

НАЗВАНИЯ КИСЛОТ

Названия кислородных кислот производятся от названия неметалла с прибавлением окончаний: *-ная, -вая*, если степень окисления его соответствует номеру группы. По мере понижения степени окисления суффиксы меняются в следующем порядке: *-оватая, -истая, -оватистая*.

$\text{HCl}^{+7}\text{O}_4$ хлорная кислота

$\text{HCl}^{+5}\text{O}_3$ хлорноватая кислота

$\text{HCl}^{+3}\text{O}_2$ хлористая кислота

HCl^{+1}O хлорноватистая кислота

Названия бескислородных кислот производятся от названия неметалла с соединительной гласной "о" и прибавлением слова *водородная*:

HCl хлороводородная кислота

H_2S сероводородная кислота

НАЗВАНИЯ ОСНОВАНИЙ

Названия оснований составляют из слова гидроксид и названия металла. Например:

NaOH — гидроксид натрия

$\text{Ca}(\text{OH})_2$ — гидроксид кальция

Помимо этих названий, для некоторых важных оснований применяются и другие, в основном традиционные русские названия. Например:

NaOH — едкий натрий

$\text{Ca}(\text{OH})_2$ — гашёная известь

НАЗВАНИЯ СОЛЕЙ

Названия солей состоят из двух слов: название аниона в именительном падеже и катиона в родительном. Например:

KNO_3 нитрат калия

FeSO_4 сульфат железа

Названия кислых солей образуют добавлением к аниону приставки *гидро-*, а если необходимо, то соответствующими числительными:

NaHSO_4 гидросульфат натрия

KH_2PO_4 дигидрофосфат калия

Названия основных солей образуют, добавляя к наименованию аниона соответствующей средней соли приставки *гидроксо-*:

$\text{Al}(\text{OH})\text{SO}_4$ гидроксосульфат алюминия

Come si legge

$\text{H}_2\text{S} + \text{CuCl}_2 = \text{CuS} + 2\text{HCl}$ *аш-два-эс плюс купрум-хлор-два равняется купрум-эс плюс два-аш-хлор*

HClO_3 *аш-хлор-о-три*

$\text{Ca}(\text{OH})_2$ *кальций-о-аш-дважды*

KNO_3 *калий-эн-о-три*

FeSO_4 *фёррум-эс-о-четыре*

H_2S *аш-два-эс*

NaHSO_4 *натрий-аш-эс-о-четыре*

KH_2PO_4 *калий-аш-два-пэ-о-четыре*

$\text{Al}(\text{OH})\text{SO}_4$ *алюминий-о-аш-эс-о-четыре*

1.5 Imparate a m

Nella tabella si riportano i nomi degli elementi chimici e il simbolo che li rappresenta. Nell'ultima colonna è indicata la forma effettivamente usata in italiano.

alluminio	Al
antimonio	Sb
argento	Ag
argo	Ar
arsenico	As
azoto	N
bario	Ba
berillio	Be
bismuto	Bi
boro	B
bromo	Br
cadmio	Cd
calcio	Ca
carbonio	C
cloro	Cl
cobalto	Co
cromo	Cr
curio	Cu
elio	He
ferro	Fe
fluoro	F
fosforo	P
idrogeno	H
iodio	I
iridio	Ir
kriptone	Kr
litio	Li
magnesio	Mg

1.6 Traducete e

1. un atomo di idrogeno
2. la concentrazione della sostanza
3. l'ossido di mercurio
4. l'ossigeno 10 nucleoni

Collegatevi al sito www.chemie.it
sistema elementare
Per il glossario: www.chemie.it
solanaia кислота
кислота, окись меди

1.5 Imparate a memoria gli elementi chimici sotto elencati.

Nella tabella si riportano i nomi degli elementi in italiano, il corrispondente simbolo chimico, il nome dell'elemento in russo. Per alcuni elementi si riporta tra virgolette la pronuncia effettivamente usata per le formule. Esempio: $H_2S + CuCl_2$ *аш-два-эс плюс купрум-хлор-два*.

alluminio	Al	алюминий	manganese	Mn	марганец
antimonio	Sb	сурьма	mercurio	Hg	ртуть / "гидрагирум"
argento	Ag	серебро / "аргентум"	molibdeno	Mo	молибдén
argo	Ar	аргón	neon	Ne	неón
arsenico	As	мышьяк	nicel	Ni	никель
azoto	N	азóт / "эн"	oro	Au	зóлото / "аурум"
bario	Ba	бáрий	ossigeno	O	кислорóд / "о"
berillio	Be	бериллий	palladio	Pd	паллáдий
bismuto	Bi	бисмýт	piombo	Pb	свинéц / "плюмбум"
boro	B	бор	platino	Pt	плáтина
bromo	Br	бром	plutonio	Pu	плутóний
cadmio	Cd	кáдмий	potassio	K	калий
calcio	Ca	кальций	radio	Ra	ра́дий
carbonio	C	углерóд / "цэ"	rame	Cu	медь / "купрум"
cloro	Cl	хлор	selenio	Se	селén
cobalto	Co	кóбальт	silicio	Si	крéмний / "силицийм"
cromo	Cr	хром	sodio	Na	на́трий
curio	Cm	кю́рий	stagno	Sn	óлово
elio	He	гéлий	stronzio	Sr	стрóнций
ferro	Fe	желéзо / "féррум"	titanio	Ti	титán
fluoro	F	фтор	tungsteno	W	вольфрám
fosforo	P	фóсфор / "пэ"	torio	Th	тóрий
idrogeno	H	водорóд / "аш"	uranio	U	ура́н
iodio	I	йод	vanadio	V	ванáдий
iridio	Ir	ири́дий	xenio	Xe	ксенóн
kripton	Kr	криптón	zinco	Zn	цинк
litio	Li	лй́тий	zirconio	Zr	циркóний
magnesio	Mg	ма́гний	zolfo	S	сéра "эс"

1.6 Traducete le seguenti espressioni.

1 un atomo di idrogeno 2 sei atomi di metalli alcalini 3 ossidazione del manganese 4 concentrazione della sostanza A 5 per la maggior parte dei sali 6 anidride carbonica 7 molecola di ossido di mercurio 8 si forma il solfito di alluminio 9 come risulta dalla reazione dell'idrogeno con l'ossigeno 10 nucleo che si trova al centro dell'atomo 11 carica positiva/negativa

APPROFONDIMENTI

Collegatevi al sito www.xumuk.ru, consultate la tavola periodica di Mendeleev (Периодическая система элементов Д. И. Менделеева) in russo, provate i giochi didattici del sito. Per il glossario: сульфáт нáтрия, сероводорóд, азóтная кислотá, фóсфористая кислотá, соляная кислотá, хлорид желéза, óкись свинцá, хромáт кáлия, нитрáт паллáдия, сёрная кислотá, óкись мэди.