

7. Gaia. Ariketak loiak eta erradikalak

Argibideak: ezkutatu eskuineko edo ezkerreko zutabea ariketa hauek egiteko.

1. Izenda (edo formula) itzazu hurrengo katioi homoatomikoak.

Na^+	sodio(1+)
Fe^{3+}	burdina(3+)
Hg_2^{2+}	dimerkurio(2+)
S_4^{2+}	tetrasufre(2+)
Bi_5^{3+}	pentabismuto(3+)

2. Izenda (edo formula) itzazu hurrengo katioi heteropoliatomikoak ordezkapen-izena erabiliz.

NH_4^+	azanio
H_3O^+	oxidanio
PH_4^+	fosfanio
SbF_4^+	tetrafluoroestibanio
H_4O^{2+}	oxidanodii

3. Izenda (edo formula) itzazu hurrengo katioi heteropoliatomikoak adizio-izena erabiliz.

SbF_4^+	tetrafluoruroantimonio(1+)
NO^+	oxidonitrogeno(1+)
NO_2^+	dioxidonitrogeno(1+)
VO^{2+}	oxidobanadio(2+)
VO_2^+	dioxidobanadio(1+)

4. Izenda (edo formula) itzazu hurrengo anioiak izen onartua erabiliz.

Cl^-	kloruro
O_2^{2-}	peroxido

N_3^-	azida
P^{3-}	fosfuro
C_2^{2-}	azetiluro

5. Izenda (edo formula) itzazu hurrengo anioiak ordezkapen-izena erabiliz.

NH_2^-	azanuro
NH^{2-}	azanodiuro
SiH_3^-	silanuro
GeH_3^-	germanuro
SH^-	sulfanuro

6. Izenda (edo formula) itzazu hurrengo oxoanioiak adizio-nomenklatura erabiliz.

OBr^-	bromurooxigenato(1-) oxidobromato(1-)
BrO_2^-	dioxidobromato(1-)
SO_4^{2-}	tetraoxidosulfato(2-)
$\text{S}_2\text{O}_7^{2-}$	μ -oxido-bis(trioxidosulfato)(2-)
MnO_4^-	tetraoxidomanganato(1-)

7. Izenda (edo formula) itzazu hurrengo erradikalak.

He^+	helio(\bullet 1+)
O^+	oxigeno(\bullet 1+)
O_2^+	dioxigeno(\bullet 1+)
O_2^-	dioxido(\bullet 1-)
Cl_2^-	dikloruro(\bullet 1-)