

EXERCICIOS DE FORMULACIÓN -Compostos binarios e hidróxidos

1.- Óxido sódico	26.- Ácido iodhídrico
2.- Óxido de ferro (III)	27.- Hidróxido de potasio
3.- Óxido de chumbo(IV)	28.- Hidróxido arxéntico
4.- Óxido de xofre(IV)	29.- Hidróxido de zinc
5.- Óxido de fosforo(III)	30.- Hidróxido de estroncio
6.- Óxido de arsénico(V)	31.- Hidróxido de zinc
7.- Óxido de bromo (I)	32.- Hidróxido de mercurio(I)
8.- Monóxido de carbono	33.- Hidróxido de níquel(II)
9.- Óxido de carbono(IV)	34.- Hidróxido de litio
10.- Óxido de antimonio(III)	35.- Óxido cobáltico
11.- Óxido de selenio (IV)	36.- Fluoruro de sodio
12.- Óxido de fósforo(III)	37.- Hidruro de platino(IV)
13.- Óxido de xofre(VI)	38.- Hidróxido de cobre(I)
14.- Ioduro de mercurio(II)	39.- Óxido de cloro (I)
15.- Carburo de aluminio	40.- Cloruro de potasio
16.- Ioduro de nitróxeno(V)	41.- Óxido de yodo(VII)
17.- Seleniuro de nitróxeno(III)	42.- Arseniuro de aluminio
18.- Fluoruro de boro	43.- Óxido de iridio(IV)
19.- Nitruro de prata	44.- Hidruro de cobre(I)
20.- Óxido de calcio	45.- Óxido de cobre (I)
21.- Óxido de berilio	46.- Bromuro de prata
22.- Ácido clorhídrico HCl	47.- Hidróxido de bario
23.- Ácido sulfhídrico H ₂ S	48.- Óxido de níquel(II)
24.- Ácido fluorhídrico	49.- Sulfuro de zinc
25.- Ácido selenhídrico	50.- Óxido de cadmio

51.- Seleniuro de cobalto (III)	55.- Dióxido de nitrógeno
52.- Nitruro de bario	56.- Bromuro de rubidio
53.- Hidróxido de chumbo(II)	57.- Hidruro de aluminio
54.- Óxido de estaño(IV)	58.- Óxido de telurio(IV)

EXERCICIOS DE NOMENCLATURA - Compostos binarios e hidróxidos

1.- Fe ₂ O ₃	19.- NO ₂
2.- Hg ₂ O	20.- CO
3.- Al ₂ O ₃	21.- AlH ₃
4.- Ag ₂ O	22.- CuH
5.- CdO	23.- PtH ₄
6.- SnO	24.- HCl
7.- BeO	25.- AsH ₃
8.- Co ₂ O ₃	26.- HF
9.- Cl ₂ O ₅	27.- H ₂ Se
10.- P ₂ O ₅	28.- SbH ₃
11.- SO ₂	29.- AgBr
12.- Br ₂ O	30.- NaF
13.- B ₂ O ₃	31.- HgI ₂
14.- CO ₂	32.- AlAs
15.- Sb ₂ O ₃	33.- Ba ₃ N ₂
16.- P ₂ O ₃	34.- KOH
17.- SO ₃	35.- AgOH
18.- N ₂ O ₃	36.- RbOH

37.- PtO ₂	47.- As ₂ O ₅
38.- N ₂ O ₅	48.- KCl
39.- ZnS	49.- HI
40.- Sr(OH) ₂	50.- Ni(OH) ₂
41.- H ₂ S	51.- TeO ₃
42.- Br ₂ O ₇	52.- Co ₂ Se ₃
43.- Cr(OH) ₃	53.- SeO ₂
44.- AgH	54.- Ba(OH) ₂
45.- PbS	55.- Pb(OH) ₂
46.- H ₂ Te	56.- Zn(OH) ₂