

Промежуточная аттестация по химии

9 класс

ДЕНОВариант

- A1.** Общее число электронов в атоме фтора равно:
- ☐ 1) 5 ☐ 3) 9
☐ 2) 7 ☐ 4) 15
- A2.** Одинаковый вид химической связи имеют оксид кальция и:
- ☐ 1) сероводород ☐ 3) натрий
☐ 2) сульфид натрия ☐ 4) оксид серы (IV)
- A3.** Наименьшее значение степени окисления фосфор имеет в соединении:
- ☐ 1) H_3PO_3 ☐ 3) P_2O_3
☐ 2) AlPO_4 ☐ 4) Ca_3P_2
- A4.** Серной кислоте соответствует формула:
- ☐ 1) H_2S ☐ 3) H_2SO_4
☐ 2) H_2SO_3 ☐ 4) SO_3
- A5.** В ряду химических элементов $\text{N} \rightarrow \text{P} \rightarrow \text{As}$:
- ☐ 1) уменьшается электроотрицательность
☐ 2) уменьшается радиус атома
☐ 3) уменьшается валентность в высших оксидах
☐ 4) усиливаются неметаллические свойства
- A6.** Газ выделяется при взаимодействии соляной кислоты с:
- ☐ 1) карбонатом натрия
☐ 2) сульфатом натрия
☐ 3) фосфатом натрия
☐ 4) нитратом натрия
- A7.** В уравнении реакции, протекающей по схеме
- $$\text{C}_3\text{H}_8 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O},$$
- коэффициент перед формулой кислорода равен:
- ☐ 1) 5 ☐ 3) 3
☐ 2) 2 ☐ 4) 4
- A8.** Признаком химической реакции между растворами сульфата меди и хлорида бария является:
- ☐ 1) выделение газа ☐ 3) растворение осадка
☐ 2) образование осадка ☐ 4) появление запаха
- A9.** Реакции замещения соответствует уравнение:
- ☐ 1) $\text{MgO} + 2\text{HCl} = \text{MgCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
☐ 2) $\text{K}_2\text{O} + \text{CO}_2 = \text{K}_2\text{CO}_3$
☐ 3) $\text{ZnCl}_2 + 2\text{AgNO}_3 = \text{Zn}(\text{NO})_2 + 2\text{AgCl}$
☐ 4) $\text{Fe} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{H}_2$
- A10.** К неэлектролитам относится:
- ☐ 1) фосфат калия ☐ 3) оксид углерода (II)
☐ 2) нитрат железа (III) ☐ 4) сульфат хрома (III)

A11. В водном растворе наибольшее количество сульфат-ионов образуется при диссоциации 1 моль вещества:

- ☐ 1) K_2S
☐ 3) $Cr_2(SO_4)_3$
☐ 2) $CuSO_4$
☐ 4) Na_2SO_4

A12. Верная запись правой части уравнения диссоциации сульфата натрия:

- ☐ 1) $= Na^+ + HSO_4^-$
☐ 3) $= 2Na^+ + SO_3^{2-}$
☐ 2) $= Na^+ + SO_4^{2-}$
☐ 4) $= 2Na^+ + SO_4^{2-}$

A13. С водой при комнатной температуре реагирует вещество:

- ☐ 1) Fe
 ☐ 3) Ca
☐ 2) Ag
 ☐ 4) Hg

A14. При взаимодействии цинка с разбавленной серной кислотой образуются вещества:

- ☐ 1) сульфат цинка, вода и оксид серы (IV)
☐ 2) сульфат цинка и водород
☐ 3) сульфид цинка и водород
☐ 4) сульфит цинка и водород

B1. В реакцию с гидроксидом натрия вступают:

- 1) азотная кислота
 2) оксид цинка
 3) соляная кислота
 4) карбонат кальция
 5) сульфид железа (II)

Ответ: _____

B2 Установите соответствие между названием оксида и реагентами, с которыми этот оксид может взаимодействовать.

Название оксида	Реагенты
А) оксид кремния	1) H_2O, SO_3, H_3PO_4
Б) оксид азота (IV)	2) $C, KOH, CaCO_3$
В) оксид бария	3) FeO, CO_2, H_2O
	4) $NaOH, H_2O, CaO$

Ответ:

А	Б	В

B3. Вычислите массу аммиака, образующегося в результате взаимодействия 6,72 л водорода с азотом:

Ответ: _____