

Таблица 38.

№ 1	Уравнения реакций 2	№ 3	Уравнения реакций 4
779	a) $\text{Na}_2\text{S} + \text{CuSO}_4 \rightarrow$ b) $\text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ c) $\text{ZnCl}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ d) $\text{CaCO}_3 + \text{HCl} \rightarrow$	804	a) $\text{NH}_4\text{NO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ b) $\text{NH}_4\text{OH} + \text{HNO}_3 \rightarrow$ c) $\text{CaCl}_2 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ d) $\text{BiCl}_3 + \text{H}_2\text{S} \rightarrow$
780	a) $\text{H}_2\text{S} + \text{Pb}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow$ b) $\text{CaS} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ c) $\text{SnCl}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ d) $\text{NaOH} + \text{ZnCl}_2 \rightarrow$	805	a) $\text{AlCl}_3 + \text{K}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ b) $\text{CaO} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$ c) $\text{FeBr}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ d) $\text{FeS} + \text{HCl} \rightarrow$
781	a) $\text{SbCl}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ b) $\text{Al}(\text{NO}_3)_3 + \text{KOH} \rightarrow$ c) $\text{Ca}(\text{CN})_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ d) $\text{K}_2\text{CO}_3 + \text{HCl} \rightarrow$	806	a) $\text{KHCO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ b) $\text{Co}(\text{SCN})_2 + \text{KSCN} \rightarrow$ c) $\text{MgCl}_2 + \text{Li}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ d) $\text{Mg}(\text{OH})_2 + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow$
782	a) $\text{KCN} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ b) $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ c) $\text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$ d) $\text{Na}_2\text{S} + \text{HCl} \rightarrow$	807	a) $\text{NH}_4\text{Cl} + \text{Na}_2\text{SiO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ b) $\text{Sb}_2\text{S}_3 + \text{HCl} \rightarrow$ c) $\text{BiCl}_3 + \text{H}_2\text{S} \rightarrow$ d) $\text{CaCl}_2 + \text{AgNO}_3 \rightarrow$
783	a) $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{NaOH} \rightarrow$ b) $\text{Sn}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$ c) $\text{CrCl}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ d) $\text{Li}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$	808	a) $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ b) $\text{NH}_4\text{ClO}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ c) $\text{NaHSO}_4 + \text{NaOH} \rightarrow$ d) $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
784	a) $\text{CuCl}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ b) $\text{Ba}(\text{CH}_3\text{COO})_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ c) $\text{BaCl}_2 + \text{AgNO}_3 \rightarrow$ d) $\text{CuCO}_3 + \text{HCl} \rightarrow$	809	a) $\text{Al}_2\text{S}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ b) $\text{CaC}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ c) $\text{CdI}_2 + \text{AgNO}_3 \rightarrow$ d) $\text{Cd}(\text{CN})_2 + \text{KCN} \rightarrow$
785	a) $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2 + \text{HCl} \rightarrow$ b) $(\text{NH}_4)_2\text{S} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ c) $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ d) $\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 \rightarrow$	810	a) $\text{CuCl}_2 + \text{NaOH} \rightarrow$ b) $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{KOH} \rightarrow$ c) $\text{Co}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ d) $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{K}_2\text{S} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
786	a) $\text{Cr}(\text{OH})_3 + \text{HNO}_3 \rightarrow$ b) $\text{CdS} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ c) $\text{NH}_4\text{Cl} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ d) $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4 \rightarrow$	811	a) $\text{CuSO}_4 + \text{Li}_2\text{S} \rightarrow$ b) $\text{NH}_4\text{Cl} + \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ c) $\text{NaAlO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ d) $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3 + \text{HCl} \rightarrow$
787	a) $\text{Pb}(\text{OH})_2 + \text{HCl} \rightarrow$ b) $\text{PbCl}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ c) $\text{K}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ d) $\text{CaCl}_2 + \text{Na}_3\text{PO}_4 \rightarrow$	812	a) $\text{NH}_4\text{J} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ b) $\text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{AgNO}_3 \rightarrow$ c) $\text{AlCl}_3 + \text{K}_2\text{SiO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ d) $\text{CrCl}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
788	a) $\text{Cr}(\text{NO}_3)_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ b) $\text{K}_3\text{PO}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ c) $\text{Fe}(\text{OH})_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$ d) $\text{PbCO}_3 + \text{CH}_3\text{COOH} \rightarrow$	813	a) $\text{Cr}(\text{OH})_3 + \text{NaOH} \rightarrow$ b) $\text{CdSO}_4 + \text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ c) $\text{FeCl}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ d) $\text{CH}_3\text{COOK} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
789	a) $\text{CoCl}_2 + (\text{NH}_4)_2\text{S} \rightarrow$ b) $\text{Bi}(\text{NO}_3)_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ c) $\text{ZnCl}_2 + \text{K}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ d) $\text{Cr}(\text{OH})_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$	814	a) $\text{BeSO}_4 + \text{K}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ b) $\text{ZnJ}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ c) $\text{AgNO}_3 + \text{KBr} \rightarrow$ d) $\text{MnCl}_2 + \text{K}_3\text{PO}_4 \rightarrow$

Продолжение таблицы 38.

1	2	3	4
790	a) $\text{NH}_4\text{NO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ b) $\text{ZnS} + \text{HCl} \rightarrow$ c) $\text{Cr}_2\text{S}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ d) $\text{AlCl}_3 + \text{Ba}(\text{OH})_2 \rightarrow$	815	a) $\text{Mg}_3\text{As}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$ b) $(\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Ca} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ c) $\text{AgNO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ d) $\text{AgNO}_3 + \text{KJ} \rightarrow$
791	a) $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2 + \text{KJ} \rightarrow$ b) $\text{H}_2\text{S} + \text{AgNO}_3 \rightarrow$ c) $\text{K}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ d) $\text{NiSO}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$	816	a) $\text{AlBr}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ b) $\text{NaNO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ c) $\text{NiSO}_4 + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow$ d) $\text{CuCl}_2 + \text{KF} \rightarrow$
792	a) $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ b) $\text{Na}_2\text{SiO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$ c) $\text{SO}_2 + \text{NaOH} \rightarrow$ d) $\text{KNO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$	817	a) $\text{KHCO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ b) $\text{AgNO}_3 + \text{LiBr} \rightarrow$ c) $\text{CrCl}_3 + \text{K}_2\text{S} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ d) $\text{Mg}_3\text{N}_2 + \text{HBr} \rightarrow$
793	a) $\text{FeCl}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ b) $\text{Na}_2\text{S} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ c) $\text{AgNO}_3 + \text{NaCl} \rightarrow$ d) $\text{FeS} + \text{HCl} \rightarrow$	818	a) $\text{AgNO}_3 + \text{KJ} \rightarrow$ b) $\text{NaAsO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ c) $\text{ZnSO}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ d) $\text{Na}_3\text{PO}_4 + \text{Ba}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow$
794	a) $\text{CuSO}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ b) $\text{Na}_3\text{PO}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ c) $\text{Cr}(\text{NO}_3)_3 + \text{NaOH} \rightarrow$ d) $\text{FeCO}_3 + \text{HCl} \rightarrow$	819	a) $\text{Li}_2\text{CO}_3 + \text{HCl} \rightarrow$ b) $\text{NH}_4\text{Fe}(\text{SO}_4)_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ c) $\text{K}_2\text{Te} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ d) $\text{AlCl}_3 + \text{AgF} \rightarrow$
795	a) $\text{BaS} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ b) $\text{NaHCO}_3 + \text{HCl} \rightarrow$ c) $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ d) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{K}_2\text{S} \rightarrow$	820	a) $\text{AgNO}_3 + (\text{NH}_4)_2\text{S} \rightarrow$ b) $\text{CH}_3\text{COOK} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ c) $\text{KOH} + \text{H}_2\text{S} \rightarrow$ d) $\text{Bi}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
796	a) $\text{K}_2\text{S} + \text{ZnSO}_4 \rightarrow$ b) $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$ c) $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ d) $\text{K}_2\text{SiO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$	821	a) $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2 + \text{KJ} \rightarrow$ b) $\text{KClO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ c) $\text{Fe}(\text{CH}_3\text{COO})_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ d) $\text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
797	a) $\text{Al}(\text{NO}_3)_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ b) $\text{Be}(\text{OH})_2 + \text{HCl} \rightarrow$ c) $\text{BeCl}_2 + \text{NaOH} \rightarrow$ d) $\text{Na}_2\text{SiO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$	822	a) $\text{AlBr}_3 + \text{AgNO}_3 \rightarrow$ b) $\text{Cr}(\text{CH}_3\text{COO})_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ c) $\text{CuSO}_4 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow$ d) $\text{NiSO}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
798	a) $\text{NH}_4\text{OH} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$ b) $\text{FeCl}_3 + \text{K}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ c) $\text{K}_2\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ d) $\text{Sn}(\text{OH})_2 + \text{HCl} \rightarrow$	823	a) $\text{CaCl}_2 + \text{Na}_3\text{PO}_4 \rightarrow$ b) $\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{NaOH} \rightarrow$ c) $\text{NH}_4\text{CN} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ d) $\text{CoCl}_2 + \text{Na}_2\text{S} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
799	a) $\text{Ni}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ b) $\text{Pb}(\text{CH}_3\text{COO})_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ c) $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ d) $\text{CO}_2 + \text{KOH} \rightarrow$	824	a) $\text{Li}_2\text{S} + \text{HCl} \rightarrow$ b) $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{BaCl}_2 \rightarrow$ c) $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ d) $\text{NH}_4\text{NO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
800	a) $\text{MnCl}_2 + \text{NaOH} \rightarrow$ b) $\text{MnCl}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ c) $\text{NaCN} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ d) $\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$	825	a) $\text{CdCl}_2 + \text{K}_2\text{S} \rightarrow$ b) $\text{NaH}_2\text{PO}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ c) $\text{NiSO}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ d) $\text{Na}_2\text{SiO}_3 + \text{HCl} \rightarrow$