

Notas	0	½	1	1½	2	2½	3	3½	4	4½	5	5½	6	6½	7	7½	8	8½	9	9½	10
Aciertos	0 / 21	22 / 23	24 / 25	26 / 27	28 / 29	30 / 31	32 / 33	34 / 35	36 / 37	38 / 39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50

1.- Nombra los siguientes compuestos.

	Nº Oxidación / Nombre común (Hidruros volátiles)	Multiplicadores / En disolución acuosa (Haluros de hidrógeno)
1 HCl	Cloruro de hidrógeno	Ácido clorhídrico (en disolución acuosa)
2 BaH_2	Hidruro de bario	Dihidruro de bario
3 AsH_3	Arsano	Trihidruro de arsénico
4 Na_2O_2	Peróxido de sodio	Dióxido de disodio
5 Au_2O_3	Óxido de oro (III)	Trióxido de dioro
6 BeO	Óxido de berilio	Monóxido de berilio
7 OBr_2		Dibromuro de oxígeno
8 PbS_2	Sulfuro de plomo (IV)	Disulfuro de plomo
9 NH_4F	Fluoruro de amonio	
10 $\text{Ni}(\text{HS})_3$	Hidrógeno sulfuro de níquel (III)	Tris (hidrógeno sulfuro) de níquel
11 IF_5	Fluoruro de yodo (V)	Pentafluoruro de yodo
12 Cr(OH)_3	Hidróxido de cromo (III)	Trihidróxido de cromo
	Nombre tradicional	Nombre de hidrógeno / Nombre de composición
13 HMnO_4	Ácido permangánico	Hidrogeno(tetraoxidomanganato)
14 HClO_4	Ácido perclórico	Hidrogeno(tetraoxidoclorato)
15 $\text{H}_4\text{Sb}_2\text{O}_7$	Ácido diantimónico	Tetrahidrogeno(heptaoxidodiantimonato)
16 H_2SiO_3	Ácido metasilícico	Dihidrogeno(trioxidosilicato)
17 $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_7$	Ácido disulfúrico	Dihidrogeno(heptaoxidodisulfato)
18 $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$	Sulfato de amonio	Tetraoxidosulfato de diamonio
19 $\text{Co}(\text{NO}_2)_3$	Nitrito de cobalto (III)	Tris(dioxidonitrato) de cobalto
20 $\text{Fe}_2(\text{CrO}_4)_3$	Cromato de hierro (III)	Tris(tetraoxidocromato) de dihierro
21 $\text{Be}(\text{PO}_3)_2$	Metafosfato de berilio	Bis(trioxidofosfato) de berilio
22 $\text{Cu}(\text{ClO}_3)_2$	Clorato de cobre (II)	Bis(trioxidoclorato) de cobre
23 $\text{Au}(\text{HCr}_2\text{O}_7)_3$	Hidrogenodicromato de oro (III)	Tris[hidrogeno(heptaoxidodicromato)] de oro
24 NaHCO_3	Hidrogenocarbonato de sodio	Hidrogeno (trioxidocarbonato) de sodio
25 $\text{Zn}(\text{HSO}_2)_2$	Hidrogenohiposulfito de zinc	Bis [hidrogeno (dioxidosulfato)] de zinc

2.- Formula los siguientes compuestos.

26	Hidruro de plata	AgH
27	Metano	CH ₄
28	Ácido sulfídrico	H ₂ S (en disolución acuosa)
29	Oxido de cadmio	Cd O
30	Dibromuro de heptaoxígeno	O ₇ Br ₂
31	Peróxido de calcio	CaO ₂
32	Fluoruro de mercurio (II)	HgF ₂
33	Sulfuro de oro (I)	Au ₂ S
34	Hidróxido de rubidio	Rb OH
35	Amoníaco	NH ₃
36	Ácido mangánico	H ₂ MnO ₄
37	Ácido nítrico	HNO ₃
38	Ácido ortofosfórico	H ₃ PO ₄
39	Ácido crómico	H ₂ CrO ₄
40	Dihidrogeno(heptaoxidodiseleniato)	H ₂ Se ₂ O ₇
41	Permanganato de paladio (II)	Pd (MnO ₄) ₂
42	Metafosfito de estaño (IV)	Sn (PO ₂) ₄
43	Sulfato de cobre (I)	Cu ₂ SO ₄
44	Tris(trioxidosilicato) de dihierro	Fe ₂ (SiO ₃) ₃
45	Dicromato de manganeso (III)	Mn ₂ (Cr ₂ O ₇) ₃
46	Hidrogenosulfito de estroncio	Sr (HSO ₃) ₂
47	Hidrogenosulfuro de níquel (II)	Ni (HS) ₂
48	Dihidrogeno(tetraoxidoantimoniato) de potasio	KH ₂ SbO ₄
49	Hidrogenocarbonato de litio	LiHCO ₃
50	Cromato de mercurio (I)	Hg ₂ CrO ₄