

ПРОМЕЖУТОЧНАЯ АТТЕСТАЦИЯ ПО ХИМИИ ЗА 8 КЛАСС

Подготовка к промежуточной аттестации (основные вопросы):

1. Химический элемент, периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева, строение атома. Строение электронных оболочек атомов (№1- №20)
2. Физические и химические явления. Чистые вещества и смеси.
3. Химические формулы
4. Степень окисления, валентность
5. Типы химической связи
6. Характеристика химической реакции. Классификация химических реакций.
7. Окислительно-восстановительные реакции. Окислители и восстановители.
8. Классы неорганических соединений
9. Названия неорганических соединений
10. Водород и кислород. Химические свойства. Способы получения.
11. Химические свойства оксидов, оснований, кислот и солей
12. Массовая доля химического элемента в соединении
13. Массовая доля вещества в растворе
14. Количество вещества, молярный объём газов
15. Расчеты по химическим уравнениям
16. Генетические ряды металлов и неметаллов

Тестирование рассчитано на 1 час.

Составлено по типу тестирования ОГЭ 9 класса, состоит из 3 частей.

Часть А. Тестовые задания с выбором одного правильного ответа.

Часть В. Задания с кратким ответом или на соотнесение

Часть С. Задание со свободным ответом.

Оценка заданий части В и С проводится не только за полностью правильный ответ, но и за выполнение отдельных этапов или элементов задания.

К каждому варианту КИМ прилагаются следующие материалы:

1. периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева;
2. таблица растворимости солей, кислот и оснований в воде;
3. электрохимический ряд напряжений металлов;

На экзамене разрешено использование непрограммируемого калькулятора.

ДЕМОНСТРАЦИОННЫЙ ВАРИАНТ

Часть А: выберите 1 правильный ответ

1. Выберите название химического явления
А) ржавление гвоздя Б) таяние льда
В) плавление алюминия Г) растворение соли в воде

2. Относительная молекулярная масса $ZnSO_4$
 А) 162 Б) 161 В) 160 Г) 170
3. Массовая доля кислорода в сульфате цинка $ZnSO_4$
 А) 40% Б) 25% В) 44% Г) 17%
4. Химический элемент Na имеет
 А) протонов 11, 2 энергетических уровня
 Б) 2 электрона на внешнем уровне
 В) заряд ядра +11, 3 энергетических уровня
 Г) массовое число 35
5. 3 моль сернистого газа SO_2 (н.у.) занимает объём
 А) 67,2л Б) 0,0224м³ В) 67,2мл Г) 44,8л
6. В 290 г воды растворили 15 г сахара. Какова массовая доля сахара в растворе
 А) 3% Б) 2% В) 5% Г) 4%
7. $P \rightarrow P_2O_5 \rightarrow X \rightarrow Mg_3(PO_4)_2$ веществом X является
 А) MgO Б) PH_3 В) H_3PO_4 Г) $P(OH)_5$
8. Тип реакции $2Mg + O_2 = 2MgO$
 А) соединение Б) разложение
 В) замещение Г) обмен
9. Сумма коэффициентов в уравнении реакции, схема которой
 $H_2S + O_2 = S + H_2O$ равна
 А) 9 Б) 8 В) 10 Г) 7
10. С каким из предложенных веществ реагирует оксид магния
 А) оксид натрия Б) серная кислота
 В) гидроксид калия Г) карбонат кальция
11. Находящийся в сосуде кислород можно обнаружить
 А) по затуханию горящей лучины, внесенной в сосуд
 Б) по характерному хлопку, слышному при поднесении горящей лучины к сосуду
 В) по изменению окраски влажной лакмусовой бумаги, внесенной в сосуд
 Г) по возгоранию тлеющей лучины, внесенной в сосуд

Часть В: задания с кратким ответом или на соотнесение

12. Соотнесите

А	Б	В	Г

Тип химической связи

- А) Ионная
 Б) Ковалентная полярная
 В) Ковалентная неполярная
 Г) Металлическая

Химическая формула (или название) вещества

- 1) водород
 2) хлорид калия
 3) SO_2
 4) Fe

13. Соотнесите

А	Б	В	Г

Классы веществ

- А) оксиды
 Б) основания
 В) кислоты
 Г) соли

Химическая формула (или название) вещества

- 1) Cl_2O_7
 2) гидроксид калия
 3) йодид натрия
 4) HNO_2

14. Соотнесите

А	Б	В	Г

Названия веществ

А)оксид азота (V)

Б)оксид азота (I)

В)нитрид натрия

Г)нитрит натрия

Формулы соединений

1) N_2O_5

2) $NaNO_2$

3) Na_3N

4) N_2O

Часть С: задания с развернутым ответом

15. Какая масса нитрата лития образуется при взаимодействии 200 г 10% раствора гидроксида лития с раствором азотной кислоты.