

## Демонстрационный вариант

### Годовой контрольный тест по химии 8 класс

#### Часть – I

**A1.** Определите, где перечислены только названия веществ.

- 1) проволока, алюминий                                      2) углекислый газ, кислород  
3) стакан, стекло    4) серебро, кольцо

**A2.** Какое из перечисленных явлений **не является** химическим?

- 1) ржавление железа    2) плавление металла  
3) горение угля    4) скисание молока

**A3.** Кислород – простое вещество, так как

- 1) его молекула образована атомами разных химических элементов  
2) состоит из смеси разных веществ  
3) его молекула образована атомами одного химического элемента  
4) является газообразным

**A4.** В каком случае речь идёт о кислороде как о **химическом элементе**?

- 1) кислород - бесцветный газ                                  2) кислород необходим для дыхания и горения  
3) кислород входит в состав воды                                  4) кислород входит в состав воздуха

**A5.** Сколько элементов содержится в веществе, состав которого выражается формулой  $\text{NH}_4\text{NO}_3$ ?

- 1) 3    2) 4    3) 7    4) 9

**A6.** Номер периода для элемента хлор – это

- 1) II            2) III            3) VI            4) VII

**A7.** На заряд ядра и число электронов в атоме указывает

- 1) порядковый номер элемента                                  2) номер периода  
3) номер группы    4) относительная атомная масса элемента

**A8.** Атом хлора содержит на внешнем энергетическом уровне

- 1) 3 электрона    2) 7 электронов    3) 17 электронов    4) 35 электронов

**A9.** Распределение электронов по энергетическим уровням в атоме алюминия

- 1) 2e, 8e, 3e    2) 2e, 5e, 8e    3) 2e, 8e, 4e    4) 2e, 3e

**A10.** Какую связь образуют между собой атомы в молекуле кислорода ( $\text{O}_2$ )?

- 1) ковалентную полярную    2) ионную  
3) ковалентную неполярную    4) металлическую

**A11.** Какой тип кристаллической решётки характерен для меди?

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

**A12.** Единица измерения молярной массы

- 1) грамм    2) грамм/моль    3) моль    4) литр/моль

**A13.** Формулы оксида и кислоты

- 1) MgO и  $\text{KNO}_3$                                   2) CaO и  $\text{HNO}_3$                                   3) NaOH и HCl                                  4)  $\text{Al}_2\text{O}_3$  и KOH

**A14.** Какая соль в растворе распадается на ионы

- 1)  $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$                                   2)  $\text{Na}_2\text{SO}_4$                                   3)  $\text{CaCO}_3$                                   4)  $\text{BaSO}_4$

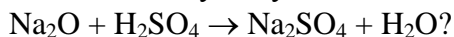
**A15.** Формула сульфата калия

- 1)  $K_2SO_4$                       2)  $K_2SO_3$                       3)  $K_2S$                       4)  $CaSO_4$

**A16.** Фенолфталеин становится малиновым в растворе

- 1)  $NaCl$     2)  $NaOH$     3)  $HCl$     4)  $NaNO_3$

**A17.** К какому типу относится данная химическая реакция



- 1) разложения    2) замещения    3) соединения    4) обмена

**A18.** Реакцией соединения является

- 1)  $Fe(OH)_3 \rightarrow Fe_2O_3 + H_2O$                       2)  $CaO + H_2O \rightarrow Ca(OH)_2$   
3)  $CuSO_4 + Fe \rightarrow FeSO_4 + Cu$                       4)  $HNO_3 + KOH \rightarrow KNO_3 + H_2O$

**A19.** Сумма коэффициентов в уравнении реакции  $Fe + Cl_2 \rightarrow FeCl_3$  равна

- 1) 3    2) 4    3) 5    4) 7

**A20.** Верны ли следующие суждения о правилах работы в лаборатории?

- А) При нагревании вещества пробирку нужно держать вертикально.  
Б) Чтобы погасить спиртовку, нужно накрыть её фитиль колпачком

- 1) верно только А                      2) верно только Б  
3) оба суждения верны                      4) оба суждения неверны

## Часть- II

**Б1.** Установите соответствие между формулой вещества и его названием.

### ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА

- А)  $O_2$   
Б)  $CO_2$   
В)  $H_2O$   
Г)  $NaCl$

### НАЗВАНИЕ ВЕЩЕСТВА

- 1) углекислый газ  
2) поваренная соль  
3) соляная кислота  
4) кислород  
5) гидроксид натрия  
6) вода

**Б2.** Соотнесите формулу вещества и его молярную массу.

### ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА

- А)  $N_2$   
Б)  $Li_2O$   
В)  $Si$   
Г)  $Na$

### МОЛЯРНАЯ МАССА (Г/МОЛЬ)

- 1) 11  
2) 14  
3) 22  
4) 23  
5) 28  
6) 30

**Б3.** Чему равна масса 2 моль железа? (Ответ дайте в виде числа)

## Часть III

**С1.** Закончить уравнение реакции обмена, расставить коэффициенты. Записать полное и сокращенное ионное уравнения.

