

Relación de ejercicios (3). Solución

nº	Nombre	Formula	nº	Formula	Nombre
1.	Hidróxido de cromo (III)	Cr(OH) ₃	2.	KNO ₂	Nitrito de potasio
3.	Sulfuro de hierro (III)	Fe ₂ S ₃	4.	O ₅ Br ₂	Dibromuro de pentaóxígeno
5.	Hidrogenotelururo de cobre (I)	CuHTe	6.	CdSO ₃	Sulfito de cadmio
7.	Oxido de magnesio	MgO	8.	HIO ₂	Ácido yodoso
9.	Trihidruro de níquel	NiH ₃	10.	ClO ₃ ⁻	Anión clorato
11.	Bromuro de plata	AgBr	12.	Mn(HSO ₄) ₂	Hidrogenosulfato de manganeso(II)
13.	Fosfano	PH ₃	14.	GaAs	Arsenuro de galio
15.	Acido permangánico	HMnO ₄	16.	Sn(OH) ₂	Hidróxido de estaño(II)
17.	Pentayoduro de antimonio	Sb I ₅	18.	Na ₂ O ₂	Peróxido de sodio
19.	Ión amonio	NH ₄ ⁺	20.	H ₃ BO ₃	Ácido bórico
21.	Carbonato de magnesio	MgCO ₃	22.	Al(PO ₃) ₃	Metafosfato de aluminio
23.	Acido yódico	HIO ₃	24.	BaH ₂	Hidruro de bario
25.	Oxido de silicio	SiO ₂	26.	KClO ₄	Perclorato de potasio
27.	Cianuro de hidrógeno	HCN	28.	H ₃ AsO ₄	Ácido arsénico
29.	Permanganato de berilio	Be(MnO ₄) ₂	30.	Li ₂ O	Óxido de litio
31.	Oxido de plata	Ag ₂ O	32.	NO	Monóxido de nitrógeno, óxido de nitrógeno(II)
33.	Hidróxido de cinc	Zn(OH) ₂	34.	B ₂ S ₃	Sulfuro de boro
35.	Cromato de rubidio	Rb ₂ CrO ₄	36.	Ni(IO ₂) ₃	Yodito de níquel(III)
37.	Diyoduro de heptaoxígeno	O ₇ I ₂	38.	Au ₂ O ₃	Óxido de oro(III)
39.	Hidrogenotelururo de zinc	Zn(HTe) ₂	40.	Na ₂ MnO ₄	Manganato de sodio
41.	Tricloruro de bismuto	Bi Cl ₃	42.	Co ₃ P ₂	Fosfuro de cobalto(III)
43.	Arseniato de litio	Li ₃ AsO ₄	44.	SnO ₂	Óxido de estaño(IV)
45.	Silicato de estroncio	Sr ₂ SiO ₄	46.	HgI	Yoduro de mercurio(I)
47.	Fosfato de potasio	K ₃ PO ₄	48.	PbCO ₃	Carbonato de plomo(II)
49.	Peróxido de calcio	CaO ₂	50.	K ₂ Cr ₂ O ₇	Dicromato de potasio
51.	Pentafluoruro de fósforo	PF ₅	52.	SbH ₃	Hidruro de antimonio, estibano
53.	Oxido de germanio (IV)	GeO ₂	54.	NaClO	Hipoclorito de sodio
55.	Sulfato de Escandio	Sc ₂ (SO ₄) ₃	56.	FeO	Óxido de hierro(II)
57.	Dihidróxido de estroncio	Sr(OH) ₂	58.	Ca(H ₂ PO ₄) ₂	Dihidrogenofosfato de calcio
59.	Oxido de mercurio (I)	Hg ₂ O	60.	B ₂ Se ₃	selenuro de boro