

## Тест по химии Введение 8 класс

### 1 вариант

- A1.** К веществам относится
- 1) стакан
  - 2) железо
  - 3) снежинка
  - 4) монета
- A2.** К физическим свойствам веществ не относится
- 1) температура кипения
  - 2) цвет
  - 3) размер
  - 4) запах
- A3.** К химическим явлениям относится
- 1) испарение воды
  - 2) горение дров
  - 3) сгибание проволоки
  - 4) диффузия газов
- A4.** К простым веществам относится
- 1) кислород
  - 2) вода
  - 3) углекислый газ
  - 4) воздух
- A5.** Знак химического элемента натрия
- 1) N
  - 2) Ni
  - 3) Na
  - 4) Ne
- A6.** Элементами одной группы и подгруппы являются
- 1) N, O
  - 2) Cl, Mn
  - 3) Al, S
  - 4) P, N
- A7.** Порядковый номер магния
- 1) 24
  - 2) 12
  - 3) 2
  - 4) 3
- A8.** Элементом 4-го периода III группы главной подгруппы является
- 1) Si
  - 2) Sc
  - 3) Ga
  - 4) Al
- A9.** Пяти атомам водорода соответствует запись
- 1) 5H
  - 2) H<sub>5</sub>
  - 3) 5H<sub>2</sub>
  - 4) 5H<sub>2</sub>O
- A10.** Относительная молекулярная масса вещества MgCO<sub>3</sub> равна:
- 1) 84 г
  - 2) 84
  - 3) 52
  - 4) 42 г
- A11.** Массовая доля азота в NH<sub>4</sub>Br равна
- 1) 28,6%
  - 2) 15,2%
  - 3) 14,7%
  - 4) 14,3%
- A12.** В 15 молекулах CO<sub>2</sub> содержится
- 1) 10 атомов кислорода
  - 2) 15 атомов кислорода
  - 3) 30 атомов кислорода
  - 4) 5 атомов кислорода

## Тест по химии Введение 8 класс

### 2 вариант

- A1.** К веществам не относится
- 1) алюминий
  - 2) водород
  - 3) спичка
  - 4) азот
- A2.** К физическим свойствам веществ относится
- 1) форма
  - 2) высота
  - 3) цвет
  - 4) шероховатость
- A3.** К химическим явлениям не относится
- 1) свечение нити накаливания
  - 2) варка яйца
  - 3) действие уксуса на соду
  - 4) горение бенгальских огней
- A4.** Сложным веществом является
- 1) гелий
  - 2) медь
  - 3) сахар
  - 4) сера
- A5.** Знак химического элемента ртути
- 1) He
  - 2) Hg
  - 3) Rh
  - 4) Rb
- A6.** Элементами одного периода и разных групп являются
- 1) Ca, Zn
  - 2) Cl, Mn
  - 3) B, F
  - 4) Se, Te
- A7.** Порядковый номер хрома
- 1) 24
  - 2) 52
  - 3) 6
  - 4) 4
- A8.** Элементом 2-го периода VIII группы главной подгруппы является
- 1) O
  - 2) Ne
  - 3) Fe
  - 4) Ar
- A9.** Индекс показывает
- 1) число свободных атомов
  - 2) число молекул сложного вещества
  - 3) число атомов данного элемента в молекуле простого или сложного вещества
  - 4) число молекул простого вещества
- A10.** Относительная молекулярная масса вещества  $K_3PO_4$  равна
- 1) 212
  - 2) 89
  - 3) 42
  - 4) 104
- A11.** Массовая доля фосфора в  $P_2O_5$  равна
- 1) 65,96%
  - 2) 43,7 %
  - 3) 42,9%
  - 4) 21,8%
- A12.** 12 атомов кислорода содержится
- 1) в 12 молекулах  $SO_3$
  - 2) в 4 молекулах  $SO_3$
  - 3) в 16 молекулах  $SO_3$
  - 4) в 8 молекулах  $SO_3$

## Тест по химии Введение 8 класс

### 3 вариант

- A1.** К телам относится
- 1) медь
  - 2) вода
  - 3) кислород
  - 4) подкова
- A2.** К физическим свойствам вещества относится
- 1) растворимость в воде
  - 2) форма
  - 3) размер
  - 4) масса
- A3.** К химическим явлениям не относится
- 1) пригорание пищи
  - 2) горение свечи
  - 3) таяние льда
  - 4) скисание молока
- A4.** К сложным веществам относится
- 1) гелий
  - 2) кислород
  - 3) угарный газ
  - 4) чугун
- A5.** Знак химического элемента магния
- 1) Mg
  - 2) Mn
  - 3) Mo
  - 4) Md
- A6.** Элементами одного периода являются
- 1) N, P
  - 2) Cl, Si
  - 3) Al, B
  - 4) Ca, Al
- A7.** Порядковый номер хлора
- 1) 7
  - 2) 35
  - 3) 17
  - 4) 3
- A8.** Элементом 3-го периода VI группы главной подгруппы является
- 1) S
  - 2) TI
  - 3) O
  - 4) Cr
- A9.** Трём молекулам кислорода соответствует запись
- 1) 3O
  - 2) 3O<sub>2</sub>
  - 3) O<sub>3</sub>
  - 4) 3O<sub>3</sub>
- A10.** Относительная молекулярная масса вещества Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> равна
- 1) 71
  - 2) 70
  - 3) 142
  - 4) 70 г
- A11.** Массовая доля кислорода в N<sub>2</sub>O<sub>3</sub> равна
- 1) 53,3%
  - 2) 63,2%
  - 3) 21,1%
  - 4) 60%
- A12.** В пяти молекулах CCl<sub>4</sub> содержится
- 1) 4 атома хлора
  - 2) 1 атом углерода
  - 3) 25 атомов
  - 4) 5 атомов

## Тест по химии Введение 8 класс

### 4 вариант

- A1.** К веществам относится
- 1) вода
  - 2) сосулька
  - 3) айсберг
  - 4) льдина
- A2.** К физическим свойствам веществ не относится
- 1) твердость
  - 2) пластичность
  - 3) теплопроводность
  - 4) длина
- A3.** К химическим явлениям относится
- 1) плавление металла
  - 2) растворение сахара
  - 3) ржавление железа
  - 4) испарение спирта
- A4.** Формула простого вещества
- 1) H
  - 2) O
  - 3) O<sub>2</sub>
  - 4) CO<sub>2</sub>
- A5.** Знак химического элемента кремния
- 1) Kr
  - 2) Si
  - 3) K
  - 4) S
- A6.** Элементами одной группы и ОДНОГО периода являются
- 1) P, S
  - 2) O, S
  - 3) Cr, S
  - 4) Cr, Se
- A7.** Порядковый номер аргона
- 1) 18
  - 2) 8
  - 3) 40
  - 4) 3
- A8.** Элементом 2-го периода V группы главной подгруппы является
- 1) P
  - 2) O
  - 3) Be
  - 4) N
- A9.** О какой форме существования химического элемента азота говорит запись 3N<sub>2</sub>?
- 1) свободные атомы
  - 2) простое вещество
  - 3) сложное вещество
  - 4) все предыдущие ответы
- A10.** Относительная молекулярная масса вещества BaSO<sub>3</sub> равна
- 1) 185 г
  - 2) 217 г
  - 3) 217
  - 4) 80
- A11.** Массовая доля водорода в C<sub>3</sub>H<sub>8</sub> равна
- 1) 18,18%
  - 2) 2,3%
  - 3) 7,7%
  - 4) 30,8%
- A12.** В 10 атомов водорода содержится
- 1) в 5 молекулах воды
  - 2) в 10 молекулах воды
  - 3) в 2 молекулах воды
  - 4) в 15 молекулах воды

*Ответы на тест по химии Введение*

**1 вариант**

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

**2 вариант**

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

**3 вариант**

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

**4 вариант**

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