

### Prueba 3.2

Nombre: \_\_\_\_\_

**Las fórmulas hay que ponerlas sin subíndices, es decir el dióxido de carbono sería CO<sub>2</sub>**

**Hay que poner el acento de óxido y la primera letra siempre es en mayúscula**

**1.- Nombra los siguientes compuestos según corresponda:**

Formulación		Nomenclatura Sistemática	Nomenclatura Stock
1	MnO <sub>2</sub>		
2	H <sub>2</sub> S		
3	Mn		
4	Bi(OH) <sub>3</sub>		
6	O <sub>3</sub> Cl <sub>2</sub>		
7	PtSe <sub>2</sub>		
8	HF		
9	Cu <sup>+</sup>		
10	Ba(OH) <sub>2</sub>		
11	Cs <sub>2</sub> O		
13	SiO <sub>2</sub>		
14	Ca <sub>2</sub> C		
15	Au <sub>2</sub> O <sub>3</sub>		
16	Cl <sub>2</sub>		
17	AgOH		
18	HBr		
19	Rb <sub>3</sub> B		
20	Cr <sub>2</sub> O <sub>3</sub>		
21	BiH <sub>5</sub>		
22	P <sup>+3</sup>		
23	Mn(OH) <sub>2</sub>		
24	Cr <sub>3</sub> Sb <sub>2</sub>		
25	Bi <sub>2</sub> O <sub>3</sub>		
26	Fe(OH) <sub>3</sub>		

27	O <sub>7</sub> Br <sub>2</sub>		
28	NiBr <sub>3</sub>		
29	Na		
30	SnO		

2.- Formula los siguientes compuestos:

	<b>Nomenclatura</b>	<b>Formulación</b>
1	Ión sulfuro	
2	Dihidróxido de manganeso	
3	Yoduro de hierro (II)	
4	Seleniuro de hidrógeno	
5	Trióxido de azufre	
6	Ión germanio (+2)	
7	Hidruro de cobre (I)	
8	Fluoruro (V) de oxígeno	
9	Trióxido de dihierro	
10	Monóxido de paladio	
11	Litio	
12	Dihidruro de germanio	
13	Óxido de plata	
14	Seleniuro de paladio (II)	
15	Hidróxido de magnesio	
16	Hidróxido de berilio	
17	Ión galio	
18	Difosfuro de triestroncio	
19	Tetrahidruro de silicio	
20	Monóxido de carbono	
21	Paladio	
22	Óxido de cromo (VI)	
23	Yoduro de oro (III)	
24	Bromo	
25	Yoduro de hidrógeno	
26	Dióxido de nitrógeno	

<b>27</b>	Ión yoduro	
<b>28</b>	Óxido de estaño (IV)	
<b>29</b>	Hidróxido de cobalto (III)	
<b>30</b>	Óxido de silicio (II)	
<b>31</b>	Sulfuro de zinc	
<b>32</b>	Diyoduro de heptaoxígeno	