

Тест по химии Соединения химических элементов 8 класс

1 вариант

1. Степень окисления азота в HNO_2 равна
 - 1) +3
 - 2) +5
 - 3) -3
 - 4) -5
2. Формула фосфида кальция
 - 1) CaP
 - 2) Ca_5P_2
 - 3) Ca_3P_2
 - 4) Ca_2P_3
3. Монооксид углерода и угарный газ
 - 1) CO_2 и CO
 - 2) CO
 - 3) CO и CO_2
 - 4) CO_2
4. Формула негашеной извести
 - 1) Al_2O_3
 - 2) K_2O
 - 3) $\text{Ca}(\text{OH})_2$
 - 4) CaO
5. Формула нерастворимого основания
 - 1) MgO
 - 2) H_2SiO_3
 - 3) $\text{Mg}(\text{OH})_2$
 - 4) NaOH
6. Двухосновная бескислородная кислота
 - 1) HCl
 - 2) $\text{Ba}(\text{OH})_2$
 - 3) H_2S
 - 4) H_2SO_4
7. Формула азотистой кислоты
 - 1) HNO_3
 - 2) HNO_2
 - 3) H_3N
 - 4) HN_3
8. Оксид, соответствующий фосфорной кислоте,
 - 1) P_2O_5
 - 2) P_2O_3
 - 3) P_4O_6
 - 4) нет соответствующего оксида
9. Формула силиката натрия
 - 1) Na_4Si
 - 2) Na_2SO_3
 - 3) Na_2S
 - 4) Na_2SiO_3
10. Ионный тип кристаллической решетки характерен для вещества
 - 1) SO_3
 - 2) Al
 - 3) KCl
 - 4) алмаза

11. Вещество твердое, имеет высокую температуру плавления, практически нерастворимо в воде, хрупкое, обладает высокой твердостью. Его кристаллическая решетка
- 1) атомная
 - 2) металлическая
 - 3) ионная
 - 4) молекулярная
12. Какое из веществ не подчиняется закону постоянства состава?
- 1) BaF_2
 - 2) Br_2
 - 3) CO
 - 4) HNO_3
13. В растворе гидроксида натрия фиолетовый лакмус
- 1) станет синим
 - 2) станет красным
 - 3) станет желтым
 - 4) не изменит окраску
14. Объем воздуха, содержащий 5 л кислорода, равен
- 1) 1,05 л
 - 2) 23,8 л
 - 3) 3,9 л
 - 4) 6,4 л
15. Для приготовления 170 г 20%-ного раствора азотной кислоты потребуется
- 1) 136 г соли
 - 2) 34 г воды
 - 3) 170 г воды
 - 4) 34 г соли

Тест по химии Соединения химических элементов 8 класс

2 вариант

1. Степень окисления хлора в NaClO_4 равна
 - 1) +3
 - 2) +5
 - 3) +7
 - 4) -1
2. Формула гидроксида магния
 - 1) MgH_2
 - 2) MgH
 - 3) Mg_7H
 - 4) MnH_2
3. Диоксид серы и сернистый газ
 - 1) SO_2 и SO_3
 - 2) SO_3
 - 3) SO_3 и SO_2
 - 4) SO_2
4. Формула гашеной извести
 - 1) KCl
 - 2) $\text{Ca}(\text{OH})_2$
 - 3) CaCO_3
 - 4) CaO
5. Формула растворимого основания
 - 1) BaO
 - 2) $\text{Ba}(\text{OH})_2$
 - 3) $\text{Fe}(\text{OH})_2$
 - 4) Na_2O
6. Одноосновная кислородсодержащая кислота
 - 1) HNO_2
 - 2) KNO_3
 - 3) H_2SO_4
 - 4) HBr
7. Формула соляной кислоты
 - 1) HClO_3
 - 2) HF
 - 3) HBr
 - 4) HCl
8. Оксид, соответствующий азотной кислоте,
 - 1) N_2O
 - 2) N_2O_5
 - 3) N_2O_3
 - 4) NO
9. Формула ортофосфата кальция
 - 1) $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
 - 2) CaPO_4
 - 3) Ca_3P_2
 - 4) $\text{Ca}_2\text{P}_4\text{O}_7$
10. Молекулярный тип кристаллической решетки характерен для вещества
 - 1) CaO
 - 2) BaCl_2
 - 3) H_2O
 - 4) SiO_2

11. Вещество жидкое, имеет низкую температуру плавления, хорошо растворимо в воде. Его кристаллическая решетка
- 1) атомная
 - 2) металлическая
 - 3) ионная
 - 4) молекулярная
12. Какое из веществ подчиняется закону постоянства состава?
- 1) алмаз
 - 2) Na_2O
 - 3) F_2
 - 4) NaOH
13. В растворе серной кислоты фенолфталеин
- 1) станет синим
 - 2) станет красным
 - 3) станет желтым
 - 4) не изменит окраску
14. Объем азота, содержащийся в 10 л воздуха, равен
- 1) 12,8 л
 - 2) 2,1 л
 - 3) 7,8 л
 - 4) 5 л
15. При растворении 50 г соли в 150 г воды образуется раствор с массовой долей соли
- 1) 50%
 - 2) 25%
 - 3) 33,3%
 - 4) 75%

Тест по химии Соединения химических элементов 8 класс

3 вариант

1. Степень окисления серы в BaSO_4 равна
 - 1) +4
 - 2) +6
 - 3) +7
 - 4) -6
2. Формула высшего хлорида фосфора
 - 1) PCl_5
 - 2) P_5Cl
 - 3) PCl_3
 - 4) Cl_3P_7
3. Диоксид свинца и оксид свинца (II)
 - 1) PbO_2
 - 2) PbO
 - 3) PbO и PbO_2
 - 4) PbO_2 и PbO
4. Формула кварца
 - 1) Al_2O_3
 - 2) SiO_2
 - 3) C
 - 4) Si
5. Формула нерастворимой соли
 - 1) HCl
 - 2) Na_2SiO_3
 - 3) $\text{Fe}(\text{OH})_3$
 - 4) BaSO_4
6. Двухосновная неустойчивая кислота
 - 1) HClO
 - 2) H_2SO_4
 - 3) Li_2SO_4
 - 4) H_2SO_4
7. Формула угольной кислоты
 - 1) CH_4
 - 2) HCl
 - 3) H_2CO_3
 - 4) H_2SiO_3
8. Оксид, соответствующий соляной кислоте,
 - 1) Cl_2O
 - 2) Cl_2O_3
 - 3) Cl_2O_7
 - 4) нет соответствующего оксида
9. Формула сульфита натрия
 - 1) $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$
 - 2) Na_2SO_3
 - 3) Na_2S
 - 4) Na_2SO_4
10. Атомный тип кристаллической решетки характерен для вещества
 - 1) графит
 - 2) O_2
 - 3) CaCl_2
 - 4) CO

11. Вещество твердое, пластичное, тепло- и электропроводно, практически нерастворимо в воде. Его кристаллическая решетка

- 1) атомная
- 2) металлическая
- 3) ионная
- 4) молекулярная

12. Какое из веществ не подчиняется закону постоянства состава?

- 1) SO_3
- 2) CuSO_4
- 3) HCl
- 4) O_3

13. В растворе гидроксида бария фенолфталеин

- 1) станет синим
- 2) станет малиновым
- 3) станет желтым
- 4) не изменит окраску

14. Объемная доля метана в природном газе равна 94%. Определите объем природного газа, содержащего 20 л метана.

- 1) 40 л
- 2) 18,8 л
- 3) 333,3 л
- 4) 21,3 л

15. Для приготовления 540 г 15%-ного раствора соли потребуется

- 1) 81 г воды
- 2) 540 г воды
- 3) 459 г воды
- 4) 459 г соли

Тест по химии Соединения химических элементов 8 класс

4 вариант

1. Степень окисления фосфора в NaH_2PO_4 равна
 - 1) +3
 - 2) +5
 - 3) +1
 - 4) -5
2. Формула нитрида калия
 - 1) KNO_2
 - 2) KNO_3
 - 3) K_3N
 - 4) KN_3
3. Углекислый газ и сухой лед
 - 1) CO_2 и H_2O
 - 2) CO_2
 - 3) SO_2 и CO_2
 - 4) CO и CO_2
4. Формула едкого калия
 - 1) KOH
 - 2) K_2O
 - 3) $\text{Ca}(\text{OH})_2$
 - 4) CaO
5. Формула оксида неметалла
 - 1) OF_2
 - 2) HNO_3
 - 3) H_2S
 - 4) HF
6. Одноосновная бескислородная кислота
 - 1) NaNO_2
 - 2) HNO_3
 - 3) H_2S
 - 4) HF
7. Формула сернистой кислоты
 - 1) H_2SO_3
 - 2) H_2SO_4
 - 3) $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_7$
 - 4) H_2S
8. Оксид, соответствующий азотистой кислоте,
 - 1) N_2O
 - 2) N_2O_5
 - 3) N_2O_3
 - 4) NO
9. Формула фторида калия
 - 1) CaF_2
 - 2) Ca_2F_2
 - 3) KF
 - 4) K_2F_2
10. Металлический тип кристаллической решетки характерен для вещества
 - 1) Ca
 - 2) Cl_2
 - 3) S
 - 4) Si

11. Вещество твердое, тугоплавкое, хрупкое, хорошо растворимо в воде. Его кристаллическая решетка

- 1) атомная
- 2) металлическая
- 3) ионная
- 4) молекулярная

12. Какое из веществ отвечает закону постоянства состава?

- 1) NaCl
- 2) SiO₂
- 3) KNO₃
- 4) H₂S

13. В растворе соляной кислоты метилоранж

- 1) станет синим
- 2) станет розовым
- 3) станет желтым
- 4) не изменит окраску

14. Объемная доля углекислого газа в воздухе равна 0,03%. Объем углекислого газа в 1 м³ воздуха равен

- 1) 3 л
- 2) 0,3 м³
- 3) 300 мл
- 4) 0,03 л

15. При растворении 20 г соли в 230 г воды образуется раствор с массовой долей соли

- 1) 8%
- 2) 8,7%
- 3) 92%
- 4) 9,5%

Ответы на тест по химии Соединения химических элементов

1 вариант

1-1
2-3
3-2
4-4
5-3
6-3
7-2
8-1
9-4
10-3
11-1
12-1
13-1
14-2
15-4

2 вариант

1-3
2-1
3-4
4-2
5-2
6-1
7-4
8-2
9-1
10-3
11-4
12-3
13-4
14-3
15-2

3 вариант

1-2
2-1
3-4
4-2
5-4
6-4
7-3
8-4
9-2
10-1
11-2
12-2
13-2
14-4
15-3

4 вариант

1-2
2-3
3-2
4-1
5-3
6-4
7-1
8-3
9-3
10-1
11-3
12-4
13-2
14-3
15-1