

$\text{Na}_2\text{CO}_3$  (карбонат натрия) — кальцинированная сода;  
 $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$  (декагидрат карбоната натрия) — кристаллическая сода;  
 $\text{NaHCO}_3$  (гидрокарбонат натрия) — пищевая сода, питьевая сода, двууглекислая сода;  
 $\text{NaOH}$  (гидроксид натрия) — едкий натр, каустическая сода, каустик;  
 $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$  (декагидрат сульфата натрия) — глауберова соль;  
 $\text{Na}_2\text{SiO}_3$  (силикат натрия) — растворимое стекло, жидкое стекло;  
 $\text{NaNO}_3$  (нитрат натрия) — чилийская селитра, натриевая селитра;  
 $\text{Na}_3[\text{AlF}_6]$  или  $3\text{NaF} \cdot \text{AlF}_3$  (гексафторалюминат натрия) — криолит;  
 $\text{NaCl}$  (хлорид натрия) — поваренная соль, каменная соль, пищевая соль;  
 $\text{K}_2\text{CO}_3$  (карбонат калия) — поташ;  
 $\text{KOH}$  (гидроксид калия) — едкое кали;  
 $\text{KClO}_3$  (хлорат калия) — бертолетова соль;  
 $\text{K}_2\text{SiO}_3$  (силикат калия) — жидкое стекло, растворимое стекло;  
 $\text{CaCO}_3$  (карбонат кальция) — мел, известняк, мрамор;  
 $\text{CaO}$  (оксид кальция) — негашёная известь;  
 $\text{Ca}(\text{OH})_2$  (гидроксид кальция) — гашёная известь, белильная известь;  
 $\text{Ca}(\text{ClO})_2 + \text{CaCl}_2$  (смесь гипохлорита и хлорида кальция) — хлорная известь;  
 $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2 + 2\text{CaSO}_4$  (смесь дигидрофосфата и сульфата кальция) — простой суперфосфат;  
 $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$  (дигидрофосфат кальция) — двойной суперфосфат;  
 $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$  (дигидрат сульфата кальция) — гипс;  
 $\text{FeCl}_2$  (хлорид железа (II)) — хлористое железо;  
 $\text{FeCl}_3$  (хлорид железа (III)) — хлорное железо;  
 $\text{FeS}_2$  (дисульфид железа (II)) — пирит, железный колчедан, серный колчедан;

$\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$  (гептагидрат сульфата железа (II)) — железный купорос;  
 $\text{ZnSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$  (гептагидрат сульфата цинка) — цинковый купорос;  
 $\text{ZnS}$  (сульфид цинка) — цинковая обманка;  
 $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$  (пентагидрат сульфата меди (II)) — медный купорос;  
 $(\text{CuOH})_2 \cdot \text{CO}_3$  (карбонат гидроксомеди (II)) — малахит;  
 $\text{N}_2\text{O}$  (оксид азота (I)) — веселящий газ;  
 $\text{NO}_2$  (оксид азота (IV)) — бурый газ;  
 $\text{NH}_4\text{Cl}$  (хлорид аммония) — нашатырь;  
 $\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$  или  $\text{NH}_4\text{OH}^*$  — гидроксид аммония, нашатырный спирт;  
 $\text{NH}_4\text{H}_2\text{PO}_4 + (\text{NH}_4)_2\text{HPO}_4$  (смесь дигидрофосфата и гидрофосфата аммония) — аммофос;  
 $\text{CO}$  (оксид углерода (II)) — угарный газ;  
 $\text{CO}_2$  (оксид углерода (IV)) — углекислый газ, угольный ангидрид;  
 $\text{SO}_2$  (оксид серы (IV)) — сернистый газ, сернистый ангидрид;  
 $\text{SO}_3$  (оксид серы (VI)) — серный ангидрид;  
 $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot x\text{H}_2\text{O}$  — олеум (раствор  $\text{SO}_3$  в концентрированной серной кислоте);  
 $\text{HF}$  (фтороводород) — плавиковая кислота (раствор  $\text{HF}$  в воде);  
 $\text{Al}_2\text{O}_3$  (оксид алюминия) — корунд, боксит, глинозём;  
 $\text{SiO}_2$  (оксид кремния (IV)) — горный хрусталь, силикагель, кварц, песок;

\* Могут встречаться обе формы записи. Из двух основных причин, которые могут объяснить очень хорошую растворимость (до 700 : 1) аммиака в воде, первая — ионизация по схеме  $\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{NH}_4^+ + \text{OH}^-$  — вследствие ее незначительности не может играть решающей роли. Вторая возможная причина — гидратация молекул  $\text{NH}_3$ , которая может осуществляться путем образования водородных связей по двум типам:  $\text{NH}_3 \cdot \text{HOH}$  и  $\text{H}_2\text{O} \cdot \text{NHNH}_2$ ; это приводит к образованию молекул  $\text{NH}_3 \cdot \text{HOH}$  или  $\text{NH}_4\text{OH}$ , т.е. гидроокиси аммония (которую вовсе необязательно считать ионным соединением). В форме  $\text{NH}_4\text{OH}$  находится более 90% всего растворенного аммиака. Общее представление о равновесиях, имеющих место в водном растворе аммиака, отражает схема  $\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{NH}_4\text{OH} \rightleftharpoons \text{NH}_4^+ + \text{OH}^-$  (Б. В. Некрасов, гл. IX, § 1, дополнение 23. — Основы общей химии. — М.: Химия, 1965).