

Промежуточная аттестация по химии

8 класс

ДЕНОВариант

- A1. Только сложные вещества перечислены в ряду:
- ☐ 1) медь, гидроксид натрия, бром, углерод
 - ☐ 2) серная кислота, карбонат калия, медный купорос, сероводород
 - ☐ 3) барий, известковая вода, литий, алмаз
 - ☐ 4) кремний, магний, бор, сера
- A2. Химическое и физическое явления соответственно приведены в ряду:
- ☐ 1) размягчение парафина и появление газа
 - ☐ 2) изменение цвета белка и замерзание воды
 - ☐ 3) плавление железа и горение спирта
 - ☐ 4) кипение воды и выделение газа
- A3. Признаком химической реакции является:
- ☐ 1) изменение агрегатного состояния вещества
 - ☐ 2) выделение газа
 - ☐ 3) изменение формы тела
 - ☐ 4) изменение размера тела
- A4. Вещество с химической формулой $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ относится к классу:
- ☐ 1) кислот
 - ☐ 2) оснований
 - ☐ 3) солей
 - ☐ 4) оксидов
- A5. Оксид кальция реагирует с:
- ☐ 1) оксидом натрия
 - ☐ 2) водородом
 - ☐ 3) нитратом натрия
 - ☐ 4) оксидом углерода (IV)
- A6. Реакции замещения соответствует уравнение:
- ☐ 1) $\text{BaO} + 2\text{HCl} = \text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
 - ☐ 2) $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$
 - ☐ 3) $\text{Cu}(\text{OH})_2 = \text{CuO} + \text{H}_2\text{O}$
 - ☐ 4) $\text{NaCl} + \text{AgNO}_3 = \text{AgCl} + \text{NaNO}_3$
- A7. Только формулы оснований расположены в ряду:
- ☐ 1) CuSO_4 , NO_2 , $\text{Ca}(\text{OH})_2$
 - ☐ 2) NaOH , $\text{Ba}(\text{OH})_2$, LiOH
 - ☐ 3) NaCl , $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$, FeSO_4
 - ☐ 4) NO_2 , CaO , CuO
- A8. Все связи ковалентные неполярные в веществах ряда:
- ☐ 1) NaCl , CO , BaO
 - ☐ 2) H_2 , N_2 , Cl_2
 - ☐ 3) HF , NaNO_3 , Fe_2O_3
 - ☐ 4) BaCl_2 , K_2S , SO_3
- A9. Число электронов на высшем энергетическом уровне в атоме натрия:
- ☐ 1) 1
 - ☐ 2) 2
 - ☐ 3) 3
 - ☐ 4) 6
- A10. Химические элементы расположены в порядке усиления металлических свойств в ряду:
- ☐ 1) B , Cl , F
 - ☐ 2) B , C , N
 - ☐ 3) O , S , Se
 - ☐ 4) Be , Mg , Ca

A11. Одинаковое значение степени окисления атомы азота и серы имеют в соединениях:

☐ 1) NH_3 и SO_2

☐ 3) NO_2 и SO_2

☐ 2) Ca_3N_2 и FeS

☐ 4) N_2O_5 и H_2S

A12. Лампочка прибора для испытания веществ на электрическую проводимость загорится при погружении электродов в:

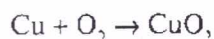
☐ 1) сахар (р-р)

☐ 2) оксид кремния (IV)

☐ 3) сульфат меди (тв.)

☐ 4) хлорид натрия (р-р)

A13. В уравнении реакции, протекающей по схеме



коэффициент перед формулой восстановителя равен:

☐ 1) 1

☐ 3) 3

☐ 2) 2

☐ 4) 4

A14. В цепочке превращений $\text{Mg} \rightarrow X \rightarrow \text{Mg}(\text{OH})_2$ веществом X является:

☐ 1) MgO

☐ 3) MgCl_2

☐ 2) MgCO_3

☐ 4) $\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$

B1. С соляной кислотой взаимодействуют:

1) Zn

4) Ag

2) Cu

5) Hg

3) Na

Ответ: _____

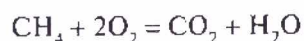
B2. Установите соответствие между формулой вещества и классом неорганических соединений, к которому оно принадлежит. (Цифры в ответе могут повторяться.)

Формула вещества	Класс неорганических соединений
А) Na_2SO_4	1) нерастворимые основания
Б) $\text{Cu}(\text{OH})_2$	2) кислоты
В) N_2O_5	3) соли
Г) HNO_3	4) кислотные оксиды
	5) щелочи

Ответ:

А	Б	В	Г

B3. В соответствии с уравнением реакции



при горении 28 г метана (CH_4) потребовался кислород объемом (н. у.) _____ л. (Запишите число с точностью до целых.)