



Тривиальные названия неорганических веществ

Даня Игумнов

3 августа 2021 г.

Дороу!

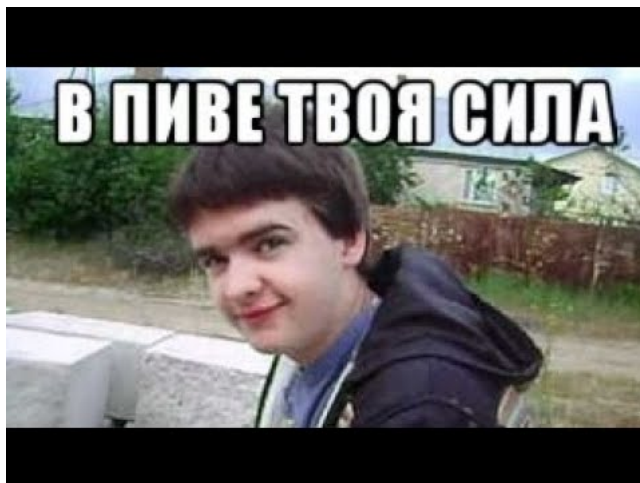
Собрал все тривиальные названия из неорганики, которые я видел в мире ЕГЭ по химии за последние 6 лет.

Напомню, что тривиальным названием считается то, которое не относится ни к какой систематической номенклатуре. Мы можем считать тривиальным любое название, которое не относится к IUPAC.

Например, все мы знаем, что такое пиво. Но один классик назвал его [жидким золотом](#).

И теперь люди, знающие этот мем, могут пользоваться этим тривиальным названием пива.

**Если что, то я асу, алкоголь вредит вашему здоровью и запрещен к употреблению лицам до 18 лет.*





Формула	Тривиальное название	Систематическое название
$KAl(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$	Алюмокалиевые квасцы	Додекагидрат сульфата алюминия-калия
$MgCl_2 \cdot 6H_2O$	Бишофит	Гексагидрат хлорида магния
$Na_2B_4O_7 \cdot 10H_2O$	Бура	Декагидрат тетрабората натрия
$CaSO_4 \cdot 2H_2O$	Гипс	Дигидрат сульфата кальция
$Na_2SO_4 \cdot 10H_2O$	Глауберова соль	Декагидрат сульфата натрия
$FeSO_4 \cdot 7H_2O$	Железный купорос	Гептагидрат сульфата железа (II)
$CuSO_4 \cdot 5H_2O$	Медный купорос	Пентагидрат сульфата меди (II)
$(NH_4)_2Fe(SO_4)_2 \cdot 6H_2O$	Соль Мора	Гексагидрат сульфата аммония-железа (II)
$KCr(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$	Хромомокалиевые квасцы	Додекагидрат сульфата хрома (III)-калия
$ZnSO_4 \cdot 7H_2O$	Цинковый купорос	Гептагидрат сульфата цинка
$NH_3 \cdot H_2O$	Нашатырный спирт	Раствор NH_3 в воде
NH_4Cl	Нашатырь	Хлорид аммония
$Na_2CO_3 \cdot 10H_2O$	Кристаллическая сода	Декагидрат карбоната натрия
$CO + H_2$	Водяной газ, синтез-газ	Оксид углерода (II) + водород
Al_2O_3	Глинозем, корунд, боксит	Оксид алюминия
Fe_2O_3	Красный железняк	Оксид железа (III)
Fe_3O_4	Железная окалина, Магнетит, Магнитный железняк	Оксид дижелеза (III) - железа (II)
Pb_3O_4	Свинцовый сурик	Оксид дисвинца (III) - свинца (II)



Формула	Тривиальное название	Систематическое название
H_2O_2	Перекись водорода ☺	Пероксид водорода
CO	Угарный газ	Оксид углерода (II)
CO_2	Углекислый газ	Оксид углерода (IV)
N_2O	Закись азота, веселящий газ	Оксид азота (I)
NO_2	Бурый газ, лисий хвост	Оксид азота (IV)
SiO_2	Кремнезем, кварц, песок	Оксид кремния
MnO_2	Пирролюзит	Оксид марганца (IV)
SO_2	Сернистый газ	Оксид серы (IV)
SO_3	Серный газ, серный ангидрид	Оксид серы (VI)
—	Олеум	Раствор SO_3 в конц. H_2SO_4
MgO	Жженая магнезия	Оксида магния
BN	Боразон	Нитрид бора
PbS	Галенит	Сульфид свинца (II)
$NaCl$	Поваренная соль, галит, каменная соль	Хлорид антрия
FeS_2	Железный колчедан, серный колчедан, пирит	Дисульфид железа
HgS	Киноварь	Сульфид ртути (II)
$HgCl_2$	Сулемеа	Хлорид ртути (II)
Cu_2S	Медный блеск	Сульфид меди (I)
PbS	Свинцовый блеск	Сульфид свинца (II)



Формула	Тривиальное название	Систематическое название
SiC	Карборунд	Карбид кремния
NH_3	Аммиак	—
PH_3	Фосфин	—
$CaSO_4$	Ангидрит	Сульфат кальция
$BaSO_4$	Барит	Сульфат бария
Na_2SiO_3	Жидкое стекло	Силикат натрия
$CaCO_3$	Известняк, мел, мрамор	Карбонат кальция
$MgCO_3$	Магнезит	Карбонат магния
K_2CO_3	Поташ	Карбонат калия
NH_4NO_3	Аммиачная селитра	Нитрат аммония
$NaHCO_3$	Сода питьевая	Гидрокарбонат кальция
Na_2CO_3	Кальцинированная сода	Карбонат натрия
—	Царская водка	HCl конц. и HNO_3 конц. в объемном отношении 3:1
$(CuOH)_2CO_3$	Малахит	Дигидрокарбонат меди (II)
$Ca(OH)_2$	Гашеная известь	Гидроксид кальция
CaO	Негашеная известь	Оксид кальция
$NaOH$	Едкий натр	Гидроксид натрия
KOH	Едкое кали	Гидроксид калия



Формула	Тривиальное название	Систематическое название
$CaOCl_2$	Хлорная известь	Хлорид-гипохлорит кальция
$Fe_4[Fe(CN)_6]_3$	Берлинская лазурь, турбулева синь	Гексацианоферрат (II) железа (III)
$K_4[Fe(CN)_6]$	Желтая кровяная соль	Гексацианоферрат (II) калия
$K_3[Fe(CN)_6]$	Красная кровяная соль	Гексацианоферрат (III) калия
$Na_3[AlF_6]$	Криолит	Гексафтороалюминат натрия
HF	Плавиковая кислота	Фтороводородная кислота
$Ca_3(PO_4)_2$	Фосфорит	Горная порода, ортофосфат кальция
SiH_4	Силан	—
$KClO_3$	Бертолетова соль	Хлорат калия
$Ca(OH)_2$ (р-р)	Известковая вода	Прозрачный раствор $Ca(OH)_2$ в воде
—	Известковое молоко	Взвесь твердого $Ca(OH)_2$ в его водном растворе
$CaCl_2 + Ca(ClO)_2 + Ca(OH)_2$	Хлорная известь	Смесь хлорида кальция, гипохлорита кальция и гидроксида кальция

Вот, кажется, и всё!

Этим файлом можно и даже **нужно делиться** со своими друзьями, потому что это самый полный список веществ, которые реально могут попасться на ЕГЭ ☺

При составлении материала я посмотрел **все** тесты и задачи, к которым у меня есть доступ. Если ты нашел/нашла ошибку или стоит добавить что-то в файл, то, пожалуйста, напиши мне.

До встречи на вебинаре! ♥