

Química 1. Activitats complementàries

Unitat 0. Formulació i nomenclatura inorgànica

1> Anomena o formula els compostos binaris següents, segons correspongui:

hidrur de manganès(IV)	CO_2
borur de magnesi	CF_2
hidrur de platí(II)	SeO_3
triselenur de diantimoni	SeBr_2
monòxid de seleni	AsI
hidrur de zinc	I_2O
clorur de magnesi	SeI_2
carbur de sodi	CsF
iodur de níquel(II)	HgH
difosfur de tel·luri	Hg_2Te
antimonur de platí(IV)	CoF_3
selenur de níquel(III)	AgCl
nitru de cadmi	Si_3B_2
òxid de liti	TeS_3
pentaòxid de diarsènic	CBr_2
clorur de coure(I)	Co_2O_3
carbur de beril·li	FeBr_3
iodur de fòsfor	$\text{HCl}_{(\text{aq})}$
àcid selenhídric	IBr_3
heptafluorur de clor	BeH_2

2> Anomena o formula els compostos ternaris següents, segons correspongui:

àcid sulfúric	$\text{Pt}(\text{OH})_2$
àcid clorós	$\text{Be}(\text{OH})_2$
hidròxid de manganès(III)	$\text{Mn}(\text{OH})_3$
hidròxid de crom(III)	H_3PO_2
àcid metabòric	H_3PO_4
àcid fosfònic	H_2SeO_4
àcid hipoiódic	HClO_4
àcid seleniós	H_2SiO_3
hidròxid de beril·li	H_3PO_3
àcid periòdic	HIO_3
hidròxid de platí(II)	$\text{Pb}(\text{OH})_2$
àcid perclòric	HIO

Química 1. Activitats complementàries

hidròxid de níquel(II)	H_2SeO_3
hidròxid de ferro(II)	$\text{Ba}(\text{OH})_2$
hidròxid d'estronci	HNO_2
àcid iòdic	H_2SiO_2
àcid arsènic	$\text{Pt}(\text{OH})_4$
hidròxid d'or(I)	HClO_2
àcid bòric	$\text{Co}(\text{OH})_2$
hidròxid de sodi	$\text{Ca}(\text{OH})_2$

3> Anomena o formula les oxosals següents, segons correspongui:

hipoclorit de manganès(III)	$\text{Co}(\text{BrO})_2$
clorit de crom(II)	$\text{Pb}_3(\text{PO}_4)_2$
metafosfat de bari	$\text{Fe}(\text{ClO}_4)_3$
nitrat de potassi	$\text{Ni}(\text{NO}_2)_2$
clorat de ferro(II)	$\text{Hg}_3(\text{PO}_4)_2$
sulfit de plom(II)	MnCO_3
sulfat de bari	$\text{Mn}(\text{IO})_3$
bromat d'alumini	Li_3BO_3
sulfat de mercuri(I)	SnSiO_3
hipobromit de manganès(II)	AuClO_3

4> Formula o anomena segons correspongui:

sulfat d'estany(II)	KClO_2
dinitrur de tel·luri	CdSe
hidròxid d'estronci	CrSe
antimonur de rubidi	Pb_3N_4
hipobromit de manganès(III)	Se_2C_3
antimonur de cobalt(III)	Cs_3PO_4
pentaòxid de dibrom	CaBr_2
òxid de níquel(II)	$\text{Al}(\text{OH})_3$
hidròxid de crom(II)	$\text{Be}(\text{BrO})_2$
diòxid de sofre	MnSe
àcid sulfurós	Co_2Se_3
nitrat de níquel(II)	Na_3PO_4
carbur d'estronci	$\text{Ca}(\text{OH})_2$
metafosfat de liti	$\text{Cr}_3(\text{PO}_3)_2$
hipiodit de calci	$\text{Cd}(\text{NO}_2)_2$
nitrit de sodi	H_3AsO_3
fluorur de calci	$\text{Cd}(\text{IO}_3)_2$
sulfat de cobalt(II)	MnSb

Química 1. Activitats complementàries

periodat de manganès(III)	$\text{Be}(\text{OH})_2$
periodat de platí(IV)	$\text{Cr}(\text{ClO}_2)_2$
clorur d'or(III)	CaCl_2
àcid iodhídric	CrI_3
carbur de diseleni	TeP_2
monòxid de tel·luri	$\text{Cr}(\text{IO}_3)_3$
nitru de calci	CoB
fosfonit de potassi	$\text{Fe}(\text{IO}_4)_2$
antimonur d'estronci	$\text{Pt}(\text{BrO}_3)_4$
tricarbur de tetrantimoni	AsI
iodur de cobalt(III)	$\text{Co}(\text{ClO}_3)_3$
bromat d'argent	HBrO_3
diòxid de silici	$\text{Mn}(\text{PO}_3)_4$
borat de potassi	Sb_3N_5
pentaòxid de diarsènic	BaSe
siliciur de platí(II)	SbH_3
selenur de níquel(III)	Ba_2Si
clorur d'hidrogen	Pt_3N_2
fosfonit de platí (IV)	$\text{Pb}(\text{SiO}_3)_2$
pentafluorur d'arsènic	$\text{Pt}(\text{SO}_3)_2$
tricarbur de tetrarsènic	Mg_3B_2
clorur d'estany(II)	Bi_3
carbonat de mercuri(I)	Sb_3As_5
clorur de rubidi	$\text{Cr}(\text{NO}_3)_2$
triòxid de sofre	MgBr_2
antimonur de manganès(III)	Sb_4C_3
antimonur de manganès(IV)	AgH
hexaclorur de sofre	Hg_3N_2
monòxid de carboni	B_4C_3
àcid fosfònic	SO_2
nitrat d'or(I)	$\text{Ca}(\text{IO}_3)_2$
bromur de coure(I)	$\text{Hg}(\text{IO})_2$