

Распространенные названия некоторых неорганических веществ

От названий к формулам

Na_2CO_3 (карбонат натрия) — кальцинированная сода;

$\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ (декагидрат карбоната натрия) — кристаллическая сода;

NaHCO_3 (гидрокарбонат натрия) — пищевая сода, питьевая сода, двууглекислая сода;

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;

Na_2SiO_3 (силикат натрия) — растворимое стекло, жидкое стекло;

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;

От названий к формулам

NaCl (хлорид натрия) — поваренная соль, каменная соль, пищевая соль;

K_2CO_3 (карбонат калия) — поташ;

KOH (гидроксид калия) — едкое кали;

KClO_3 (хлорат калия) — бертолетова соль;

K_2SiO_3 (силикат калия) — жидкое стекло, растворимое стекло;

CaCO_3 (карбонат кальция) — мел, известняк, мрамор;

CaO (оксид кальция) — негашёная известь;

Ca(OH)_2 (гидроксид кальция) — гашёная известь, белильная известь;

От названий к формулам

$\text{Ca}(\text{ClO})_2 + \text{CaCl}_2$ (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;

FeCl_2 (хлорид железа (II)) — хлористое железо;

FeCl_3 (хлорид железа (III)) — хлорное железо;

FeS_2 (дисульфид железа (II)) — пирит, железный колчедан, серный колчедан;

От названий к формулам

$\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ (гептагидрат сульфата железа (II)) — железный купорос;

$\text{ZnSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ (гептагидрат сульфата цинка) — цинковый купорос;

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;

N_2O (оксид азота (I)) — веселящий газ;

NO_2 (оксид азота (IV)) — бурый газ;

NH_4Cl (хлорид аммония) — нашатырь;

$\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ или NH_4OH^* — 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;

От названий к формулам

CO (оксид углерода (II)) — угарный газ;

CO_2 (оксид углерода (IV)) — углекислый газ, угольный ангидрид;

SO_2 (оксид серы (IV)) — сернистый газ, сернистый ангидрид;

SO_3 (оксид серы (VI)) — серный ангидрид;

$\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot x\text{H}_2\text{O}$ — олеум (раствор SO_3 в концентрированной серной кислоте);

HF (фтороводород) — плавиковая кислота (раствор HF в воде);

Al_2O_3 (оксид алюминия) — корунд, боксит, глинозём;

SiO_2 (оксид кремния (IV)) — горный хрусталь, силикагель, кварц, песок;

MnO_2 (диоксид марганца) — пиролюзит

CrO_3 (оксид хрома (VI)) — хромовый ангидрид

От названий к формулам

KClO и KCl – жавелевая вода

NaClO и NaCl – лабарракова вода

Ba(OH)_2 – баритовая вода

Ca(OH)_2 – известковая вода, известковое молоко,
известковое тесто, гашеная известь

Водный раствор Br_2 – бромная вода

Водный раствор Cl_2 – хлорная вода

H_2SO_4 – купоросное масло

H_2SO_5 – кислота Каро

HNO_3 : HCl = 1:3 – царская водка

MgSO_4 – горькая или английская соль

Ca(OH)_2 и NaOH – натронная смесь, натронная известь

AgNO_3 – азотнокислое серебро, ляпис

От названий к формулам

Al_2O_3 – корунд, алюмогель, наждак

BaSO_4 – барит(минер.), тяжелый шпат, «баритовая каша»

SiO_2 – белая сажа, кварц, кремнезем, песок

$\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 10 \text{H}_2\text{O}$ - бура

Hg_2Cl_2 - каломель

SiC - карборунд

CaC_2 - карбид

HgS - киноварь

$\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ - бурый железняк, лимонит

MgCO_3 - магнезит

MgO – магнезия жжения

Cu_2O – красная медная руда, куприт

Cu_2S – медный блеск

$(\text{CuFe})\text{S}_2$ – медный колчедан, халькопирит

От названий к формулам

FeS – магнитный колчедан

K_2CO_3 - поташ

FeCO_3 – железный шпат, сидерит

HgCl_2 - сулема

Pb_3O_4 – сурик свицовый

FeS_2 – пирит, железный колчедан, серный колчедан

Fe_3O_4 – магнетит, железная окалина, магнитный железняк

Fe_2O_3 – гематит, красный железняк

$\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ - мирабилит

$\text{NaCl} \cdot \text{KCl}$ - сильвинит

$\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ - гипс

$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ – фосфоритная мука

$\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ - боксит

От названий к формулам

$K_2O \cdot Al_2O_3 \cdot 6SiO_2$ – полевой шпат (ортоклаз)

PbS – галенит, свинцовый блеск

ZnS – цинковая обманка

Fe_3O_4 – магнитный железняк

$MgCO_3 \cdot CaCO_3$ - доломит

$CO + H_2$ – водяной газ

$CO + CO_2 + N_2$ – генераторный газ

$Na_2O \cdot CaO \cdot 6SiO_2$ – оконное стекло

CO_2 – «сухой лед»

CaF_2 - флюорит, плавиковый шпат

$NaCl$ – галит

KCl – сильвин

$Ca(NO_3)_2$ – известковая (норвежская) селитра

NH_4NO_3 – аммонийная селитра

KNO_3 – калийная (индийская селитра)