

Контрольная работа по химии 8 класс (базовый уровень)

Вариант – 1

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 NH_4NO_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 (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 KNO_3
- 2) CaO и HNO_3
- 3) NaOH и HCl
- 4) Al_2O_3 и KOH

A14. Какая соль в растворе распадается на ионы

- 1) $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ 2) Na_2SO_4 3) CaCO_3 4) BaSO_4

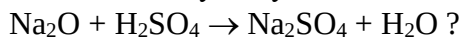
A15. Формула сульфата калия

- 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) $\text{Fe}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O}$ 2) $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca}(\text{OH})_2$
3) $\text{CuSO}_4 + \text{Fe} \rightarrow \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$ 4) $\text{HNO}_3 + \text{KOH} \rightarrow \text{KNO}_3 + \text{H}_2\text{O}$

A19. Сумма коэффициентов в уравнении реакции $\text{Fe} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{FeCl}_3$ 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.



Критерии оценивания

За каждый правильный ответ в **части I** – 1 балл.

За правильный ответ в **части II** – **2 балла** (оценивается правильная последовательность цифр), **1 балл**, если допущена одна ошибка, две ошибки и более – 0 баллов). **БЗ.** - 1балл

За правильно составленные уравнения реакции **части III** – 4 балла (правильно составлены формулы продуктов реакции - 1балл, правильно расставлены коэффициенты + 1 балл ; правильно записаны ионные уравнения + 2 балла;; итого: 4 балла)

ИТОГО: 29 баллов.

« 5 » - от 29 до 26 баллов

« 4 » - от 25 до 20 баллов

« 3 » - от 19 до 13 баллов

« 2 » - менее 13 баллов