

RESUMEN DE FORMULACIÓN QUÍMICA INORGÁNICA

1. Ag ₂ O	1. óxido de plata	1. F ₂	1. flúor molecular
2. Al ₂ O ₃	2. óxido de aluminio	2. Cl ₂	2. cloro molecular
3. As ₂ O ₅	3. óxido de arsénico(V)	3. Br ₂	3. bromo molecular
4. Au ₂ O ₃	4. óxido de oro(III)	4. I ₂	4. iodo molecular
5. BaO	5. óxido de bario	5. H ₂	5. hidrógeno molecular
6. BaO ₂	6. peróxido de bario	6. O ₂	6. oxígeno molecular
7. CO	7. monóxido de carbono	7. O ₃	7. ozono
8. CO ₂	8. dióxido de carbono	8. N ₂	8. nitrógeno molecular
9. CaO	9. óxido de calcio	9. Ca(OH) ₂	9. hidróxido de calcio
10. CdO	10. óxido de cadmio	10. Fe(OH) ₂	10. hidróxido de hierro(II)
11. Cr ₂ O ₃	11. óxido de cromo(III)	11. Mg(OH) ₂	11. hidróxido de magnesio
12. CrO ₃	12. óxido de cromo(VI)	12. HF	12. fluoruro de hidrógeno
13. Cu ₂ O	13. óxido de cobre(I)	13. HCl	13. cloruro de hidrógeno
14. CuO	14. óxido de cobre(II)	14. HBr	14. bromuro de hidrógeno
15. FeO	15. óxido de hierro(II)	15. HI	15. ioduro de hidrógeno
16. Fe ₂ O ₃	16. óxido de hierro (III)	16. H ₂ S	16. sulfuro de hidrógeno
17. H ₂ O ₂	17. peróxido de hidrógeno	17. PH ₃	17. fosfina
18. HgO	18. óxido de mercurio(II)	18. NH ₃	18. amoníaco
19. K ₂ O	19. óxido de potasio	19. Ag ⁺	19. ion plata
20. MgO	20. óxido de magnesio	20. Ba ²⁺	20. ion bario
21. MnO ₂	21. óxido de manganeso(IV)	21. Br ⁻	21. ion bromuro
22. NO	22. monóxido de nitrógeno	22. Ca ²⁺	22. ion calcio
23. NO ₂	23. dióxido de nitrógeno	23. Cl ⁻	23. ion cloruro
24. N ₂ O ₄	24. tetraóxido de dinitrógeno	24. Co ²⁺	24. ion cobalto(II)
25. N ₂ O	25. monóxido de dinitrógeno	25. Cs ⁺	25. ion cesio
26. Na ₂ O	26. óxido de sodio	26. Cu ²⁺	26. ion cobre(II)
27. NiO	27. óxido de níquel(II)	27. Fe ²⁺	27. ion hierro(II)
28. PbO	28. óxido de plomo(II)	28. Fe ³⁺	28. ion hierro(III)
29. PbO ₂	29. óxido de plomo(IV)	29. H ⁺	29. ion hidrógeno
30. SO ₂	30. dióxido de azufre	30. I ⁻	30. ion ioduro
31. SO ₃	31. trióxido de azufre	31. K ⁺	31. ion potasio
32. SiO ₂	32. dióxido de silicio	32. Li ⁺	32. ion litio
33. SnO ₂	33. óxido de estaño(IV)	33. Mg ²⁺	33. ion magnesio
34. ZnO	34. óxido de cinc	34. Mn ²⁺	34. ion manganeso(II)
		35. NH ₄ ⁺	35. ion amonio
		36. Na ⁺	36. ion sodio
		37. OH ⁻	37. ion hidróxido
		38. Pb ²⁺	38. ion plomo(II)
		39. S ²⁻	39. ion sulfuro
		40. Zn ²⁺	40. ion cinc

1. H_2CO_3	1. ácido carbónico	1. $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$	1. nitrato de bario
2. H_4SiO_4	2. ácido ortosilícico	2. $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$	2. fosfato de calcio
3. HNO_2	3. ácido nitroso	3. CaCO_3	3. carbonato de calcio
4. HNO_3	4. ácido nítrico	4. CoCl_2	4. cloruro de cobalto(II)
5. H_3PO_4	5. ácido ortofosfórico	5. CuSO_4	5. sulfato de cobre(II)
6. $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$	6. ácido pirofosfórico	6. KClO_3	6. clorato de potasio
7. H_2SO_4	7. ácido sulfúrico	7. K_2SO_4	7. sulfato de potasio
8. H_2SO_3	8. ácido sulfuroso	8. KNO_2	8. nitrito de potasio
9. $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_7$	9. ácido disulfúrico	9. KMnO_4	9. permanganato de potasio
10. $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_5$	10. ácido disulfuroso	10. MgCl_2	10. cloruro de magnesio
11. HClO_4	11. ácido perclórico	11. NH_4OH	11. hidróxido de amonio
12. HClO_3	12. ácido clórico	12. NH_4Cl	12. cloruro de amonio
13. HClO_2	13. ácido cloroso	13. $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$	13. sulfato de amonio
14. HClO	14. ácido hipocloroso	14. NaNO_3	14. nitrato de sodio
15. HIO_3	15. ácido iódico	15. Na_2CO_3	15. carbonato de sodio
16. HBrO_2	16. ácido bromoso	16. PCl_5	16. pentacloruro de fósforo
17. H_2CrO_4	17. ácido crómico	17. PbSO_4	17. sulfato de plomo(II)
18. $\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$	18. ácido dicrómico	18. SnCl_4	18. tetracloruro de estaño
19. HMnO_4	19. ácido permangánico	19. ZnS	19. sulfuro de cinc
20. CO_3^{2-}	20. ion carbonato	20. NaHS	20. hidrógenosulfuro de sodio
21. HCO_3^-	21. ion hidrógenocarbonato	21. $\text{Fe}(\text{HSO}_4)_2$	21. hidrógenosulfato de hierro(II)
22. ClO^-	22. ion hipoclorito	22. HCN	22. cianuro de hidrógeno
23. ClO_2^-	23. ion clorito	23. KCN	23. cianuro de potasio
24. ClO_3^-	24. ion clorato	24. NH_4NO_3	24. nitrato de amonio
25. ClO_4^-	25. ion perclorato	25. Na_2O_2	25. peróxido de sodio
26. $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$	26. ion dicromato	26. Hg_2CrO_4	26. cromato de mercurio(I)
27. IO^-	27. ion hipoyodito	27. $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$	27. sulfato de hierro(III)
28. IO_3^-	28. ion iodato	28. Ag_2CO_3	28. carbonato de plata
29. NO_2^-	29. ion nitrito	29. CaHPO_4	29. hidrógenofosfato de calcio
30. NO_3^-	30. ion nitrato	30. $\text{Ca}(\text{HS})_2$	30. hidrógenosulfuro de calcio
31. PO_4^{3-}	31. ion ortofosfato	31. $\text{Ca}(\text{HSO}_4)_2$	31. hidrógenosulfato de calcio
32. SO_3^{2-}	32. ion sulfito	32. IF_7	32. heptafluouro de yodo
33. SO_4^{2-}	33. ion sulfato	33. BaH_2	33. hidruro de bario
34. MnO_4^-	34. ion permanganato	34. CoF_3	34. fluoruro de cobalto(III)
35. AgCl	35. cloruro de plata		
36. AgNO_3	36. nitrato de plata		
37. AlBr_3	37. bromuro de aluminio		
38. $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$	38. sulfato de aluminio		
39. AsCl_3	39. cloruro de arsénico(III)		
40. BaF_2	40. fluoruro de bario		
41. BaCO_3	41. carbonato de bario		