

Lorentz JÄNTSCHI

v1 - 4.Oct.2015

Numere de oxidare (N.O.) și denumiri pentru câțiva cationi

Oxidation numbers (O.N.) and names for some cations

Grup/Group	N.O./O.N.	Cation	Denumire	Name
H	+1	H ⁺	Hidroniu	Hydron
Rb	+1	Rb ⁺	Rubidiu	Rubidium
K	+1	K ⁺	Potasiu	Potassium
Na	+1	Na ⁺	Sodiu	Sodium
Li	+1	Li ⁺	Litiu	Lithium
Sr	+2	Sr ²⁺	Stronțiu	Strontium
Ca	+2	Ca ²⁺	Calciu	Calcium
Mg	+2	Mg ²⁺	Magneziu	Magnesium
Be	+2	Be ²⁺	Beriliu	Berilium
Y	+3	Y ³⁺	Ytriu	Yttrium
Sc	+3	Sc ³⁺	Scandiu	Scandium
Ti	+4	Ti ⁴⁺	Titan	Titan
V	+5	V ⁵⁺	Vanadiu	Vanadium
Cr	+2; +3	Cr ²⁺ ; Cr ³⁺	Cromos; Cromic	Chromous; Chromic
Mn	+2; +3	Mn ²⁺ ; Mn ³⁺	Manganos; Manganic	Manganous; Manganic
Fe	+2; +3	Fe ²⁺ ; Fe ³⁺	Feros; Feric	Ferrous; Ferric
Ni	+2	Ni ²⁺	Nichel	Nickel
Cu	+1; +2	Cu ¹⁺ ; Cu ²⁺	Cupros; Cupric	Cuprous; Cupric
Zn	+2	Zn ²⁺	Zinc	Zinc
Al	+3	Al ³⁺	Aluminiu	Aluminum
Ga	+3	Ga ³⁺	Galiu	Gallium
Ag	+1	Ag ¹⁺	Argint	Silver
Hg	+1; +2	Hg ¹⁺ ; Hg ²⁺	Mercuros; Mercuric	Mercurous; Mercuric
Au	+1; +3	Au ¹⁺ ; Au ³⁺	Auros; Auric	Aurous; Auric
Pt	+2; +4	Pt ²⁺ ; Pt ⁴⁺	Platinos; Platinic	Platinous; Platinic
Zr	+4	Zr ⁴⁺	Zirconiu	Zirconium
In	+3	In ³⁺	Indiu	Indium
Sn	+2; +4	Sn ²⁺ ; Sn ⁴⁺	Stanos; Stanic	Stannous; Stannic
Pb	+2; +4	Pb ²⁺ ; Pb ⁴⁺	Plumb	Lead
NH ₄	+1	NH ₄ ⁺	Amoniu	Ammonium

Numere de oxidare (N.O.) și denumiri pentru câțiva anioni

Oxidation numbers (O.N.) and names for some anions

Grup/Group	N.O./O.N.	Anion	Denumire	Name
F	-1	F ⁻	Fluorură	Fluoride
Cl	-1	Cl ⁻	Clorură	Chloride
Br	-1	Br ⁻	Bromură	Bromide
I	-1	I ⁻	Iodură	Iodide
O	-2	O ²⁻	Oxid	Oxide
HO	-1	HO ⁻	Hidroxid	Hydroxide
S	-2	S ²⁻	Sulfură	Sulfide
HS	-1	HS ⁻	Sulfură acidă	Acid sulfide
Se	-2	Se ²⁻	Seleniură	Selenide
HSe	-1	HSe ⁻	Seleniură acidă	Acid selenide
N	-3	N ³⁻	Azotură	Nitride
HN	-2	HN ²⁻	Azotură acidă	Acid nitride
H ₂ N	-1	H ₂ N ⁻	Azotură diacidă; Amină	Diacid nitride; Amine
P	-3	P ³⁻	Fosfură	Phosphide
HP	-2	HP ²⁻	Fosfură acidă	Acid phosphide
H ₂ P	-1	H ₂ P ⁻	Fosfură diacidă	Diacid phosphide
MnO ₄	-2; -1	MnO ₄ ²⁻ ; MnO ₄ ⁻	Manganat; Permanganat	Manganate; Permanganate
CrO ₄	-2	CrO ₄ ²⁻	Cromat	Chromate
Cr ₂ O ₇	-2	Cr ₂ O ₇ ²⁻	Dicromat	Dichromate
SO ₃	-2	SO ₃ ²⁻	Sulfit	Sulfite
SO ₄	-2	SO ₄ ²⁻	Sulfat	Sulfate
NO ₃	-1	NO ₃ ⁻	Azotat	Nitrate
NO ₂	-1	NO ₂ ⁻	Azotit	Nitrite
CO ₃	-2	CO ₃ ²⁻	Carbonat	Carbonate
CO ₂	-2	CO ₂ ²⁻	Carbonit	Carbonite
SeO ₃	-2	SeO ₃ ²⁻	Selenit	Selenite
SeO ₄	-2	SeO ₄ ²⁻	Selenat	Selenate
PO ₄	-3	PO ₄ ³⁻	Fosfat	Phosphate
PO ₃	-3	PO ₃ ³⁻	Fosfit	Phosphite
(COO) ₂	-2	(COO) ₂ ²⁻	Oxalat	Oxalate
CH ₃ COO	-1	CH ₃ COO ⁻	Acetat	Acetate
HCOO	-1	HCOO ⁻	Formiat	Formate

Model de test de formule chimice

NUME Prenume: _____ Grupa: _____

Stabiliți pe x pe baza stărilor de oxidare uzuale și/sau a substanțelor chimice din care anionii fac parte. Denumiți anionii. Stabiliți pe y pe baza stărilor de oxidare uzuale și/sau a substanțelor chimice din care cationii fac parte. Denumiți cationii. Scrieți formulele chimice ce rezultă din combinarea anionilor cu cationii.

		HSe ^{x-}	NO ₂ ^{x-}	H ₂ N ^{x-}
		x=	x=	x=
Rb ^{y+}	y=			
Li ^{y+}	y=			
Ni ^{y+}	y=			

Model of chemical formulas test

NAME Surname: _____ Grup: _____

Set x based on the common oxidation state and/or chemical substances which includes the anions. Write the name of the anions. Set x based on the common oxidation state and/or chemical substances which includes the cations. Write the name of the cations. Write the molecular formulas resulted from the combination of the anions with cations.

		MnO ₄ ^{x-}	O ^{x-}	NO ₃ ^{x-}
		x=	x=	x=
Pb ^{y+}	y=			
Ag ^{y+}	y=			
Zr ^{y+}	y=			

Referințe

References

- ÷ Liviu C. BOLUNDUȚ, Lorentz JÄNTSCHI, Sorana D. BOLBOACĂ, 2015. Activități de laborator de chimie generală. Cluj-Napoca: AcademicDirect.
http://ph.academicdirect.ro/Activitati_de_laborator_de_chimie_generala_v1.pdf
- ÷ Lorentz JÄNTSCHI, Sorana D. BOLBOACĂ, 2015. General chemistry laboratory activities. Cluj-Napoca: AcademicDirect.
http://ph.academicdirect.ro/General_chemistry_laboratory_activities_v2.pdf
- ÷ Lorentz JÄNTSCHI, 2013. Curs de chimie generală. Manuscris.
http://lori.academicdirect.org/courses/Chimie_Generala_2013.pdf
- ÷ Lorentz JÄNTSCHI, 2013. General Chemistry Course. Cluj-Napoca: AcademicDirect.
http://ph.academicdirect.ro/General_Chemistry_Course_v5.pdf
- ÷ Hans LOHNINGER, 2011. Symbols and Names of Ions. Website.
http://www.vias.org/genchem/ion_names.html