

Промежуточная аттестация по химии

За курс 8 класса 2022-2023 уч.года

Форма контрольной работы: тестирование

Оценивание итоговой контрольной работы: максимальное количество баллов за всю работу - 19 баллов.

Оценка «5» - 17 - 19 баллов

Оценка «4» - 13 -16 баллов

Оценка «3» - 9-12 баллов

Оценка «2» - менее 9 баллов

Демонстрационный вариант для промежуточной аттестации по химии 8 класс

Часть А. 1. Какие прилагательные характеризуют свойства алюминия:

а) хрупкий; б) легкий; в) ядовитый; г) золотистый.

2. Молекула углекислого газа состоит из атома углерода и двух атомов кислорода. Выберите его формулу:

а) NO_2 ; б) CO ; в) CO_2 ; г) N_2O .

3. Атомы какого химического элемента имеют в своем составе 5 протонов, 6 нейтронов, 5 электронов:

а) углерода; б) натрия; в) бора; г) неона.

4. Четыре энергетических уровня содержат электронные оболочки атомов:

а) калия; б) серебра; в) бериллия; г) меди.

5.Наименее ярко выраженные металлические свойства из перечисленных элементов имеет:

а) магний; б) кальций; в) стронций; г) барий.

6. Только отрицательно заряженные ионы образует атом:

а) Ca ; б) Al ; в) Li ; г) F .

7. Выберите сокращенную электронную формулу атома магния:

а) $2\bar{e} 8\bar{e} 2\bar{e}$; б) $2\bar{e} 8\bar{e} 8\bar{e}$; в) $2\bar{e} 8\bar{e}$ г) $2\bar{e}$;

8.Формулы соединений с ковалентной полярной химической связью:

а) O_3 ; б) KF ; в) P_4 ; г) CF_4 .

9. Кремневой кислоте соответствует формула

а) CaSO_4 ; б) HNO_3 ; в) Si O_2 ; г) H_2SiO_3 .

10. Число формул солей в следующем списке:

HNO_3 , Al_2O_3 , $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$, $\text{Ca}(\text{OH})_2$, CaSO_4 , Si O_2 , H_2SiO_3 , Na_3PO_4 .

а) 1; б) 3; в) 2; г) 4.

Часть В

11. Установите соответствие.

НАЗВАНИЯ ВЕЩЕСТВ

1) гидроксид железа (II)

2) гидроксид кальция

3) оксид алюминия

ФОРМУЛЫ ВЕЩЕСТВ

а) Ag_2O ;

в) $\text{Ca}(\text{OH})_2$;

д) $\text{Fe}(\text{OH})_2$;

б) $\text{Fe}(\text{OH})_3$;

г) KOH ;

е) Al_2O_3 .

Банк ответов:

1	2	3

12. Установите соответствие.

ТИПЫ ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ	УРАВНЕНИЯ РЕАКЦИЙ
1) разложение	а) $\text{CaO} + \text{SiO}_2 = \text{CaSiO}_3$
2) замещение	б) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 2\text{Al} = \text{Al}_2\text{O}_3 + 2\text{Fe}$
3) обмен	в) $\text{FeS} + 2\text{HCl} = \text{FeCl}_2 + \text{H}_2\text{S}$
4) соединение	г) $\text{Fe} + 2\text{HCl} = \text{FeCl}_2 + \text{H}_2$
	д) $2\text{KClO}_3 = 2\text{KCl} + 3\text{O}_2$
	е) $2\text{Mg} + \text{O}_2 = 2\text{MgO}$
	ж) $\text{H}_3\text{PO}_4 + 3\text{KOH} = \text{K}_3\text{PO}_4 + 3\text{H}_2\text{O}$

Банк ответов:

1	2	3	4

Часть С.

13. Даны следующие схемы химических реакций.

а) $\text{CaO} + \text{SiO}_2 = \text{CaSiO}_3$

б) $\text{Fe} + \text{HCl} = \text{FeCl}_2 + \text{H}_2$

Расставьте коэффициенты, укажите тип каждой реакции. Чему равна сумма коэффициентов в реакции замещения.

14. Определите объем и число молекул хлора, необходимого для получения 53,4 г хлорида алюминия.