_\_\_\_ 年 \_\_\_\_\_ 組 \_\_\_\_\_ 男・女 \_\_\_\_\_ 番

氏名

得点

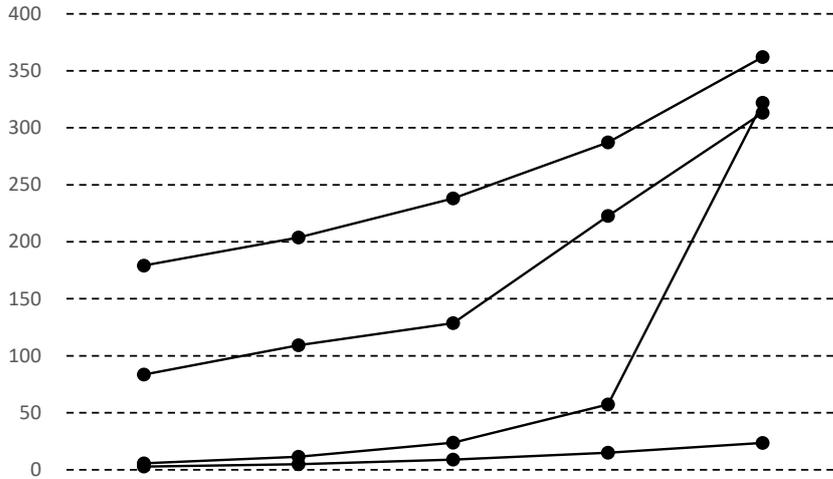
点

4583

19

小テスト「溶解度と質量パーセント濃度」

問題 次の資料は溶解度のグラフと表である。以下の問に答えよ。



溶解度(100gの水に溶ける溶質の質量)

温度 物質名	0	20	40	60	80	100	°C
ミョウバン	5.70	11.40	23.80	57.40	322.00		g
ホウ酸	2.80	4.90	8.90	14.90	23.60	38.00	
水酸化ナトリウム	83.50	109.20	128.80	222.60	313.20	365.10	
砂糖	179.20	203.90	238.10	287.30	362.10	485.20	

問 1 400gの水に、ある物質を溶かした飽和水溶液がある。この水溶液の温度を表中のいずれかの温度間で変化させたと、あと453.6g溶かすことができた。この水溶液の溶質は何か。物質名を答えよ。

\_\_\_\_\_

問 2 この水溶液のはじめの温度は何°Cだったか。

\_\_\_\_\_ °C

問 3 問2の水溶液の溶質の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 4 問3の水溶液の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 5 問4の水溶液の濃度(質量パーセント濃度)は何%か。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ %

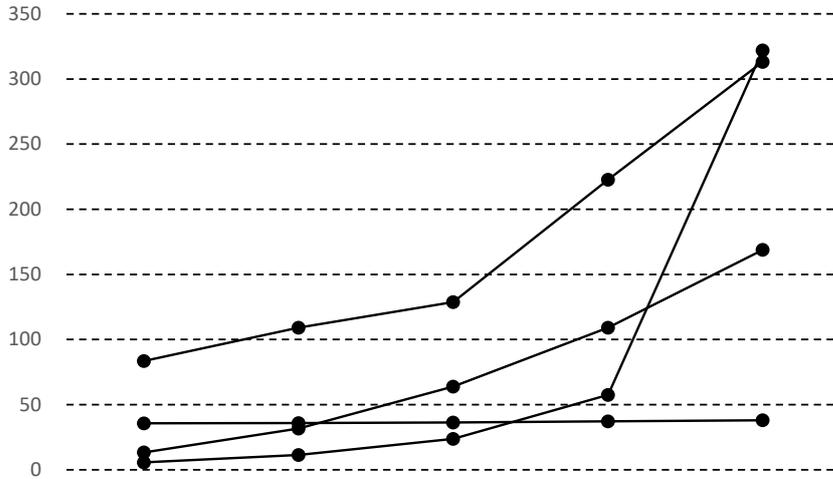
\_\_\_\_\_ 年 \_\_\_\_\_ 組 \_\_\_\_\_ 男・女 \_\_\_\_\_ 番

氏名 \_\_\_\_\_ 得点 \_\_\_\_\_ 点

4583 20

小テスト「溶解度と質量パーセント濃度」

問題 次の資料は溶解度のグラフと表である。以下の問に答えよ。



溶解度(100gの水に溶ける溶質の質量)

温度 物質名	0	20	40	60	80	100	°C
硝酸カリウム	13.30	31.60	63.90	109.20	168.80	244.80	g
ミョウバン	5.70	11.40	23.80	57.40	322.00		
食塩	35.70	35.80	36.30	37.10	38.00	39.30	
水酸化ナトリウム	83.50	109.20	128.80	222.60	313.20	365.10	

問 1 800gの水に、ある物質を溶かした飽和水溶液がある。この水溶液の温度を表中のいずれかの温度間で変化させたところ、258.4gの再結晶が得られた。この水溶液の溶質は何か。物質名を答えよ。

\_\_\_\_\_

問 2 この水溶液のはじめの温度は何°Cだったか。

\_\_\_\_\_ °C

問 3 問2の水溶液の溶質の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 4 問3の水溶液の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 5 問4の水溶液の濃度(質量パーセント濃度)は何%か。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ %

\_\_\_\_\_ 年 \_\_\_\_\_ 組 \_\_\_\_\_ 男・女 \_\_\_\_\_ 番

氏名

得点

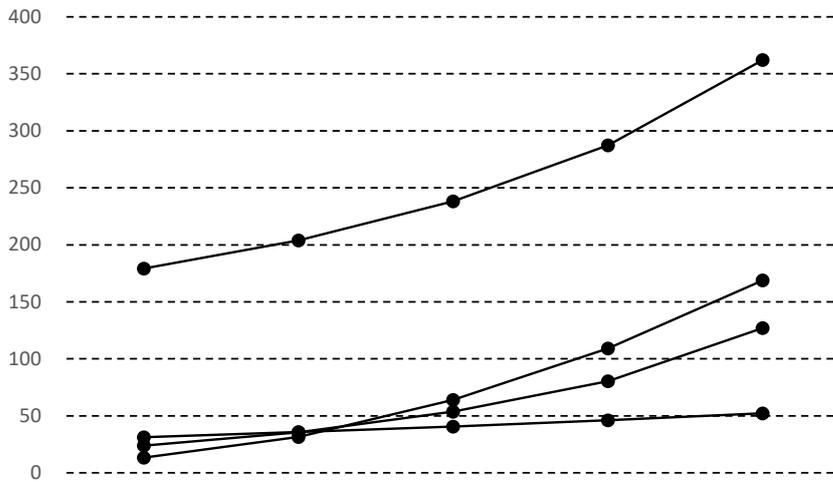
点

4583

21

小テスト「溶解度と質量パーセント濃度」

問題 次の資料は溶解度のグラフと表である。以下の問に答えよ。



溶解度(100gの水に溶ける溶質の質量)

温度 物質名	0	20	40	60	80	100	°C
砂糖	179.20	203.90	238.10	287.30	362.10	485.20	g
硝酸カリウム	13.30	31.60	63.90	109.20	168.80	244.80	
硫酸銅	23.80	35.60	53.60	80.50	127.00		
塩化バリウム	31.20	35.70	40.60	46.20	52.20	60.00	

問 1 700gの水に、ある物質を溶かした飽和水溶液がある。この水溶液の温度を表中のいずれかの温度間で変化させたところ、734.3gの再結晶が得られた。この水溶液の溶質は何か。物質名を答えよ。

\_\_\_\_\_

問 2 この水溶液のはじめの温度は何°Cだったか。

\_\_\_\_\_ °C

問 3 問2の水溶液の溶質の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 4 問3の水溶液の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 5 問4の水溶液の濃度(質量パーセント濃度)は何%か。答えは四捨五入して整数で答えよ。

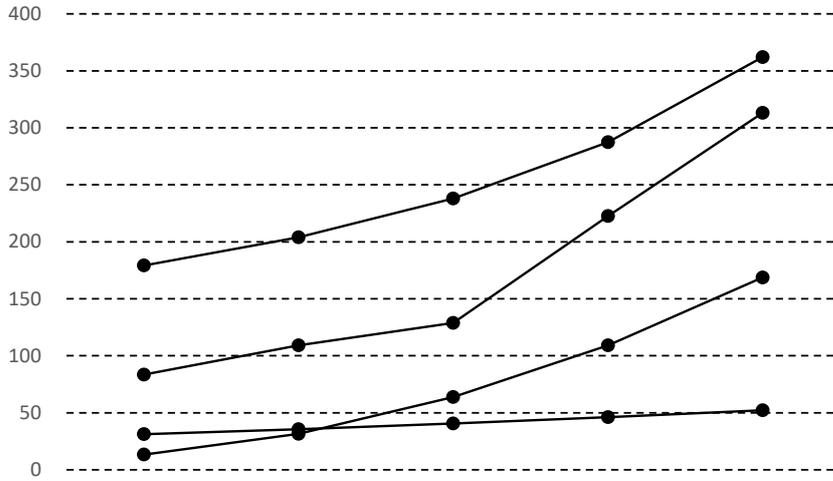
\_\_\_\_\_ %

\_\_\_\_\_ 年 \_\_\_\_\_ 組 \_\_\_\_\_ 男・女 \_\_\_\_\_ 番

氏名 \_\_\_\_\_ 得点 \_\_\_\_\_ 点  
4583 22

小テスト「溶解度と質量パーセント濃度」

問題 次の資料は溶解度のグラフと表である。以下の問に答えよ。



溶解度(100gの水に溶ける溶質の質量)

温度 物質名	0	20	40	60	80	100	°C
砂糖	179.20	203.90	238.10	287.30	362.10	485.20	g
硝酸カリウム	13.30	31.60	63.90	109.20	168.80	244.80	
水酸化ナトリウム	83.50	109.20	128.80	222.60	313.20	365.10	
塩化バリウム	31.20	35.70	40.60	46.20	52.20	60.00	

問 1 300gの水に、ある物質を溶かした飽和水溶液がある。この水溶液の温度を表中のいずれかの温度間で変化させたところ、49.5gの再結晶が得られた。この水溶液の溶質は何か。物質名を答えよ。

\_\_\_\_\_

問 2 この水溶液のはじめの温度は何°Cだったか。

\_\_\_\_\_ °C

問 3 問2の水溶液の溶質の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 4 問3の水溶液の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 5 問4の水溶液の濃度(質量パーセント濃度)は何%か。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ %

\_\_\_\_\_ 年 \_\_\_\_\_ 組 \_\_\_\_\_ 男・女 \_\_\_\_\_ 番

氏名

得点

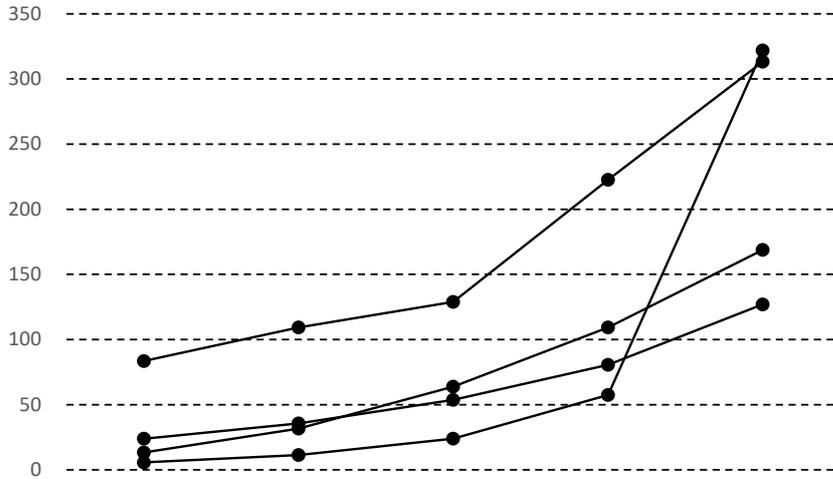
点

4583

23

小テスト「溶解度と質量パーセント濃度」

問題 次の資料は溶解度のグラフと表である。以下の問に答えよ。



溶解度(100gの水に溶ける溶質の質量)

物質名 \ 温度	0	20	40	60	80	100	°C
硫酸銅	23.80	35.60	53.60	80.50	127.00		g
ミョウバン	5.70	11.40	23.80	57.40	322.00		
水酸化ナトリウム	83.50	109.20	128.80	222.60	313.20	365.10	
硝酸カリウム	13.30	31.60	63.90	109.20	168.80	244.80	

問 1 600gの水に、ある物質を溶かした飽和水溶液がある。この水溶液の温度を表中のいずれかの温度間で変化させたところ、あと178.8g溶かすことができた。この水溶液の溶質は何か。物質名を答えよ。

\_\_\_\_\_

問 2 この水溶液のはじめの温度は何°Cだったか。

\_\_\_\_\_ °C

問 3 問2の水溶液の溶質の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 4 問3の水溶液の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 5 問4の水溶液の濃度(質量パーセント濃度)は何%か。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ %

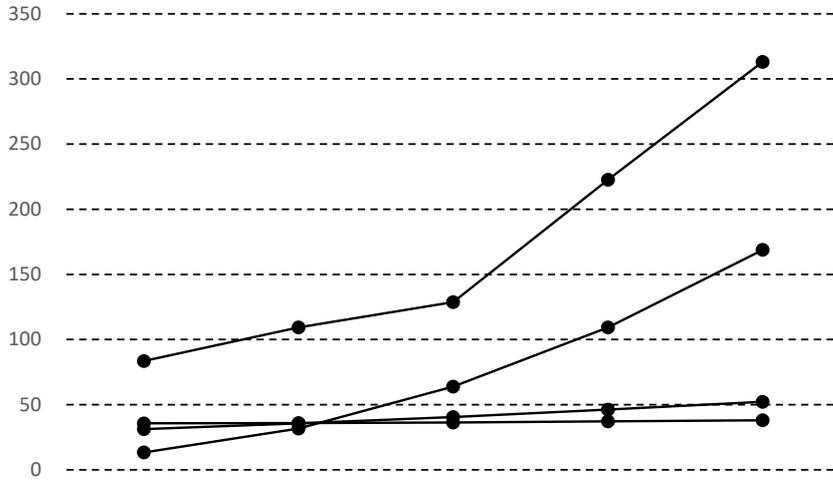
\_\_\_\_\_ 年 \_\_\_\_\_ 組 \_\_\_\_\_ 男・女 \_\_\_\_\_ 番

氏名 \_\_\_\_\_ 得点 \_\_\_\_\_ 点

4583 24

小テスト「溶解度と質量パーセント濃度」

問題 次の資料は溶解度のグラフと表である。以下の問に答えよ。



温度 物質名	0	20	40	60	80	100	°C
塩化バリウム	31.20	35.70	40.60	46.20	52.20	60.00	g
食塩	35.70	35.80	36.30	37.10	38.00	39.30	
水酸化ナトリウム	83.50	109.20	128.80	222.60	313.20	365.10	
硝酸カリウム	13.30	31.60	63.90	109.20	168.80	244.80	

問 1 800gの水に、ある物質を溶かした飽和水溶液がある。この水溶液の温度を表中のいずれかの温度間で変化させたところ、724.8gの再結晶が得られた。この水溶液の溶質は何か。物質名を答えよ。

\_\_\_\_\_

問 2 この水溶液のはじめの温度は何°Cだったか。

\_\_\_\_\_ °C

問 3 問2の水溶液の溶質の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 4 問3の水溶液の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 5 問4の水溶液の濃度(質量パーセント濃度)は何%か。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ %

\_\_\_\_\_ 年 \_\_\_\_\_ 組 \_\_\_\_\_ 男・女 \_\_\_\_\_ 番

氏名

得点

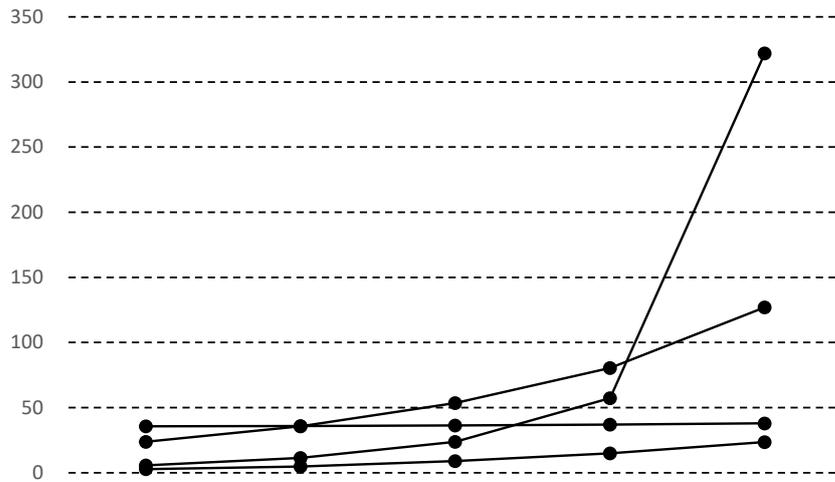
点

4583

25

小テスト「溶解度と質量パーセント濃度」

問題 次の資料は溶解度のグラフと表である。以下の問に答えよ。



溶解度(100gの水に溶ける溶質の質量)

温度 物質名	0	20	40	60	80	100	°C
ホウ酸	2.80	4.90	8.90	14.90	23.60	38.00	g
硫酸銅	23.80	35.60	53.60	80.50	127.00		
ミョウバン	5.70	11.40	23.80	57.40	322.00		
食塩	35.70	35.80	36.30	37.10	38.00	39.30	

問 1 800gの水に、ある物質を溶かした飽和水溶液がある。この水溶液の温度を表中のいずれかの温度間で変化させたところ、あと17.6g溶かすことができた。この水溶液の溶質は何か。物質名を答えよ。

\_\_\_\_\_

問 2 この水溶液のはじめの温度は何°Cだったか。

\_\_\_\_\_ °C

問 3 問2の水溶液の溶質の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 4 問3の水溶液の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 5 問4の水溶液の濃度(質量パーセント濃度)は何%か。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ %

\_\_\_\_\_ 年 \_\_\_\_\_ 組 \_\_\_\_\_ 男・女 \_\_\_\_\_ 番

氏名

得点

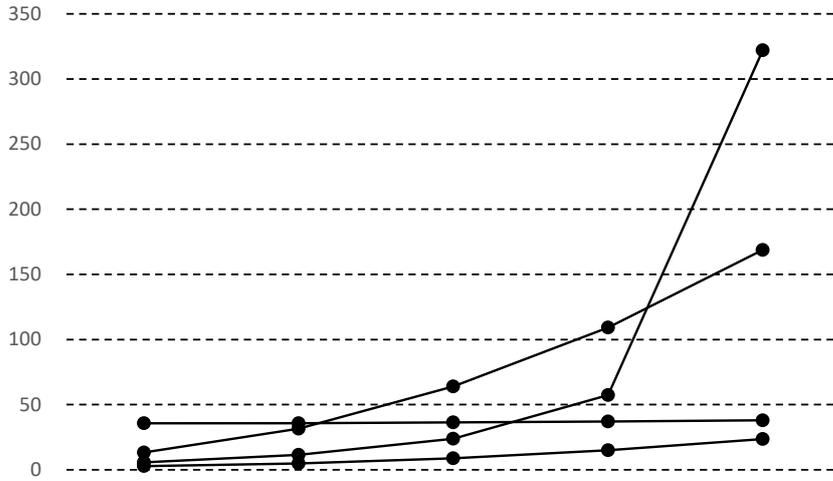
点

4583

26

小テスト「溶解度と質量パーセント濃度」

問題 次の資料は溶解度のグラフと表である。以下の問に答えよ。



溶解度(100gの水に溶ける溶質の質量)

物質名 \ 温度	0	20	40	60	80	100	°C
ホウ酸	2.80	4.90	8.90	14.90	23.60	38.00	g
ミョウバン	5.70	11.40	23.80	57.40	322.00		
硝酸カリウム	13.30	31.60	63.90	109.20	168.80	244.80	
食塩	35.70	35.80	36.30	37.10	38.00	39.30	

問 1 400gの水に、ある物質を溶かした飽和水溶液がある。この水溶液の温度を表中のいずれかの温度間で変化させたと、あと238.4g溶かすことができた。この水溶液の溶質は何か。物質名を答えよ。

\_\_\_\_\_

問 2 この水溶液のはじめの温度は何°Cだったか。

\_\_\_\_\_ °C

問 3 問2の水溶液の溶質の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 4 問3の水溶液の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 5 問4の水溶液の濃度(質量パーセント濃度)は何%か。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ %

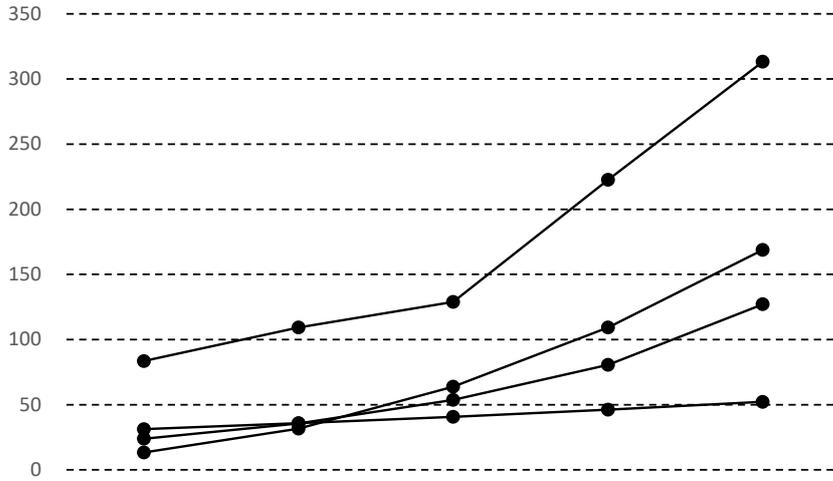
\_\_\_\_\_ 年 \_\_\_\_\_ 組 \_\_\_\_\_ 男・女 \_\_\_\_\_ 番

氏名 \_\_\_\_\_ 得点 \_\_\_\_\_ 点

4583 27

小テスト「溶解度と質量パーセント濃度」

問題 次の資料は溶解度のグラフと表である。以下の問に答えよ。



溶解度(100gの水に溶ける溶質の質量)

温度 物質名	0	20	40	60	80	100	°C
塩化バリウム	31.20	35.70	40.60	46.20	52.20	60.00	g
硝酸カリウム	13.30	31.60	63.90	109.20	168.80	244.80	
水酸化ナトリウム	83.50	109.20	128.80	222.60	313.20	365.10	
硫酸銅	23.80	35.60	53.60	80.50	127.00		

問 1 700gの水に、ある物質を溶かした飽和水溶液がある。この水溶液の温度を表中のいずれかの温度間で変化させたと、あと417.2g溶かすことができた。この水溶液の溶質は何か。物質名を答えよ。

\_\_\_\_\_

問 2 この水溶液のはじめの温度は何°Cだったか。

\_\_\_\_\_ °C

問 3 問2の水溶液の溶質の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 4 問3の水溶液の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 5 問4の水溶液の濃度(質量パーセント濃度)は何%か。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ %

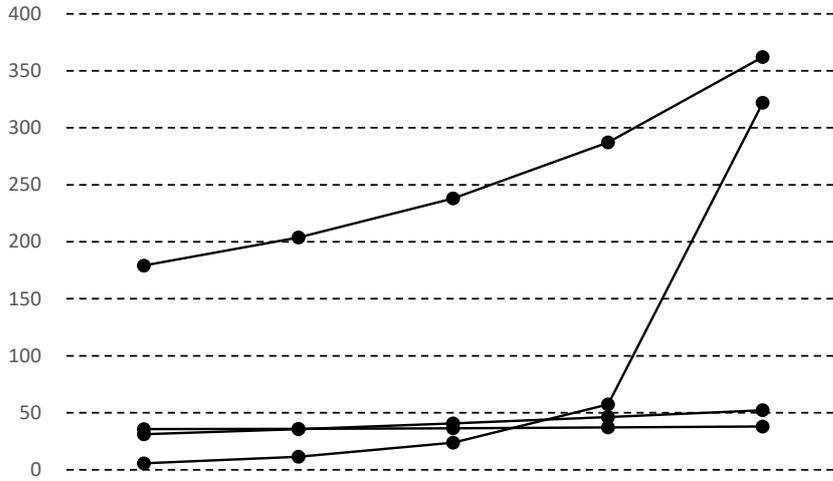
\_\_\_\_\_ 年 \_\_\_\_\_ 組 \_\_\_\_\_ 男・女 \_\_\_\_\_ 番

氏名 \_\_\_\_\_ 得点 \_\_\_\_\_ 点

4583 28

小テスト「溶解度と質量パーセント濃度」

問題 次の資料は溶解度のグラフと表である。以下の問に答えよ。



溶解度(100gの水に溶ける溶質の質量)

温度 物質名	0	20	40	60	80	100	°C
食塩	35.70	35.80	36.30	37.10	38.00	39.30	g
砂糖	179.20	203.90	238.10	287.30	362.10	485.20	
ミヨウバン	5.70	11.40	23.80	57.40	322.00		
塩化バリウム	31.20	35.70	40.60	46.20	52.20	60.00	

問 1 800gの水に、ある物質を溶かした飽和水溶液がある。この水溶液の温度を表中のいずれかの温度間で変化させたところ、あと273.6g溶かすことができた。この水溶液の溶質は何か。物質名を答えよ。

\_\_\_\_\_

問 2 この水溶液のはじめの温度は何°Cだったか。

\_\_\_\_\_ °C

問 3 問2の水溶液の溶質の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 4 問3の水溶液の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 5 問4の水溶液の濃度(質量パーセント濃度)は何%か。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ %

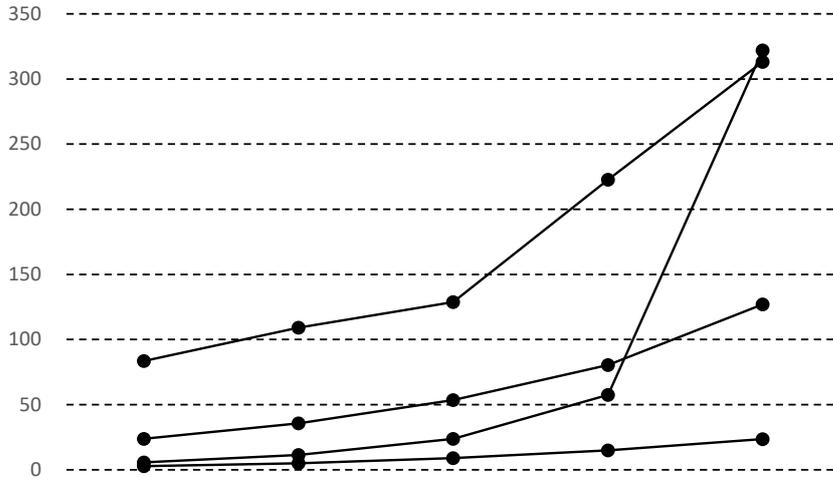
\_\_\_\_\_ 年 \_\_\_\_\_ 組 \_\_\_\_\_ 男・女 \_\_\_\_\_ 番

氏名 \_\_\_\_\_ 得点 \_\_\_\_\_ 点

4583 29

小テスト「溶解度と質量パーセント濃度」

問題 次の資料は溶解度のグラフと表である。以下の問に答えよ。



溶解度(100gの水に溶ける溶質の質量)

温度 物質名	0	20	40	60	80	100	°C
水酸化ナトリウム	83.50	109.20	128.80	222.60	313.20	365.10	g
硫酸銅	23.80	35.60	53.60	80.50	127.00		
ミョウバン	5.70	11.40	23.80	57.40	322.00		
ホウ酸	2.80	4.90	8.90	14.90	23.60	38.00	

問 1 700gの水に、ある物質を溶かした飽和水溶液がある。この水溶液の温度を表中のいずれかの温度間で変化させたところ、あと42g溶かすことができた。この水溶液の溶質は何か。物質名を答えよ。

\_\_\_\_\_

問 2 この水溶液のはじめの温度は何°Cだったか。

\_\_\_\_\_ °C

問 3 問2の水溶液の溶質の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 4 問3の水溶液の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 5 問4の水溶液の濃度(質量パーセント濃度)は何%か。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ %

\_\_\_\_\_ 年 \_\_\_\_\_ 組 \_\_\_\_\_ 男・女 \_\_\_\_\_ 番

氏名

得点

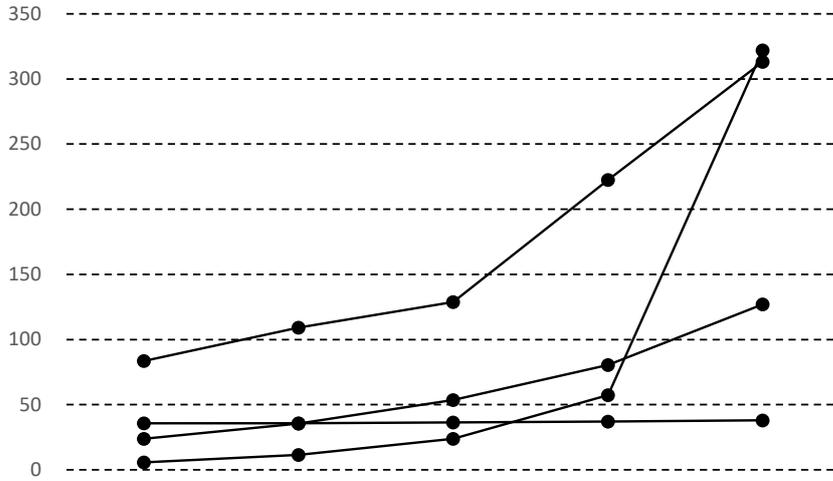
点

4583

30

小テスト「溶解度と質量パーセント濃度」

問題 次の資料は溶解度のグラフと表である。以下の問に答えよ。



溶解度(100gの水に溶ける溶質の質量)

温度 物質名	0	20	40	60	80	100	°C
食盐	35.70	35.80	36.30	37.10	38.00	39.30	g
硫酸銅	23.80	35.60	53.60	80.50	127.00		
ミヨウバン	5.70	11.40	23.80	57.40	322.00		
水酸化ナトリウム	83.50	109.20	128.80	222.60	313.20	365.10	

問 1 800gの水に、ある物質を溶かした飽和水溶液がある。この水溶液の温度を表中のいずれかの温度間で変化させたところ、あと11.2g溶かすことができた。この水溶液の溶質は何か。物質名を答えよ。

\_\_\_\_\_

問 2 この水溶液のはじめの温度は何°Cだったか。

\_\_\_\_\_ °C

問 3 問2の水溶液の溶質の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 4 問3の水溶液の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 5 問4の水溶液の濃度(質量パーセント濃度)は何%か。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ %

\_\_\_\_\_ 年 \_\_\_\_\_ 組 \_\_\_\_\_ 男・女 \_\_\_\_\_ 番

氏名

得点

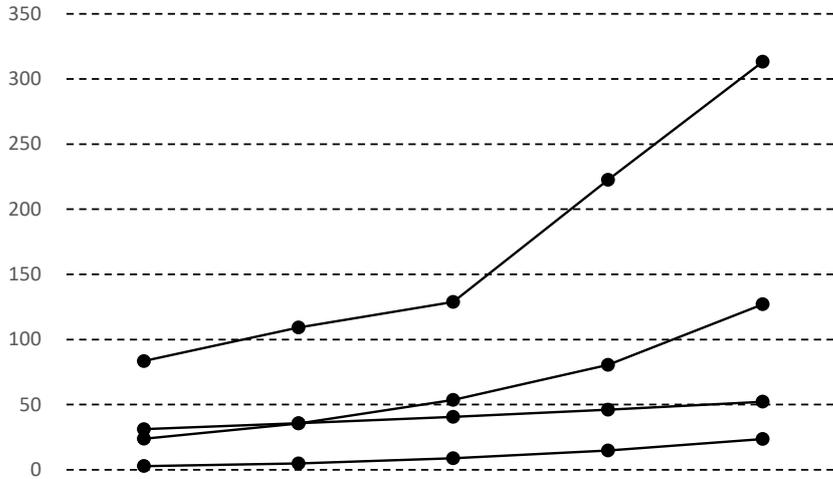
点

4583

31

小テスト「溶解度と質量パーセント濃度」

問題 次の資料は溶解度のグラフと表である。以下の問に答えよ。



溶解度(100gの水に溶ける溶質の質量)

温度 物質名	0	20	40	60	80	100	°C
ホウ酸	2.80	4.90	8.90	14.90	23.60	38.00	g
硫酸銅	23.80	35.60	53.60	80.50	127.00		
水酸化ナトリウム	83.50	109.20	128.80	222.60	313.20	365.10	
塩化バリウム	31.20	35.70	40.60	46.20	52.20	60.00	

問 1 800gの水に、ある物質を溶かした飽和水溶液がある。この水溶液の温度を表中のいずれかの温度間で変化させたところ、あと731.2g溶かすことができた。この水溶液の溶質は何か。物質名を答えよ。

\_\_\_\_\_

問 2 この水溶液のはじめの温度は何°Cだったか。

\_\_\_\_\_ °C

問 3 問2の水溶液の溶質の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 4 問3の水溶液の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 5 問4の水溶液の濃度(質量パーセント濃度)は何%か。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ %

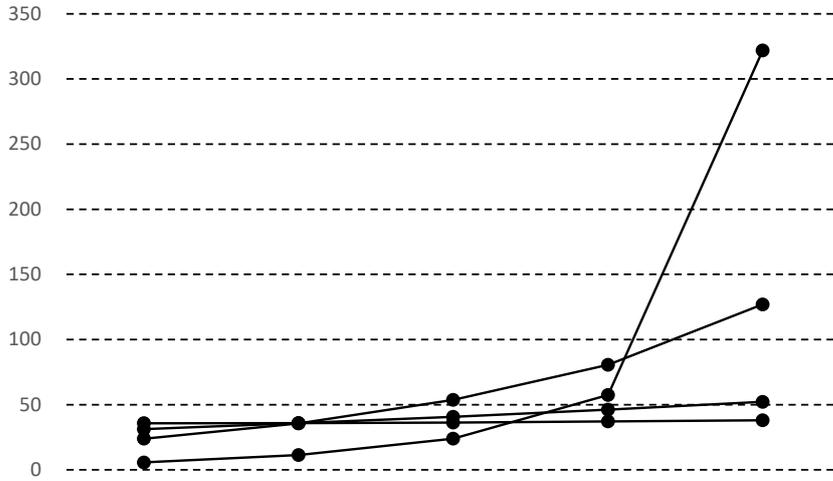
\_\_\_\_\_ 年 \_\_\_\_\_ 組 \_\_\_\_\_ 男・女 \_\_\_\_\_ 番

\_\_\_\_\_ 氏名 \_\_\_\_\_ 得点 \_\_\_\_\_ 点

4583 32

小テスト「溶解度と質量パーセント濃度」

問題 次の資料は溶解度のグラフと表である。以下の問に答えよ。



温度 物質名	0	20	40	60	80	100	°C
硫酸銅	23.80	35.60	53.60	80.50	127.00		g
食塩	35.70	35.80	36.30	37.10	38.00	39.30	
塩化バリウム	31.20	35.70	40.60	46.20	52.20	60.00	
ミョウバン	5.70	11.40	23.80	57.40	322.00		

問 1 900gの水に、ある物質を溶かした飽和水溶液がある。この水溶液の温度を表中のいずれかの温度間で変化させたところ、660.6gの再結晶が得られた。この水溶液の溶質は何か。物質名を答えよ。

\_\_\_\_\_

問 2 この水溶液のはじめの温度は何°Cだったか。

\_\_\_\_\_ °C

問 3 問2の水溶液の溶質の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 4 問3の水溶液の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 5 問4の水溶液の濃度(質量パーセント濃度)は何%か。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ %

\_\_\_\_\_ 年 \_\_\_\_\_ 組 \_\_\_\_\_ 男・女 \_\_\_\_\_ 番

氏名

得点

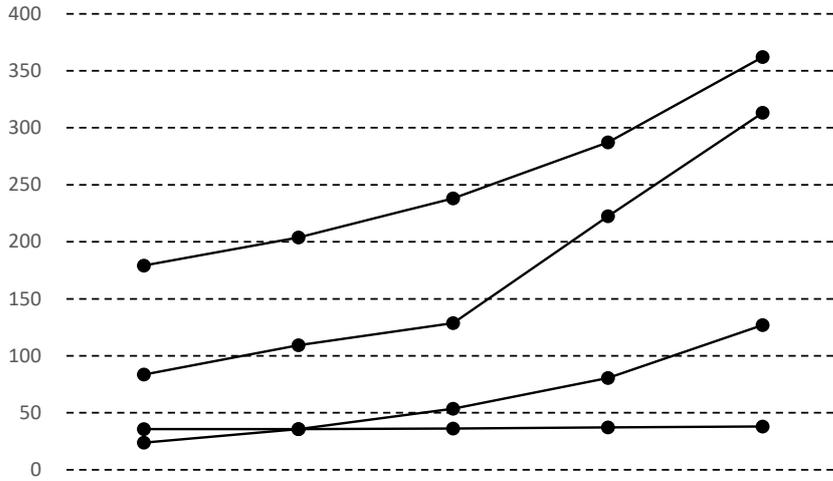
点

4583

33

小テスト「溶解度と質量パーセント濃度」

問題 次の資料は溶解度のグラフと表である。以下の問に答えよ。



温度 物質名	0	20	40	60	80	100	°C
硫酸銅	23.80	35.60	53.60	80.50	127.00		g
食塩	35.70	35.80	36.30	37.10	38.00	39.30	
砂糖	179.20	203.90	238.10	287.30	362.10	485.20	
水酸化ナトリウム	83.50	109.20	128.80	222.60	313.20	365.10	

問 1 300gの水に、ある物質を溶かした飽和水溶液がある。この水溶液の温度を表中のいずれかの温度間で変化させたところ、あと612g溶かすことができた。この水溶液の溶質は何か。物質名を答えよ。

\_\_\_\_\_

問 2 この水溶液のはじめの温度は何°Cだったか。

\_\_\_\_\_ °C

問 3 問2の水溶液の溶質の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 4 問3の水溶液の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 5 問4の水溶液の濃度(質量パーセント濃度)は何%か。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ %

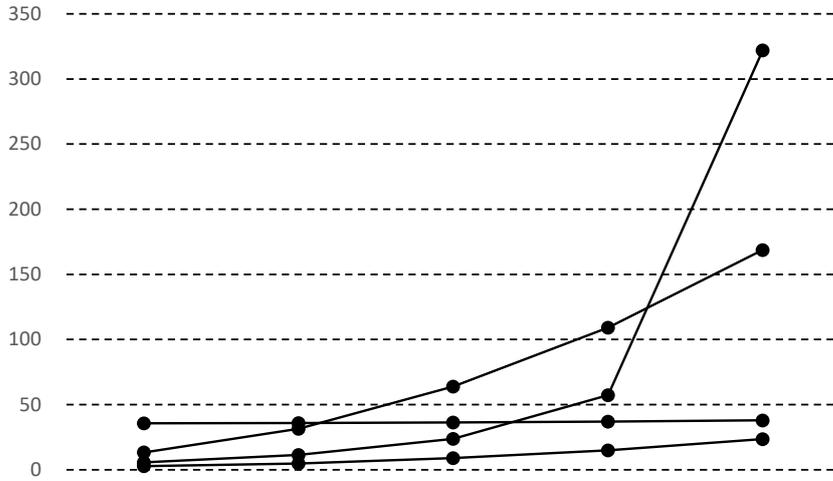
\_\_\_\_\_ 年 \_\_\_\_\_ 組 \_\_\_\_\_ 男・女 \_\_\_\_\_ 番

氏名 \_\_\_\_\_ 得点 \_\_\_\_\_ 点

4583 34

小テスト「溶解度と質量パーセント濃度」

問題 次の資料は溶解度のグラフと表である。以下の問に答えよ。



溶解度(100gの水に溶ける溶質の質量)

温度 物質名	0	20	40	60	80	100	°C
食盐	35.70	35.80	36.30	37.10	38.00	39.30	g
ホウ酸	2.80	4.90	8.90	14.90	23.60	38.00	
ミヨウバン	5.70	11.40	23.80	57.40	322.00		
硝酸カリウム	13.30	31.60	63.90	109.20	168.80	244.80	

問 1 400gの水に、ある物質を溶かした飽和水溶液がある。この水溶液の温度を表中のいずれかの温度間で変化させたところ、あと3.2g溶かすことができた。この水溶液の溶質は何か。物質名を答えよ。

\_\_\_\_\_

問 2 この水溶液のはじめの温度は何°Cだったか。

\_\_\_\_\_ °C

問 3 問2の水溶液の溶質の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 4 問3の水溶液の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 5 問4の水溶液の濃度(質量パーセント濃度)は何%か。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ %

\_\_\_\_\_ 年 \_\_\_\_\_ 組 \_\_\_\_\_ 男・女 \_\_\_\_\_ 番

氏名

得点

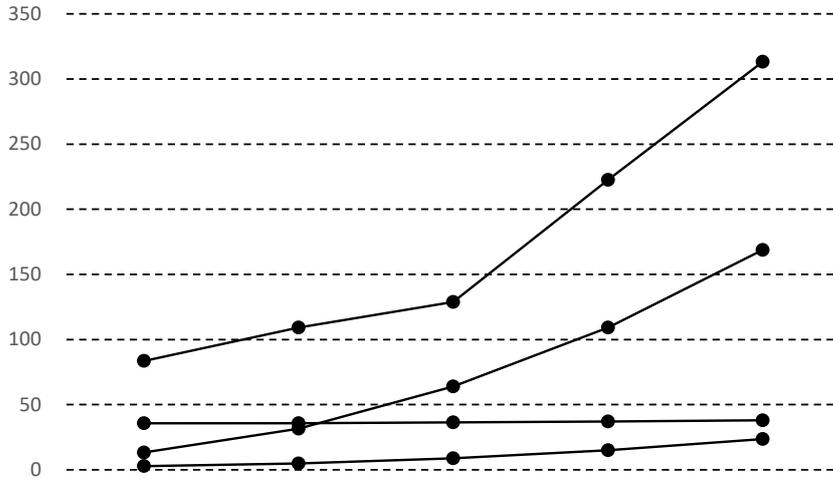
点

4583

35

小テスト「溶解度と質量パーセント濃度」

問題 次の資料は溶解度のグラフと表である。以下の問に答えよ。



溶解度(100gの水に溶ける溶質の質量)

温度 物質名	0	20	40	60	80	100	°C
硝酸カリウム	13.30	31.60	63.90	109.20	168.80	244.80	g
食塩	35.70	35.80	36.30	37.10	38.00	39.30	
水酸化ナトリウム	83.50	109.20	128.80	222.60	313.20	365.10	
ホウ酸	2.80	4.90	8.90	14.90	23.60	38.00	

問 1 900gの水に、ある物質を溶かした飽和水溶液がある。この水溶液の温度を表中のいずれかの温度間で変化させたと、あと132.3g溶かすことができた。この水溶液の溶質は何か。物質名を答えよ。

\_\_\_\_\_

問 2 この水溶液のはじめの温度は何°Cだったか。

\_\_\_\_\_ °C

問 3 問2の水溶液の溶質の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 4 問3の水溶液の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 5 問4の水溶液の濃度(質量パーセント濃度)は何%か。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ %

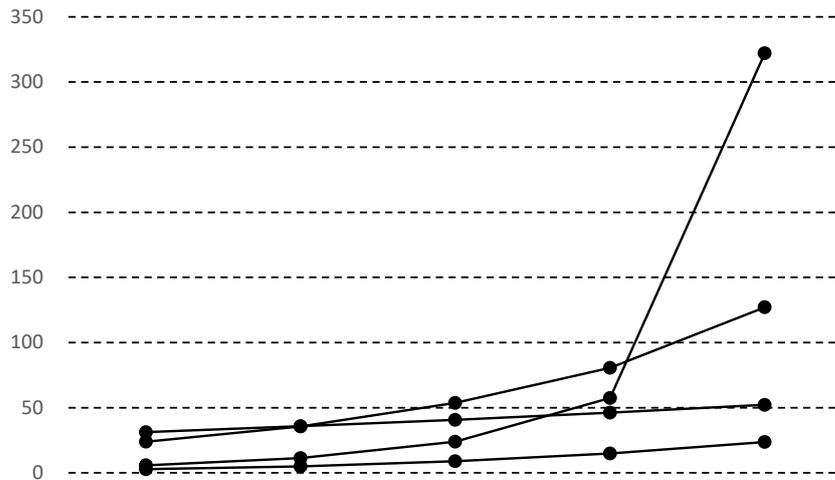
\_\_\_\_\_ 年 \_\_\_\_\_ 組 \_\_\_\_\_ 男・女 \_\_\_\_\_ 番

氏名 \_\_\_\_\_ 得点 \_\_\_\_\_ 点

4583 36

小テスト「溶解度と質量パーセント濃度」

問題 次の資料は溶解度のグラフと表である。以下の問に答えよ。



溶解度(100gの水に溶ける溶質の質量)

温度 物質名	0	20	40	60	80	100	°C
ミョウバン	5.70	11.40	23.80	57.40	322.00		g
ホウ酸	2.80	4.90	8.90	14.90	23.60	38.00	
塩化バリウム	31.20	35.70	40.60	46.20	52.20	60.00	
硫酸銅	23.80	35.60	53.60	80.50	127.00		

問 1 600gの水に、ある物質を溶かした飽和水溶液がある。この水溶液の温度を表中のいずれかの温度間で変化させたところ、36gの再結晶が得られた。この水溶液の溶質は何か。物質名を答えよ。

\_\_\_\_\_

問 2 この水溶液のはじめの温度は何°Cだったか。

\_\_\_\_\_ °C

問 3 問2の水溶液の溶質の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 4 問3の水溶液の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 5 問4の水溶液の濃度(質量パーセント濃度)は何%か。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ %

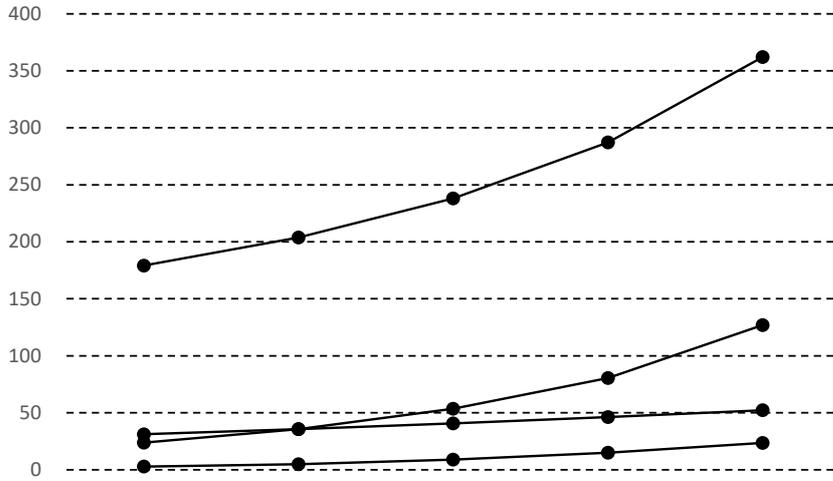
\_\_\_\_\_ 年 \_\_\_\_\_ 組 \_\_\_\_\_ 男・女 \_\_\_\_\_ 番

氏名 \_\_\_\_\_ 得点 \_\_\_\_\_ 点

4583 37

小テスト「溶解度と質量パーセント濃度」

問題 次の資料は溶解度のグラフと表である。以下の問に答えよ。



溶解度(100gの水に溶ける溶質の質量)

温度 物質名	0	20	40	60	80	100	°C
硫酸銅	23.80	35.60	53.60	80.50	127.00		g
ホウ酸	2.80	4.90	8.90	14.90	23.60	38.00	
塩化バリウム	31.20	35.70	40.60	46.20	52.20	60.00	
砂糖	179.20	203.90	238.10	287.30	362.10	485.20	

問 1 700gの水に、ある物質を溶かした飽和水溶液がある。この水溶液の温度を表中のいずれかの温度間で変化させたところ、あと70g溶かすことができた。この水溶液の溶質は何か。物質名を答えよ。

\_\_\_\_\_

問 2 この水溶液のはじめの温度は何°Cだったか。

\_\_\_\_\_ °C

問 3 問2の水溶液の溶質の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 4 問3の水溶液の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 5 問4の水溶液の濃度(質量パーセント濃度)は何%か。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ %

\_\_\_\_\_ 年 \_\_\_\_\_ 組 \_\_\_\_\_ 男・女 \_\_\_\_\_ 番

氏名

得点

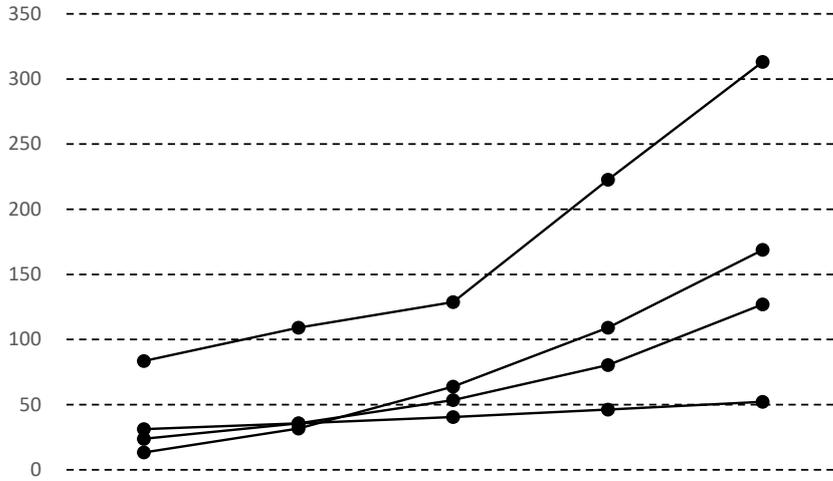
点

4583

38

小テスト「溶解度と質量パーセント濃度」

問題 次の資料は溶解度のグラフと表である。以下の問に答えよ。



溶解度(100gの水に溶ける溶質の質量)

温度 物質名	0	20	40	60	80	100	°C
水酸化ナトリウム	83.50	109.20	128.80	222.60	313.20	365.10	g
硝酸カリウム	13.30	31.60	63.90	109.20	168.80	244.80	
塩化バリウム	31.20	35.70	40.60	46.20	52.20	60.00	
硫酸銅	23.80	35.60	53.60	80.50	127.00		

問 1 500gの水に、ある物質を溶かした飽和水溶液がある。この水溶液の温度を表中のいずれかの温度間で変化させたところ、453gの再結晶が得られた。この水溶液の溶質は何か。物質名を答えよ。

\_\_\_\_\_

問 2 この水溶液のはじめの温度は何°Cだったか。

\_\_\_\_\_ °C

問 3 問2の水溶液の溶質の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 4 問3の水溶液の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 5 問4の水溶液の濃度(質量パーセント濃度)は何%か。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ %

\_\_\_\_\_ 年 \_\_\_\_\_ 組 \_\_\_\_\_ 男・女 \_\_\_\_\_ 番

氏名

得点

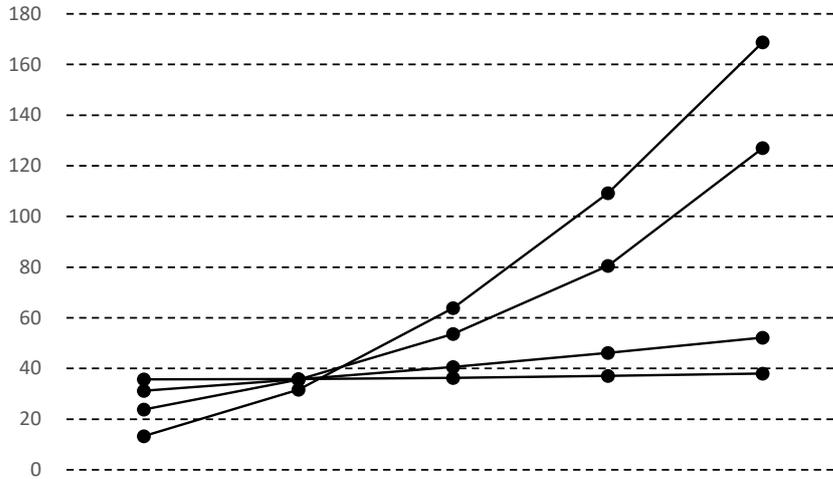
点

4583

39

小テスト「溶解度と質量パーセント濃度」

問題 次の資料は溶解度のグラフと表である。以下の問に答えよ。



温度 物質名	0	20	40	60	80	100	°C
塩化バリウム	31.20	35.70	40.60	46.20	52.20	60.00	g
食塩	35.70	35.80	36.30	37.10	38.00	39.30	
硝酸カリウム	13.30	31.60	63.90	109.20	168.80	244.80	
硫酸銅	23.80	35.60	53.60	80.50	127.00		

問 1 800gの水に、ある物質を溶かした飽和水溶液がある。この水溶液の温度を表中のいずれかの温度間で変化させたところ、39.2gの再結晶が得られた。この水溶液の溶質は何か。物質名を答えよ。

\_\_\_\_\_

問 2 この水溶液のはじめの温度は何°Cだったか。

\_\_\_\_\_ °C

問 3 問2の水溶液の溶質の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 4 問3の水溶液の質量は何gか。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ g

問 5 問4の水溶液の濃度(質量パーセント濃度)は何%か。答えは四捨五入して整数で答えよ。

\_\_\_\_\_ %

\_\_\_\_\_ 年 \_\_\_\_\_ 組 \_\_\_\_\_ 男・女 \_\_\_\_\_ 番

氏名 \_\_\_\_\_ 得点 \_\_\_\_\_ 点

4583 40