

- 1) CuOH 2) H₂NO₃ 3) H₂CO₃ 4) FeOH₃ 5) CaOH 6) H₂SO₄

2. Выберите один или несколько кислотных оксидов:

- 1) Fe₂O₃ 2) CuO 3) CaO 4) SO₃ 5) CO₂ 6) NO₂

3. Выберите один или несколько газообразных оксидов:

- 1) NO₃ 2) Fe₂O₃ 3) SO₂ 4) CuO 5) CO₂ 6) CaO

4. Выберите один или несколько основных оксидов:

- 1) CO₂ 2) Fe₂O₃ 3) CaO 4) NO₃ 5) CuO 6) SO₃

5. Выберите одну или несколько кислот:

- 1) H₂NO₃ 2) H₂CO₃ 3) CuOH 4) FeOH₃ 5) H₂SO₄ 6) CaOH

6. Элемент натрий расположен:

- 1) в 3-ем периоде, V группе, главной подгруппе
 2) в 3-ем периоде, I группе, главной подгруппе
 3) в 3-ем периоде, V группе, побочной подгруппе
 4) во 3-ем периоде, I группе, побочной подгруппе

7. Какова относительная молекулярная масса молекулы H₃PO₄:

- 1) 94 2) 96 3) 98 4) 100

8. Каков заряд ядра атома кремния?

- 1) +28 2) +42 3) +14 4) -14

9. Чему равна масса 3 моль SO₃?

- 1) 240 г 2) 180 г 3) 124 г 4) 24 г

10. Какой объем занимает 2,5 моль O₂?

- 1) 560 л 2) 56 л 3) 5,6 л 4) 22 л

11. Какое количество вещества составляет 12*10²³ молекул воды?

- 1) 20 моль 2) 0,2 моль 3) 2 моль 4) 0,02 моль

12. В каком соединении степень окисления серы равна +4?

- 1) SCI₄ 2) H₂S 3) SO₃ 4) S

13. Степень окисления атома серы в молекуле H₂SO₃ равна:

- 1) -2 2) +2 3) +4 4) +6

14. Какое соединение соответствует оксиду хлора (V)?

- 1) Cl₂O₅ 2) Cl₂O₃ 3) Cl₂O₇ 4) Cl₂O

15. Рассчитайте относительную молекулярную массу молекулы нитрата натрия.

Вычислите массовую долю элемента азота в формуле нитрата натрия (в %)

16. Распределите число электронов атома магния по энергетическим уровням.

17. Выберите последовательно ряд, в котором расположены только оксиды и только кислоты:

- 1) CaCO₃, Al₂S₃, Na₂SO₄ 2) N₂O₃, ZnO, K₂O
 3) KOH, Ba(OH)₂, Ca₃(PO₄)₂ 4) HCl, H₂SiO₃, H₂CO₃

13. Установите соответствие:

Название вещества	Молекулярная формула вещества
А. Сульфит бария	1. Fe(OH) ₂
Б. Сероводородная кислота	2. BaSO ₃
В. Гидроксид железа (II)	3. SO ₂
Г. Оксид серы (IV)	4. H ₂ S
	5. BaSO ₄
	6. Fe(OH) ₃

Ключ

Задание	Вариант 2
---------	-----------

1	145
2	456
3	135
4	235
5	125
6	2
7	3
8	3
9	1
10	2
11	3
12	1
13	3
14	1
15	Mr (NaNO ₂)=69 W(N)=20%
16	Mg+12 2.8.2
17	2,4
18	2413

Задание	Вариант 1
1	145
2	456
3	135
4	235
5	125
6	2
7	1
8	3
9	1
10	1
11	2
12	1
13	3
14	2
15	Mr (KNO ₃)=63 W(N)=22%
16	Cl+17 2.8.7
17	1,3
18	5463

Бланк ответы полугодовой контрольной работы по химии 8 класс
 учащегося 8 класса _____

Задание	Вариант №
1	
2	
3	
4	
5	
6	
7	
8	
9	
10	
11	
12	
13	
14	
15	
16	
17	
18	

Бланк ответы полугодовой контрольной работы по химии 8 класс
учащегося 8 класса _____

Задание	Вариант №
1	
2	
3	
4	
5	
6	
7	
8	
9	
10	
11	
12	
13	
14	
15	
16	
17	
18	