Типы химических реакций. Решение примеров.

12.03.2021.

Закончите уравнения реакций, расставьте коэффициенты и назовите тип реакции

1. $Fe_2O_3 + H_2$ —>
2. $Cl_2 + KI$ —>
3. $Al + HCl$ —>
4. $NO_2 + H_2O + O_2$ —>
5. $Na_2SO_4 + BaCl_2$ —>
6. $Cu(OH)_2$ —>
7. $AgNO_3$ —>
8. $Zn + O_2$ —>
9. $HCl + Zn$ —>
10. $Al + O_2$ —>
11. $MnO_2 + H_2$ —>
12. H_2O_2 —>
13. $HNO_3 + Fe(OH)_3$ —>
14. AgI —>

Закончите уравнения реакций, расставьте коэффициенты и назовите тип реакции

1. $Fe_2O_3 + H_2 \longrightarrow H_2O + Fe$
2. $Cl_2 + KI \longrightarrow KCl + I_2$
3. $Al + HCl \longrightarrow AlCl_3 + H_2$
4. $NO_2 + H_2O + O_2 \longrightarrow HNO_3$
5. $Na_2SO_4 + BaCl_2 \longrightarrow BaSO_4 + NaCl$
6. $Cu(OH)_2 \longrightarrow CuO + H_2O$
7. $AgNO_3 \longrightarrow Ag_2O + NO_2 + O_2$
8. $Zn + O_2 \longrightarrow ZnO$
9. $HCl + Zn \longrightarrow ZnCl_2 + H_2$
10. $Al + O_2 \longrightarrow Al_2O_3$
11. $MnO_2 + H_2 \longrightarrow Mn + H_2O$
12. $H_2O_2 \longrightarrow H_2 + O_2$
13. $HNO_3 + Fe(OH)_3 \longrightarrow Fe(NO_3)_3 + H_2O$
14. $AgI \longrightarrow Ag + I_2$

Домашнее задание

Повторить п.30-33,
подготовиться к проверочной работе