



UNIVERSIDAD DE BURGOS

FACULTAD DE CIENCIAS

Departamento de Química - Química Inorgánica

Química General

Cuestionario 1.1.5 (2)

Formulación y Nomenclatura Inorgánica

Nombrar:

Na ₃ N	Fe(OH) ₃
N ₂ H ₄	Fe(OH) ₃
N ₂ H ₄	P(CH ₃) ₃
B ₂ H ₆	AsH ₃
Na ₂ O ₂	P ₂ H ₄
PbO ₂	Hg ₂ I ₂
PbO ₂	HI
Ca(CN) ₂	NaD
Al(OH) ₃	D ₂ O
H ₂ O ₂	D ₂ O
H ₂ O ₂	D ₂ O

Nombrar:

HIO ₄	H ₂ SeO ₃
HIO ₄	H ₂ S ₂ O ₇
H ₅ IO ₆	H ₂ S ₂ O ₆
HIO	H ₂ S ₂ O ₅
H ₂ CrO ₄	H ₆ TeO ₆
H ₃ AsO ₄	H ₄ SiO ₄
HReO ₄	HBrO
PH ₃	H ₄ P ₂ O ₅
HNO ₂	H ₄ P ₂ O ₇

Nombrar:

H ₄ Re ₂ O ₇	Al(H ₂ PO ₄) ₃
HReO ₄	LiHCO ₃
H ₄ P ₂ O ₇	Ca(HSO ₃) ₂
H ₄ P ₂ O ₅	Sc(HSO ₄) ₃
HBrO	NaHS ₂ O ₅
HNO ₂	NaHSO ₄
H ₄ SiO ₄	NaHPO ₃
H ₆ TeO ₆	CaH ₂ P ₂ O ₇
H ₂ SeO ₄	Fe ₂ (HPO ₄) ₃
H ₂ S ₂ O ₅	KHSO ₄





UNIVERSIDAD DE BURGOS

FACULTAD DE CIENCIAS

Departamento de Química - Química Inorgánica

Química General

Nombrar:

$K_2S_2O_8$	$K_4[Fe(CN)_6]$
$Rb_4[Co(CN)_6]$	$K_3[Fe(CN)_6]$
$Rb[Au(CN)_2Cl_2]$	$Li_2[Pt(CN)_6]$
$K[CrOF_4]$	$Na_2[HgBr_2O]$
$[Cu(NH_3)_4]Cl_2$	$[NiCl_2(H_2O)_2]$
$Ca_3[Fe(SCN)_6]_2$	$(NH_4)_2[IrCl_6]$
$Na_4V_2O_7$	$Al_2[Pd(CN)_4]_3$
$[V(H_2O)_6]^{2+}$	$K_2[MnCl_5]$
$Ca_2[V(CN)_6]$	$[Cu(NH_3)_4]Cl_2$
$[Zn(H_2O)_4]Cl_2$	$Na_3[Ag(S_2O_3)_2]$
$[Ni(H_2O)_6]Cl_2$	$[Cu(NH_3)_4]SO_4$
$K_2[CrCl_5O]$	$Fe_2[FeI_6]$
$Na_3[AlF_6]$	$K_4[CrCl_6]$
$BaFeO_4$	$H[Au(OH)_4]$
P_4O_6	$[ReCl(CO)_5]$

Nombrar:

$[Cd(NH_3)_4](NO_3)_2$
$[Al(OH)(H_2O)_5]^{2+}$
$K_2[Fe(CN)_5(NO)]$
$[Ru(HSO_3)_2(NH_3)_4]$
$[Ni(CO)_2(PPh_3)_2]$
$Mg[IrCl_4(NH_3)]_2$
$[CoN_3(NH_3)_5]SO_4$
$[Fe(H_2O)_3(NH_3)_3]Cl_3$
$(NH_4)_2[Fe(CN)_5(NO)]$
$[FeCl_2(H_2O)_3(OH)]$
$Rb[AuCl_2(CN)_2]$



Reconocimiento-NoComercial-SinObraDerivada — CC BY-NC-ND 3.0

Profesor: Rafael Aguado Bernal