

Свойства неорганических соединений

| | O_2 | Cl_2 | H_2 | H_2O | Fe_2O_3 | SO_2 | KOH | HCl | HNO_3 | H_2SO_4 |
|---------|--------------------------------|----------------|--------------|------------------------------------|-------------------|---------------|-------------------------|------------------------|---|---|
| Br_2 | | BrCl | HCl | $HBr + HBrO$ | | SO_2Br_2 | $KBr + KBrO + H_2O$ | | | $HBr + SO_2 + H_2O$ |
| S | SO_2 | SCl_2 | H_2S | $H_2S + H_2O$ | | | $K_2SO_3 + K_2S + H_2O$ | | $H_2SO_4 + NO_2 + H_2O$ | $SO_2 + H_2O$ |
| H_2S | $\frac{S + H_2O}{SO_2 + H_2O}$ | $HCl + S$ | | H_2S | | $S + H_2O$ | $K_2S + H_2O$ | | $\frac{H_2SO_4 + NO + H_2O}{S + NO_2 + H_2O}$ | $S + H_2O$ |
| Na | Na_2O_2 | $NaCl$ | NaH | $NaOH + H_2$ | $Fe + Na_2O$ | | $K + NaOH$ | $NaCl + H_2$ | $NaNO_3 + H_2O + NH_4NO_3$ | $Na_2SO_4 + H_2$ |
| Zn | ZnO | $ZnCl_2$ | ZnH_2 | $\frac{ZnO + H_2}{Zn(OH)_2 + H_2}$ | $Fe + ZnO$ | | $K_2[Zn(OH)_4] + H_2$ | $ZnCl_2 + H_2$ | $Zn(NO_3)_2 + NO + H_2O$ (N_2O ; N_2 ; NH_3) | $ZnSO_4 + H_2$ |
| Al | Al_2O_3 | $AlCl_3$ | AlH_3 | $Al_2O_3 + H_2$ | $Fe + Al_2O_3$ | | $K_2[Al(OH)_4] + H_2$ | $AlCl_3 + H_2$ | $Al(NO_3)_3 + H_2O + NO$ (N_2O ; N_2 ; NH_3) | $Al_2(SO_4)_3 + H_2$ |
| Fe | Fe_3O_4 | $FeCl_3$ | | $Fe_3O_4 + H_2$ | | | | $FeCl_2 + H_2$ | $Fe(NO_3)_2 + H_2O + NO$ | $Fe_2(SO_4)_3 + H_2$ |
| NO | NO_2 | $NOCl$ | $N_2 + H_2O$ | | | $N_2O + SO_3$ | | | $NO_2 + H_2O$ | $NO_2 + H_2O + SO_2$ |
| NO_2 | $N_2O_5 + O_2$ | | $N_2 + H_2O$ | $\frac{HNO_3 + NO}{HNO_2 + HNO_2}$ | | $NO + SO_3$ | $KNO_3 + KNO_2 + H_2O$ | | | |
| NH_3 | $\frac{N_2 + H_2O}{NO + H_2O}$ | $N_2 + NH_4Cl$ | | NH_4OH | $Fe + N_2 + H_2O$ | | | NH_4Cl | NH_4NO_3 | NH_4HSO_4 (NH_4) ₂ SO_4 |
| HI | $I_2 + H_2O$ | $I_2 + HCl$ | | | $FeI_3 + H_2O$ | | $KI + H_2O$ | NH_4I | $I_2 + NO + H_2O$ | $I_2 + S(H_2S) + H_2O$ |
| MnO_2 | | | $MnO + H_2O$ | | | | $K_2MnO_4 + H_2O$ | $MnCl_2 + Cl_2 + H_2O$ | | |

| | | | | | | | | | | |
|------------|----------------------|-----------------------|--------|-------------------|------------------|-------------------------|-----------------|-----------------|---|------------------------|
| $NaOH$ | | $NaCl + NaClO + H_2O$ | | $NaOH \cdot H_2O$ | $NaFeO_2 + H_2O$ | Na_2SO_3 $NaHSO_3$ | | $NaCl + H_2O$ | $NaNO_3 + H_2O$ | $Na_2SO_4 + H_2O$ |
| P | P_2O_5 P_2O_3 | PCl_3 PCl_5 | PH_3 | $H_3PO_4 + H_2$ | | | | | $H_3PO_4 + NO$ $H_3PO_4 + NO_2 + H_2O$ | $H_3PO_4 + SO_2 + H_2$ |
| $Al(OH)_3$ | | | | | | $Al(SO_3)_3 + H_2O$ | $K_3[Al(OH)_6]$ | $AlCl_3 + H_2O$ | $Al(NO_3)_3 + H_2O$ | $Al_2(SO_4)_3 + H_2O$ |
| Na_2O | NaO_2 | | | $NaOH$ | $NaFeO_2$ | Na_2SO_3 | | $NaCl + H_2O$ | $NaNO_3 + H_2O$ | $Na_2SO_4 + H_2O$ |