

Контрольная работа по химии 9 класс

Часть 1.

1. Химический элемент, имеющий схему строения атома $2e, 8e, 4e$ в ПСХЭ занимает положение:
1) 2й период, главная подгруппа III группа;
2) 3й период, главная подгруппа IV группа; 3) 2й период, главная подгруппа VII группа.
4) 3й период, главная подгруппа VII группа.
2. Ковалентная неполярная связь образуется между атомами:
1) магния 2) серы и кислорода 3) кислорода 4) калия и хлора
3. Степень окисления азота равна +3 в соединении с формулой:
1) N_2O 2) Li_3N 3) HNO_3 4) HNO_2
4. Реакции обмена соответствует уравнение: 1) $FeO + H_2 = Fe + H_2O$
2) $H_2O + Cl_2 = HClO + HCl$ 3) $P_2O_5 + 3H_2O = 2H_3PO_4$ 4) $CaO + 2HCl = CaCl_2 + H_2O$
5. Кислотным оксидом и основанием соответственно являются 1) CO и $Al(OH)_3$
2) SO_2 и $Mg(OH)_2$ 3) CuO и $NaOH$ 4) CaO и $Zn(OH)_2$
6. Необратимо происходит взаимодействие между ионами :
1) Al^{3+} и Cl^- 2) Fe^{2+} и OH^- 3) OH^- и Ba^{2+} 4) Cu^{2+} и SO_4^{2-}
7. Химическая реакция возможна между веществами, формулы которых:
1) CO_2 и Cl_2O_7 2) P_2O_5 и K_2O 3) NO_2 и SiO_2 4) CuO и H_2O
8. Формула вещества, реагирующего с соляной кислотой:
1) O_2 2) BaO 3) Cu 4) CO_2
9. Массовая доля кислорода в сульфате меди(II) равна:
1) 24 % 2) 40 % 3) 52 % 4) 65 %
10. Выберите уравнения реакций, в которых элемент водород является восстановителем:
1) $C + 2H_2 = CH_4$ 2) $Zn + 2HCl = ZnCl_2 + H_2$
3) $CuO + H_2 = Cu + H_2O$ 4) $2H_2S + 3O_2 = 2H_2O$ 5) $2Li + H_2 = 2LiH$
11. Установите соответствие между исходными веществами и продуктами реакции. Исходные вещества Продукты реакции
А) $P + O_2 \longrightarrow$ 1) H_3PO_4 Б) $P_2O_5 + NaOH \longrightarrow$ 2) P_2O_5 В) $H_3PO_4 + Na_2O \longrightarrow$ 3) $Na_3PO_4 + H_2$ 4) $Na_3PO_4 + H_2O$ 5) $H_3PO_4 + H_2O$

Часть 2.

12. Какая масса оксида углерода (IV) выделится при сжигании 100г угля, содержащего 10% примесей?