

EJERCICIOS DE FORMULACIÓN INORGÁNICA

Bloque 1: Compuestos binarios

Óxidos metálicos

CuO

Cu₂O

FeO

Fe₂O₃

CaO

Óxido de mercurio (II)

Óxido de litio

Monóxido de manganeso

Óxido de bario

Óxidos no metálicos

CO₂

I₂O₅

SO₂

Cl₂O₇

SO₃

Trióxido de dicloro

Óxido de bromo (III)

Peróxidos

Na_2O_2

H_2O_2

Cu_2O_2

Li_2O_2

CuO_2

Peróxido de potasio

Peróxido de bario.....

Peróxido de cesio

Hidruros metálicos

KH

NiH_2

NaH

FeH_2

BeH

Hidruro de hierro (III)

Hidruro de cesio.....

Dihidruro de cobalto.....

Hidruro de germanio (IV)

Hidruros no metálicos

H_2Se

HI

NH_3

SiH_4

H_2O

Ácido clorhídrico

Metano.....

Bromuro de hidrógeno

Sales binarias

SnCl_4

Al_2S_3

NaCl

KI

FeBr_2

Siliciuro de magnesio.....

Cloruro de fósforo (III).....

Fluoruro de calcio

Nitruro de manganeso (II).....

Bloque 2: Compuestos ternarios

Hidróxidos

$\text{Cu}(\text{OH})_2$

$\text{Pb}(\text{OH})_2$

NaOH

$\text{Ni}(\text{OH})_3$

HgOH

Hidróxido de Aluminio.....

Hidróxido potásico

Hidróxido de cobalto (II).....

Hidróxido de bario.....

Ácidos oxiácidos

H_2SO_4

HIO

$HClO_3$

HPO_3

H_2CO_4

Tetracloroplatinato (II) de hidrógeno.....

Ácido periódico

Ácido hipobromoso

Sales oxisales

$Na_2 SO_4$

$Hg (NO_3)_2$

$MnCO_3$

$Fe (NO_2)_3$

$K_2Cr_2O_7$

Permanganato potásico.....

Sulfito férrico.....

Tetraoxovanadato (V) de aluminio.....

Nitrato potásico.....

Bloque 3: Compuestos binarios y ternarios (ejercicios complementarios)

Formula las siguientes sustancias:

1. Óxido de bario
2. Óxido de sodio
4. Óxido de plata
5. Óxido de aluminio.....
6. Óxido de níquel (III).....
7. Óxido de cloro (VII)
8. Óxido nitroso
10. Hidruro de litio
11. Cloruro de cobalto (III).....
12. Hidruro de plata.....
13. Ácido bromhídrico
14. Ácido sulfhídrico
15. Amoniaco
16. Ácido clorhídrico.....
17. Peróxido de bario
18. Hidruro de calcio
19. Peróxido de sodio.....
20. Óxido de estroncio
21. Ácido clorhídrico.....
22. Cloruro de sodio
23. Fluoruro de calcio.....
24. Yoduro de plomo (II).....
25. Bromuro potásico
26. Arsenamina
27. Sulfuro de bario
28. Tricloruro de arsénico.....
29. Peróxido de litio.....
30. Sulfuro de hierro (II)
31. Ácido nítrico.....
32. Ácido carbónico.....

33. Ácido perclórico.....
34. Ácido fosfórico.....
35. Ácido metafosfórico.....
36. Ácido sulfhídrico.....
37. Ácido sulfúrico.....
38. Ácido hipoiodoso.....
39. Hidruro de magnesio.....
40. Ácido silícico.....
41. Hidróxido de calcio.....
42. Hidróxido de hierro (III).....
43. Ácido nitroso.....
44. Hidróxido de aluminio.....
45. Bromuro de cobalto (II).....
46. Hidróxido de potasio.....
47. Sulfato de calcio.....
48. Cloruro de cobalto (III).....
49. Nitrito de litio.....
50. Carbonato sódico.....
51. Cloruro potásico.....
52. Sulfuro de zinc.....
53. Hipiodito potásico.....
54. Fosfato cálcico.....
55. Hidrógenocarbonato potásico.....
56. Hidrógeno sulfato de litio.....
57. Peróxido de plata.....
58. Hidrógeno ortoarseniato de potasio.....

Pon nombre a los siguientes compuestos:

1. BaO
2. Na₂O.....
3. SO₂.....
4. CaO.....
5. Ag₂O.....
6. NiO.....
7. Cl₂O₇.....
8. P₂O₅.....
9. LiH.....
10. CaO.....
11. AgH
12. HBr
13. H₂S.....
14. NH₃.....
15. HCl
16. BaO.....
17. CaH₂.....
18. Na₂O₂.....
19. PH₃.....
20. Cs₂O.....
21. Pbl₂.....
22. KBr
23. AsH₃.....
24. BaS

25. AlCl_3
26. Al_2S_3
27. Li_2O
28. FeS
29. HNO_3
30. H_2CO_3
31. HClO_4
32. H_3PO_4
33. $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_5$
34. HIO
35. H_2S
36. MgH_2
37. H_2SiO_3
38. $\text{Ca}(\text{OH})_2$
39. $\text{Fe}(\text{OH})_3$
40. HNO_2
41. $\text{Al}(\text{OH})_3$
42. KOH
43. CaSO_4
44. $\text{Al}_2(\text{SiO}_3)_3$
45. CoCl_2
46. LiNO_2
47. Na_2CO_3
48. $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
49. KHCO_3

50. ZnCl_2
51. Na_2CO_3
52. HgO
53. NaOH
54. CH_4
55. KIO