

NOMBRE: _____

1) Formula los siguientes compuestos:

1. Ácido arsenioso
2. Fosfuro de níquel(II)
3. Dióxido de plomo
4. Ácido difosfórico.
5. Peróxido de litio
6. Ácido sulfhídrico
7. Sulfato de hierro(III)
8. Tris(tetraoxidosulfato) de dialuminio.
9. Hidruro de estaño(IV)
10. Óxido de Cobre(I)
11. Hidrogenosulfito de potasio
12. Hidróxido de Cobalto(II)
13. Dihidrógenodisfosfato de sodio
14. Tetraoxidomanganato de rubidio
15. Hidrogenofosfato de calcio
16. Hidrogenoseleniuro de potasio
17. Peryodato de Níquel(II)
18. Ácido disulfuroso
19. Bis(trioxidofosfato) de calcio
20. Clorito de Bario.

2) Nombra los siguientes compuestos según la nomenclatura que se pide:

Nombre	Nomenclatura Tradicional	Nomenclatura Estequiométrica
1.) Li_2SiO_3		
2.) $\text{Ca}(\text{HSO}_4)_2$		
3.) Hg_3PO_4		
4.) MgO_2		
5.) AlBr_3		
6.) PbO		
7.) H_3PO_3		
8.) $\text{Zn}(\text{OH})_2$		
9.) $\text{Al}(\text{HSe})_3$		
10.) CaF_2		
11.) H_2Se		
12.) H_2SO_2		
13.) $\text{Mg}(\text{HCO}_2)_2$		
14.) $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_7$		
15.) LiOH		
16.) HClO		
17.) LiHSO_3		
18.) LiHS		
19.) $\text{Ca}(\text{NO}_2)_2$		
20.) NaIO_4		

NOMBRE: SOLUCIÓN

1) Formula los siguientes compuestos:

- | | |
|---|---|
| 1. Ácido arsenioso | H_3AsO_3 |
| 2. Fosfuro de níquel(II) | Ni_3P_2 |
| 3. Dióxido de plomo | PbO_2 |
| 4. Ácido difosfórico. | $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$ |
| 5. Peróxido de litio | Li_2O_2 |
| 6. Ácido sulfhídrico | H_2S |
| 7. Sulfato de hierro(III) | $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ |
| 8. Tris(tetraoxidosulfato) de dialuminio. | $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ |
| 9. Hidruro de estaño(IV) | SnH_4 |
| 10. Óxido de Cobre(I) | Cu_2O |
| 11. Hidrogenosulfito de potasio | KHSO_3 |
| 12. Hidróxido de Cobalto(II) | $\text{Co}(\text{OH})_2$ |
| 13. Dihidrógenodisulfato de sodio | $\text{Na}_2\text{H}_2\text{P}_2\text{O}_7$ |
| 14. Tetraoxidomanganato de rubidio | RbMnO_4 |
| 15. Hidrogenofosfato de calcio | CaHPO_4 |
| 16. Hidrogenoseleniuro de potasio | KHSe |
| 17. Peryodato de Níquel(II) | $\text{Ni}(\text{IO}_4)_2$ |
| 18. Ácido disulfuroso | $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_5$ |
| 19. Bis(trioxidofosfato) de calcio | $\text{Ca}(\text{PO}_3)_2$ |
| 20. Clorito de Bario. | $\text{Ba}(\text{ClO}_2)_2$ |

2) Nombra los siguientes compuestos según la nomenclatura que se pide:

Nombre	Nomenclatura Tradicional	Nomenclatura Estequiométrica
1.) Li_2SiO_3	Metasilicato de litio	Trióxidosilicato de dilitio
2.) $\text{Ca}(\text{HSO}_4)_2$	Hidrogenosulfato de calcio	Bis[hidrógeno(tetraóxidosulfato)] de calcio
3.) Hg_3PO_4	Fosfato de mercurio(I)	Tetraóxidofosfato de trimercurio
4.) MgO_2	Peróxido de magnesio	Dióxido de magnesio
5.) AlBr_3	Bromuro de aluminio	Tribromuro de aluminio
6.) PbO	Óxido de plomo(II)	Monóxido de plomo
7.) H_3PO_3	Ácido fosforoso	Trihidrógeno(trioxidofosfato)
8.) $\text{Zn}(\text{OH})_2$	Hidróxido de cinc	Dihidróxido de cinc
9.) $\text{Al}(\text{HSe})_3$	Hidrogenoseleniuro de aluminio	Tris(hidrogenoseleniuro) de aluminio
10.) CaF_2	Fluoruro de calcio	Difluoruro de calcio
11.) H_2Se	Ácido selenhídrico // Seleniuro de hidrógeno	Seleniuro de dihidrógeno
12.) H_2SO_2	Ácido hiposulfuroso	Dihidrógeno(dioxidosulfato)
13.) $\text{Mg}(\text{HCO}_2)_2$	Hidrogenocarbonito de magnesio	Bis[hidrógeno(dioxidocarbonato)] de magnesio
14.) $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_7$	Ácido disulfúrico	Dihidrógeno(heptaoxidodisulfato)
15.) LiOH	Hidróxido de litio	Hidróxido de litio
16.) HClO	Ácido hipocloroso	Hidrógeno(oxidoclorato)
17.) LiHSO_3	Hidrogenosulfito de litio	Hidrógeno(trioxidosulfato) de litio
18.) LiHS	Hidrogenosulfuro de litio	Hidrogenosulfuro de litio
19.) $\text{Ca}(\text{NO}_2)_2$	Nitrito de calcio	Bis(dioxidonitrato) de calcio
20.) NaIO_4	Peryodato de sodio	Tetraóxidoiodato de sodio