

SOLUCIONES EJERCICIOS DE FORMULACIÓN - 1^a Relación

Fórmula	Nombre
1. NCl_3	1. Catión cobre(II)
2. $\text{Ca}(\text{OH})_2$	2. Anión clorato
3. Li_2O_2	3. Ácido sulfúrico
4. FeO	4. Manganato de potasio
5. Na_2S	5. Ácido perclórico
6. $\text{Pb}(\text{OH})_2$	6. Anión carbonato
7. K_2O_2	7. Ácido fosfórico
8. AgOH	8. Yoduro de calcio
9. SnO_2	9. Clorato de amonio
10. $\text{Al}(\text{OH})_3$	10. Hidrogenosulfato de sodio
11. BaS	11. Anión hidrogenocarbonato
12. Ag_2O	12. Pentahidruro de fósforo
13. NaOH	13. Peróxido de hidrógeno
14. H_2S	14. Anión hidrogenosulfato
15. PbO_2	15. Peróxido de potasio
16. $\text{Cu}(\text{OH})_2$	16. Anión dihidrogenofosfato
17. NiCl_2	17. Cloruro de hierro(III)
18. BaO_2	18. Permanganato de sodio
19. PH_3	19. Anión fluoruro
20. KOH	20. Hidrogenocarbonato de sodio
21. HClO_3	21. Catión aluminio
22. NaMnO_4	22. Anión nitrato
23. KH	23. Óxido de hierro(III)
24. Cu_2O_2	24. Hidrogenocarbonato de litio
25. HNO_3	25. Catión magnesio
26. $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$	26. Óxido de litio
27. MgH_2	27. Sulfuro de hierro(II)
28. $\text{Ba}(\text{OH})_2$	28. Hidrogenofosfato de sodio
29. KClO_3	29. Catión plomo(II)
30. BaO	30. Anión sulfito
31. AgCl	31. Dióxido de cobre
32. BeH_2	32. Dihidrogenofosfato de sodio
33. $\text{Pb}(\text{OH})_4$	33. Ácido crómico
34. NaNO_3	34. Catión mercurio(II)
35. Cu^+	35. Anión nitrato
36. Na_2O	36. Ácido mangánico
37. Fe_2S_3	37. Peróxido de bario
38. SO_3^{2-}	38. Tricloruro de fósforo
39. $\text{Fe}(\text{OH})_2$	39. Hidruro de cobre(II)
40. MgCl_2	40. Hidrogenofosfato de calcio
41. H_2MnO_4	41. Pentayoduro de fósforo
42. PBr_3	42. Catión cobre(I)
43. LiHCO_3	43. Peróxido de calcio
44. Hg^{2+}	44. Bromuro de potasio

45.	Ag_2CrO_4	45.	Sulfato de hierro(III)
46.	H_3PO_4	46.	Dióxido de nitrógeno
47.	BaCO_3	47.	Dióxido de estroncio
48.	$\text{Hg}(\text{OH})_2$	48.	Dihidróxido de cobre
49.	HNO_2	49.	Ácido hipocloroso
50.	Na_2CO_3	50.	Borato de plata
51.	SbH_3	51.	Hidrogenofosfato de litio
52.	$\text{Ca}(\text{MnO}_4)_2$	52.	Manganato de litio
53.	NH_4ClO_3	53.	Óxido de bario
54.	$\text{Ca}(\text{OH})_2$	54.	Dicromato de potasio
55.	AgBr	55.	Catión plomo(II)
56.	Hg_2Cl_2	56.	Hidrogenocarbonato de calcio
57.	NaClO	57.	Hidróxido de sodio
58.	KClO_4	58.	Ácido sulfuroso
59.	PH_3	59.	Anión sulfito
60.	Fe_2O_3	60.	Hidróxido de hierro(II)
61.	H_2CrO_4	61.	Clorato de potasio
62.	HIO	62.	Ácido sulfúrico
63.	H_3PO_4	63.	Óxido de hierro(II)
64.	PtO_2	64.	Tribromuro de cromo
65.	HBr	65.	Catión plata
66.	K_2CO_3	66.	Trióxido de diníquel
67.	KBr	67.	Anión selenito
68.	H_2SO_3	68.	Ácido nitroso
69.	$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$	69.	Anión silicato
70.	CuH_2	70.	Óxido de cobre(I)
71.	Cr_2O_3	71.	Permanganato de sodio
72.	H_3BO_3	72.	Nitrato de mercurio(II)
73.	Mn_2O_7	73.	Cloruro de magnesio
74.	HClO	74.	Ácido carbónico
75.	$\text{Fe}(\text{NO}_2)_2$	75.	Ácido silícico
76.	$\text{Mg}(\text{MnO}_4)_2$	76.	Fluoruro de hidrógeno
77.	NO	77.	Carbonato de bario
78.	HBrO_4	78.	Dióxido de platino
79.	$\text{Fe}(\text{H}_2\text{PO}_4)_3$	79.	Yoduro de hierro(III)
80.	SrS	80.	Sulfato de plomo(IV)
81.	CrCl_3	81.	Peróxido de litio
82.	$\text{Cu}(\text{IO}_3)_2$	82.	Pentacloruro de fósforo
83.	Ni_2O_3	83.	Trihidruro de níquel
84.	HNO_3	84.	Pentaóxido de dinitrógeno
85.	BaSO_4	85.	Selenuro de hidrógeno
86.	AlH_3	86.	Cromato de plata
87.	$\text{Cu}(\text{OH})_2$	87.	Ácido permangánico
88.	H_2SO_4	88.	Cloruro de níquel(II)
89.	KClO_4	89.	Óxido de calcio
90.	SrH_2	90.	Amoníaco