

入試で漢字指定が多いため漢字で書けるようにしておくこと。ただし、※印のところは、ひらがなでも正解になります。

1	酸性	28	○	55	○
2	アルカリ性	29	灰	56	アンモニア
3	^{えんかすいそ} 塩化水素	30	キ	57	ク
4	水酸化カルシウム	31	○	58	○
5	低い	32	重そう(炭酸水素ナトリウム)	59	アルカリ性
6	ふっとう ^{せき} 石	33	キ	60	赤
7	圧力	34	○	61	^{えんか} 塩化ナトリウム
8	高く	35	水酸化カルシウム	62	^{えんか} 塩化カルシウム
9	タンパク質	36	キ	63	^{りゅうさん} 硫酸ナトリウム
10	大きく	37	○	64	^{えんか} 塩化アンモニウム
11	7	38	砂糖	65	^{たんさん} 炭酸カルシウム
12	^{でんかいしつ} 電解質	39	エ		
13	濃く	40	×		
14	アルコール	41	二酸化炭素		
15	カ	42	イ		
16	×	43	○		
17	ブドウ糖	44	さく酸		
18	エ	45	ウ		
19	×	46	○		
20	水酸化ナトリウム	47	ホウ酸		
21	キ	48	ア		
22	○	49	○		
23	食塩	50	塩化水素		
24	エ	51	イ		
25	○	52	○		
26	石けん	53	硫酸		
27	キ	54	ウ		

入試で漢字指定が多いため漢字で書けるようにしておくこと。ただし、※印のところは、ひらがなでも正解になります。

1 ⑦

2 ②

3 ⑤

4 ⑤

5 ②

6 ⑦

7 12

8 青

9 食塩

10 7.8

11 11.7

12 水酸化ナトリウム

13 2.7

14 28.8

15 1.6

$$20 \text{ g} \times 20 \text{ cm}^3 / 250 \text{ cm}^3 = 1.6 \text{ g}$$

16 37

$$\text{塩酸 } 5 \text{ cm}^3 \text{ で固体が } 0.1 \text{ g} \text{ ずつ増えているから } 5 \text{ cm}^3 \times (2.34 \text{ g} - 1.6 \text{ g}) / 0.1 \text{ g} = 37 \text{ cm}^3$$

17 0.95

$$\text{食塩} = 2.34 \text{ g} \times 15 \text{ cm}^3 / 37 \text{ cm}^3 = 0.95 \text{ g}$$

18 0.95

$$\text{水酸化ナトリウム} = 1.9 \text{ g} - 0.95 \text{ g} = 0.95 \text{ g}$$

