

## EJERCICIOS DE FORMULACIÓN (QUÍMICA INORGÁNICA)

### EJERCICIOS POR GRUPOS DE COMPUESTOS

---

#### Óxidos metálicos

1. Nombra los siguientes compuestos:

1.	PbO <sub>2</sub>			
2.	Ni <sub>2</sub> O <sub>3</sub>			
3.	V <sub>2</sub> O <sub>5</sub>			
4.	Cs <sub>2</sub> O			
5.	Bi <sub>2</sub> O <sub>3</sub>			
6.	OsO <sub>4</sub>			
7.	CdO			
8.	ReO <sub>2</sub>			

2. Escribe la fórmula de los siguientes compuestos:

1.	Óxido de wolframio (VI)	
2.	Dióxido de titanio	
3.	Óxido de litio	
4.	Óxido de mercurio (II)	
5.	Óxido de aluminio (III)	
6.	Monóxido de manganeso	
7.	Óxido de bario	

#### Óxidos no - metálicos

3. Nombra los siguientes compuestos:

1.	Br <sub>2</sub> O			
2.	Cl <sub>2</sub> O <sub>7</sub>			
3.	SiO <sub>2</sub>			
4.	N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>			
5.	SeO <sub>3</sub>			
6.	I <sub>2</sub> O <sub>5</sub>			
7.	P <sub>2</sub> O <sub>3</sub>			
8.	Na <sub>2</sub> O			

4. Escribe la fórmula de los siguientes compuestos:

1.	Pentóxido de dinitrógeno	
2.	Monóxido de nitrógeno	
3.	Pentóxido de difósforo	
4.	Dióxido de carbono	
5.	Dióxido de azufre	
6.	Monóxido de carbono	
7.	Trióxido de dicloro	
8.	Trióxido de azufre	

### Peróxidos

5. Nombra los siguientes compuestos:

1.	$\text{Li}_2\text{O}_2$			
2.	$\text{SrO}_2$			
3.	$\text{CaO}_2$			

6. Escribe la fórmula de los siguientes compuestos:

1.	Peróxido de potasio	
2.	Peróxido de bario	
3.	Peróxido de cesio	

### Compuestos binarios del oxígeno: óxidos y peróxidos

7. Nombra los siguientes compuestos:

1.	$\text{Cl}_2\text{O}_5$			
2.	$\text{HgO}_2$			
3.	$\text{CdO}$			
4.	$\text{Al}_2\text{O}_3$			
5.	$\text{Cu}_2\text{O}_2$			
6.	$\text{I}_2\text{O}_7$			
7.	$\text{Sb}_2\text{O}_5$			
8.	$\text{B}_2\text{O}_3$			

8. Escribe la fórmula de los siguientes compuestos:

1.	Peróxido cálcico	
2.	Óxido de hierro (III)	
3.	Óxido de cobre (I)	
4.	Óxido de dibromo	
5.	Dióxido de nitrógeno	
6.	Peróxido de zinc	
7.	Óxido de níquel (III)	
8.	Trióxido de azufre	

### Hidruros metálicos

9. Nombra los siguientes compuestos:

1.	KH			
2.	BaH <sub>2</sub>			
3.	CrH <sub>3</sub>			
4.	NiH <sub>2</sub>			
5.	UH <sub>3</sub>			
6.	MgH <sub>3</sub>			

10. Escribe la fórmula de los siguientes compuestos:

1.	Hidruro de hierro(III)	
2.	Hidruro de calcio	
3.	Hidruro de plomo(IV)	
4.	Hidruro de cobalto(II)	
5.	Hidruro de cesio	
6.	Hidruro de germanio(IV)	

## Hidruros no-metálicos

11. Nombra los siguientes compuestos:

1.	H <sub>2</sub> Se			
2.	AsH <sub>3</sub>			
3.	HI			
4.	NiH <sub>3</sub>			
5.	SiH <sub>4</sub>			
6.	H <sub>2</sub> Se			

12. Escribe la fórmula de los siguientes compuestos:

1.	Teluro de dihidrógeno	
2.	Metano	
3.	Borano	
4.	Bromuro de hidrógeno	
5.	Estibina	
6.	Cloruro de hidrógeno	

## Sales binarias

13. Nombra los siguientes compuestos:

1.	SnCl <sub>4</sub>			
2.	CrS			
3.	Na <sub>3</sub> N			
4.	Al <sub>2</sub> S <sub>3</sub>			
5.	AsCl <sub>3</sub>			
6.	Ca <sub>2</sub> C			

14. Escribe la fórmula de los siguientes compuestos:

1.	Sulfuro de bismuto(III)	
2.	Siliciuro de magnesio	
3.	Cloruro de fósforo(III)	
4.	Nitruro de manganeso(II)	
5.	Fluoruro de calcio	
6.	Cloruro de bario	

## Hidróxidos

15. Nombra los siguientes compuestos:

1.	$\text{Al}(\text{OH})_3$			
2.	$\text{Pb}(\text{OH})_2$			
3.	$\text{CuOH}$			
4.	$\text{Co}(\text{OH})_3$			
5.	$\text{KOH}$			
6.	$\text{Be}(\text{OH})_2$			

16. Escribe la fórmula de los siguientes compuestos:

1.	Hidróxido de níquel(III)	
2.	Hidróxido de bario	
3.	Hidróxido de mercurio(I)	
4.	Hidróxido de níquel(II)	
5.	Hidróxido de plomo(II)	
6.	Hidróxido de rubidio	

## Hidruros, sales binarias e hidróxidos

17. Nombra los siguientes compuestos:

1.	$\text{NaH}$			
2.	$\text{HF}$			
3.	$\text{RbH}$			
4.	$\text{K}_2\text{S}$			
5.	$\text{BH}_3$			
6.	$\text{Sn}(\text{OH})_4$			
7.	$\text{CrH}_3$			
8.	$\text{CH}_4$			
9.	$\text{CoCl}_2$			
10.	$\text{LiOH}$			

18. Escribe la fórmula de los siguientes compuestos:

1.	Hidruro de hierro(II)	
2.	Fosfina	
3.	Cloruro de níquel(II)	
4.	Sulfuro de dihidrógeno	
5.	Hidróxido de estaño(II)	
6.	Hidruro de litio	
7.	Cloruro de hidrógeno	
8.	Fósforo de zinc	
9.	Hidróxido de magnesio	
10.	Silano	

### Ácidos oxácidos

19. Nombra los siguientes compuestos:

1.	$H_2SO_4$			
2.	$HPO_3$			
3.	$H_3VO_4$			
4.	$H_2Cr_2O_7$			
5.	$HVO_3$			
6.	$H_3AlO_3$			

20. Escribe la fórmula de los siguientes compuestos:

1.	Ácido arsénico	
2.	Pentaoxodifosfato(III) de hidrógeno	
3.	Tetraoxosilicato(IV) de hidrógeno	
4.	Pentaoxouranato(VI) de hidrógeno	
5.	Ácido nitroso	
6.	Tetraoxotelurato(VI) de hidrógeno	

### Sales oxisales neutras y ácidas. Sales dobles

21. Nombra los siguientes compuestos:

1.	$\text{MnCO}_3$			
2.	$\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$			
3.	$\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$			
4.	$\text{KAuO}_2$			
5.	$\text{Cu}_3(\text{AsO}_4)_2$			
6.	$\text{Cu}(\text{HSO}_4)_2$			
7.	$\text{Ba}_3(\text{HSiO}_4)_2$			
8.	$\text{NaHCO}_3$			
9.	$\text{CaH}_2\text{P}_2\text{O}_7$			
10.	$\text{NaKCrO}_4$			
11.	$\text{MgSn}(\text{SO}_4)_2$			

22. Escribe la fórmula de los siguientes compuestos:

1.	Cromato de bario	
2.	Tetraoxovanadato (V) de aluminio	
3.	Dicromato de potasio	
4.	Dioxonitrato (III) de mercurio (I)	
5.	Trioxoborato (III) de aluminio	
6.	Hidrógeno tetraoxofosfato (V) de magnesio	
7.	Dihidrógenoarseniato potásico	
8.	Hidrógenosulfato de escandio (III)	
9.	Dihidrógeno tetraoxofosfato (V) de calcio	
10.	Sulfato-carbonato de plomo (IV)	
11.	Cloro-sulfato de aluminio	

## Iones

23. Nombra los siguientes iones:

1.	$\text{Bi}^{3+}$			
2.	$\text{Br}^-$			
3.	Ra			
4.	$\text{MnO}_4^-$			
5.	$\text{S}^{2-}$			
6.	$\text{HSO}_4^-$			
7.	$\text{Cu}^{2+}$			
8.	$\text{CO}_3^{2-}$			
9.	$\text{PO}^{3+}$			
10.	$\text{H}_3\text{O}^+$			
11.	$\text{H}_2\text{PO}^-$			
12.	$\text{UO}_2^{2+}$			

24. Escribe la fórmula de los siguientes iones:

1.	ion trioxovanadato (V)	
2.	ion aluminio	
3.	ion oro (I)	
4.	ion cloruro	
5.	ion tetraoxowolframato (VI)	
6.	ion dicromato	
7.	ion amonio	
8.	ion nitrilo	