中1理科　　前期期末試験対策③　　氏名

英和ぷれぱある

1

1	2	2	2	3	1	4	3	5	1

2

6	1	7	1	8	1，4，5

3

9	1，2，4	10	2

4

11	4	12	1	13	4

5

14	1	15	4	16	2	17	4	18	5
19	3	20	2	21	3，4				

6

22	3	23	2	24	1

7

25	3	26	4	27	2	28	2	29	3

8

30	2	31	2	32	1	33	2

9

34	2	35	3，5

10

36	4	37	4

11

30	1	31	1	32	2

12

1	状態変化		2	6.1 g	3	水	600 g	砂糖	200 g
4	80 g	5	175 g		6	250 cm³	5	276 g	
8	12.5 g/cm³		水上置換法						
10	A,B と C	理由	水に溶けやすい気体は水上置換法で集めることができないから。						

得点 ／100

13. (1) 57.4 − 50.0 = 7.4 cm³

(2) ① $\frac{20.0\,g}{7.4\,cm^3}$ = 2.70 g/cm³

14 (1) A $\frac{4.4\,g}{2\,cm^3}$ = 2.2 g/cm³

B. $\frac{3.6\,g}{4\,cm^3}$ = 0.9 g/cm³

17 (1) 300 − 36 = 264 g

(2) $\frac{36}{300} \times 100$ = 12 %

(3) $\frac{36}{300+100} \times 100 = \frac{36}{400} \times 100$ = 9 %

(4) $\frac{36}{x} \times 100 = 20$

$36 \times 100 = 20x$

$x = \frac{36 \times 10^3}{20}$

$x = 180$ ← 溶液を180gにすれば良い

300 − 180 = 120 g

18. (1) 63.9 × 2 = 127.8 g

(2) ① 109.2 × 5 = 546 g ← 20℃ 500gの水に溶ける量

546 − 100 = 446 g

② 13.3 × 5 = 66.5 g ← 0℃ 500gの水に溶ける量

546 − 66.5 = 479.5 g

(3) $\frac{35.8}{100+35.8} \times 100$ = 26.3… 26%