

КР ПО ХИМИИ 8 КЛАСС 1 ПОЛУГОДИЕ
1 ВАРИАНТ

1. Укажите смесь веществ:
1. Оксид кальция 2. Серная кислота 3. Молоко 4. Железо
2. Укажите простое вещество:
1. Золото 2. Вода 3. Воздух 4. Оксид кальция
3. Укажите химическое явление:
1. Плавление льда 2. Гниение листьев
3. Испарение воды 4. Кристаллизация сахара из раствора
4. «Водород горит». Здесь речь идет о «водороде», как:
1. О смеси 2. О сложном веществе
3. О простом веществе 4. Об элементе
5. Укажите химическое соединение, состоящее из трех химических элементов и восьми атомов:
1. $3S_8$ 2. Cl_2O_5 3. K_2MnO_4 4. H_3PO_4
6. Укажите вещество с ионной химической связью:
1. $NaCl$ 2. HF 3. Cl_2 4. C
7. Ядро атома элемента содержит четыре протона. Этим элементом является:
1. ^{12}C 2. 4He 3. 9Be 4. ^{39}K
8. Укажите элемент, находящийся в четвертой группе, побочной подгруппе, пятого периода:
1. Zr 2. Ge 3. Nb 4. Sn
9. Проведите с атомом (A) мысленный эксперимент, меняя в нем число протонов p^+ , нейтронов n^0 , электронов e^- . В каком случае произойдет образование изотопа этого же элемента?
1. $A + e^- \rightarrow$ 2. $A + p^+ \rightarrow$ 3. $A + n^0 \rightarrow$ 4. $A - e^- \rightarrow$
10. Укажите элемент с постоянной валентностью:
1. Fe 2. Al 3. N 4. P
11. Укажите соединение, валентность хлора в котором равна единице:
1. ClF_7 2. Cl_2O_3 3. Cl_2O_5 4. $AlCl_3$
12. Укажите оксид:
1. H_2SO_4 2. CaO 3. $ZnCl_2$ 4. KOH
13. Укажите кислоту:
1. AlH_3 2. $NaOH$ 3. KNO_3 4. H_2CrO_4
14. Вычислите относительную молекулярную массу гидроксида кальция $Ca(OH)_2$:
1. 57 2. 74 3. 58 4. 72
15. Укажите массовую долю элемента кислорода в оксиде серы(IV):
1. 0,5 ь 2. 0,2 3. 0,66 4. 0,25
16. Вычислите количество вещества кислорода массой 80 грамм:
1. 2,5 моль 2. 5 моль 3. 1 моль 4. 10 моль
17. Какую массу имеют $12,04 \cdot 10^{23}$ молекул водорода:
1. 4г. 2. 2 г. 3. 1 г. 4. 0,5 г.

КР ПО ХИМИИ 8 КЛАСС 1 ПОЛУГОДИЕ
2 ВАРИАНТ

1. Укажите смесь веществ:
1. Морская вода 2. Углекислый газ 3. Углерод 4. Хлорид натрия
2. Укажите сложное вещество:
1. Водород 2. Медь 3. Воздух 4. Углекислый газ
3. Укажите физическое явление:
1. Горение торфа 2. Кипение воды
3. Дыхание 4. Ржавление железа
4. «Водород входит в состав воды». Здесь речь идет о «водороде», как:
1. О смеси 2. О сложном веществе
3. О простом веществе 4. Об элементе
5. Укажите химическое соединение, состоящее из трех химических элементов и четырех атомов:
1. CH_4 2. P_4 3. HClO_2 4. KNO_3
6. Укажите вещество с ковалентной неполярной химической связью:
1. KCl 2. H_2O 3. N_2 4. Zn
7. Ядро атома элемента содержит шесть протонов. Этим элементом является:
1. ^{12}C 2. ^6Li 3. ^{13}Al 4. ^{39}K
8. Укажите элемент, находящийся в четвертой группе, главной подгруппе, шестого периода:
1. Hf 2. Pb 3. Bi 4. W
9. Проведите с атомом (A) мысленный эксперимент, меняя в нем число протонов p^+ , нейтронов n^0 , электронов e^- . В каком случае произойдет образование нового элемента?
1. $A + e^- \rightarrow$ 2. $A + p^+ \rightarrow$ 3. $A + n^0 \rightarrow$ 4. $A - e^- \rightarrow$
10. Укажите элемент с переменной валентностью:
1. Fe 2. Ca 3. Na 4. B
11. Укажите соединение, валентность серы в котором равна двум:
1. SF_4 2. SO_2 3. SO_3 4. ZnS
12. Укажите оксид:
1. H_3PO_4 2. MgS 3. K_2O 4. $\text{Al}(\text{OH})_3$
13. Укажите кислоту:
1. HMnO_4 2. KOH 3. CaH_2 4. Na_2SO_4
14. Вычислите относительную молекулярную массу гидроксида магния $\text{Mg}(\text{OH})_2$:
1. 41 2. 42 3. 58 4. 56
15. Укажите массовую долю элемента кислорода в оксиде серы(VI):
1. 0,2 2. 0,6 3. 0,4 4. 0,5
16. Вычислите количество вещества водорода массой 7 грамм:
1. 7 моль 2. 3,5 моль 3. 1 моль 4. 0,22 моль
17. Какую массу имеют $3,01 \cdot 10^{23}$ молекул кислорода:
1. 8 г. 2. 64 г. 3. 32 г. 4. 16 г.

