

Обобщение. Неметаллы.

Составила
Осипова Н.Д.

1. Заряд ядра атома +8 имеют атомы
химического элемента:

- А). азота б) кислорода
- В) серы г) хлора
- 2. Число общих электронных пар в молекуле хлора
- А) одна Б) две В) три Г) четыре
- 3. Ковалентная полярная связь имеется в молекуле вещества, формула которого:
- А) P_4 Б) CO_2 В) O_2 г) $NaCl$

4. Степень окисления азота в ряду веществ, формулы которых N_2 - NO - NO_2 - HNO_3

- А) повышается от 0 до +5
- Б) понижается от +5 до 0
- В) повышается от -3 до +5
- Г) понижается от +5 до +2
- 5. Уравнение химической реакции
- $H_2S + Cl_2 = 2HCl + S$ соответствует схеме превращения хлора: А) $Cl^0 \rightarrow Cl^{-1}$
- б) $Cl^{-1} \rightarrow Cl^{+}$ в) $Cl^0 \rightarrow Cl^{+}$ г) $Cl^{-1} \rightarrow Cl^0$

6. Вещество X в ряду превращений

- $\text{CO}_2 \rightarrow X \rightarrow \text{Ca}(\text{HCO}_3)_2 \rightarrow \text{CO}_2$ имеет формулу:
- А) $\text{Ca}(\text{OH})_2$ Б) CO В) CaCO_3 г) CaO
- 7. Химическая реакция возможна между веществами, формулы которых:
- А) H_2SO_4 и CO_2 Б) H_2SO_4 и Au
- В) H_2SO_4 и BaSO_4 Г) H_2SO_4 и MgO
- 8. Реактивом на хлорид-анион является катион:
- а) H^+ б) Ag^+ в) Ba^{2+} г) NH_4^+
- 9. Вычислите массу (в кг) хлороводорода, который получается при взаимодействии 4,48 м³ хлора с избытком водорода.
- Запишите уравнения реакций по схеме:
- $\text{P} \rightarrow \text{Zn}_3\text{P}_2 \rightarrow \text{P}_2\text{O}_5 \rightarrow \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow \text{Na}_3\text{PO}_4 \rightarrow \text{Ag}_3\text{PO}_4$
-

Дома

- Написать уравнения по схеме.
- $S \rightarrow MgS \rightarrow SO_2 \rightarrow SO_3 \rightarrow Na_2SO_4 \rightarrow BaSO_4$