

**EJERCICIOS DE FORMULACIÓN INORGÁNICA****Bloque 1: Compuestos binarios****Óxidos metálicos**

CuO .....

Cu<sub>2</sub>O .....

FeO .....

Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> .....

CaO .....

Óxido de mercurio (II) .....

Óxido de litio .....

Monóxido de manganeso .....

Óxido de bario .....

**Óxidos no metálicos**CO<sub>2</sub> .....I<sub>2</sub>O<sub>5</sub> .....SO<sub>2</sub> .....Cl<sub>2</sub>O<sub>7</sub> .....SO<sub>3</sub> .....

Trióxido de dicloro .....

Óxido de bromo (III) .....

**Peróxidos**Na<sub>2</sub>O<sub>2</sub> .....H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> .....Cu<sub>2</sub>O<sub>2</sub> .....Li<sub>2</sub>O<sub>2</sub> .....CuO<sub>2</sub> .....

Peróxido de potasio .....

Peróxido de bario .....

Peróxido de cesio .....

**Hidruros metálicos**

KH .....

NiH<sub>2</sub> .....

NaH .....

FeH<sub>2</sub> .....

BeH .....

Hidruro de hierro (III) .....

Hidruro de cesio .....

Dihidruro de cobalto .....

Hidruro de germanio (IV) .....

**Hidruros no metálicos**H<sub>2</sub>Se .....

HI .....

NH<sub>3</sub> .....SiH<sub>4</sub> .....H<sub>2</sub>O .....

Ácido clorhídrico .....

Metano.....

Bromuro de hidrógeno .....

#### Sales binarias

$\text{SnCl}_4$  .....

$\text{Al}_2\text{S}_3$  .....

$\text{NaCl}$  .....

$\text{KI}$  .....

$\text{FeBr}_2$  .....

Siliciuro de magnesio.....

Cloruro de fósforo (III).....

Fluoruro de calcio .....

Nitruro de manganeso (II).....

#### Bloque 2: Compuestos ternarios

##### Hidróxidos

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

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

$\text{NaOH}$  .....

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

$\text{HgOH}$  .....

Hidróxido de Aluminio.....

Hidróxido potásico .....

Hidróxido de cobalto (II).....

Hidróxido de barlo .....

#### Ácidos oxiácidos

$\text{H}_2\text{SO}_4$  .....

$\text{HIO}$  .....

$\text{HClO}_3$  .....

$\text{HPO}_3$  .....

$\text{H}_2\text{CO}_4$  .....

Tetracloroplatinato (II) de hidrógeno.....

Ácido periódico .....

Ácido hipobromoso .....

#### Sales oxisales

$\text{Na}_2\text{SO}_4$  .....

$\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$  .....

$\text{MnCO}_3$  .....

$\text{Fe}(\text{NO}_2)_3$  .....

$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$  .....

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. Amoníaco .....
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 hipiodoso.....
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. Hipocodito 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. Na<sub>2</sub>O .....
3. SO<sub>2</sub> .....
4. CaO .....
5. Ag<sub>2</sub>O .....
6. NiO .....
7. Cl<sub>2</sub>O<sub>7</sub> .....
8. P<sub>2</sub>O<sub>5</sub> .....
9. LiH .....
10. CaO .....
11. AgH .....
12. HBr .....
13. H<sub>2</sub>S .....
14. NH<sub>3</sub> .....
15. HCl .....
16. BaO .....
17. CaH<sub>2</sub> .....
18. Na<sub>2</sub>O<sub>2</sub> .....
19. PH<sub>3</sub> .....
20. Cs<sub>2</sub>O .....
21. Pbl<sub>2</sub> .....
22. KBr .....
23. AsH<sub>3</sub> .....
24. BaS .....

25. AlCl<sub>3</sub> .....
26. Al<sub>2</sub>S<sub>3</sub> .....
27. Li<sub>2</sub>O .....
28. FeS .....
29. HNO<sub>3</sub> .....
30. H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> .....
31. HClO<sub>4</sub> .....
32. H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub> .....
33. H<sub>4</sub>P<sub>2</sub>O<sub>5</sub> .....
34. HIO .....
35. H<sub>2</sub>S .....
36. MgH<sub>2</sub> .....
37. H<sub>2</sub>SiO<sub>3</sub> .....
38. Ca(OH)<sub>2</sub> .....
39. Fe(OH)<sub>3</sub> .....
40. HNO<sub>2</sub> .....
41. Al(OH)<sub>3</sub> .....
42. KOH .....
43. CaSO<sub>4</sub> .....
44. Al<sub>2</sub>(SiO<sub>3</sub>)<sub>3</sub> .....
45. CoCl<sub>2</sub> .....
46. LiNO<sub>2</sub> .....
47. Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> .....
48. Ca<sub>3</sub>(PO<sub>4</sub>)<sub>2</sub> .....
49. KHCO<sub>3</sub> .....

50.  $\text{ZnCl}_2$  .....51.  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  .....52.  $\text{HgO}$  .....53.  $\text{NaOH}$  .....54.  $\text{CH}_4$  .....55.  $\text{KIO}_3$  .....