

Prueba 3.2

Nombre: _____ NOTA: _____

1.- Nombra los siguientes compuestos según corresponda:

	Formulación	Nomenclatura Sistemática	Nomenclatura Stock
1	MnO ₂		
2	H ₂ S (g)		
3	Mn		
4	Bi(OH) ₃		
5	PH ₃		
6	O ₃ Cl ₂		
7	PtSe ₂		
8	HF (ac)		
9	LiCl		
10	Cu ⁺		
11	NaH		
12	Ba(OH) ₂		
13	Cs ₂ O		
14	Mg ₂ Si		
15	SiO ₂		
16	F ⁻		
17	Ca ₂ C		
18	SbH ₃		
19	Au ₂ O ₃		
20	CoH ₃		
21	Cl ₂		
22	AgOH		
23	HBr (g)		
24	Rb ₃ B		
25	Cr ₂ O ₃		
26	BiH ₅		
27	P ⁺³		
28	Mn(OH) ₂		

30	Cr_3Sb_2		
31	$\text{H}_2\text{Te}_{(\text{ac})}$		
33	CH_4		
34	Bi_2O_3		
35	$\text{Fe}(\text{OH})_3$		
36	O_7Br_2		
37	Te^{-2}		
38	NiBr_3		
39	Na		
40	SnO		

2.- Formula los siguientes compuestos:

	Nomenclatura	Formulación
1	Óxido de potasio	
2	Amoníaco	
3	Ión sulfuro	
4	Dihidróxido de manganeso	
5	Yoduro de hierro (+2)	
6	Seleniuro de hidrógeno	
7	Trióxido de azufre	
8	Ión germanio (+2)	
9	Hidruro de cobre (I)	
10	Fluoruro (V) de oxígeno	
11	Trióxido de dihierro	
12	Monóxido de paladio	
13	Litio	
14	Dihidruo de germanio	
15	Óxido de plata	
16	Seleniuro de paladio (II)	
17	Hidróxido de magnesio	
18	Ácido clorhídrico	
19	Óxido de mercurio (+1)	
20	Hidruro de cromo (+3)	

21	Hidróxido de berilio	
22	Ión galio	
23	Difosfuro de triestroncio	
24	Tetrahidruro de silicio	
25	Monóxido de carbono	
26	Paladio	
27	Óxido de cromo (VI)	
28	Yoduro de oro (III)	
29	Bromo	
30	Yoduro de hidrógeno	
31	Dióxido de nitrógeno	
32	Ión yoduro	
33	Agua	
34	Óxido de estaño (+4)	
35	Hidróxido de cobalto (III)	
36	Óxido de silicio (+2)	
37	Sulfuro de zinc	
38	Diyoduro de heptaoxígeno	
39	Ácido bromhídrico	
40	Ozono	