**EJERCICIOS REPASO FORMULACIÓN INORGÁNICA**

**Formula las siguientes sustancias:**

1. Óxido de bario.....................................................................................

2. Óxido de sodio ....................................................................................

3. Peróxido de mercurio (I)............................................................................

4. Óxido de plata .....................................................................................

5. Óxido de aluminio................................................................................

6. Óxido de níquel (III).............................................................................

7. Óxido de cloro (VII) .............................................................................

8. Dióxido de nitrógeno .......................................................................................

9. Ácido dicrómico...................................................................................

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. Dióxido de disodio.................................................................................

20. Óxido de estroncio ...............................................................................

21. Bromuro de hidrógeno...................................................................................

22. Cloruro de sodio...................................................................................

23. Fluoruro de calcio.................................................................................

24. Yoduro de plomo (II).............................................................................

25. Bromuro potásico .................................................................................

26. Arsano ..........................................................................................

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. Dihidrogeno(dioxoseleniato).....................................................................

36. Ácido sulfhídrico...................................................................................

37. Ácido sulfúrico......................................................................................

38. Ácido hipoyodoso..................................................................................

39. Hidruro de magnesio ............................................................................

40. Tetrahidrogeno(tetraoxidosilicato)..............................................................

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 de sodio .................................................................................

51. Cloruro de potasio ...................................................................................

52. Sulfuro de zinc......................................................................................

53. Hipoyodito de potasio...............................................................................

54. Fosfato de calcio .....................................................................................

55. Hidrógenocarbonato de potasio...............................................................

56. Hidrógeno sulfato de litio......................................................................

57. Peróxido de plata .................................................................................

58. Tetraoxidoarseniato 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. PbI2..............................................................................................

22. KBr .......................................................................................................

23. AsH3.......................................................................................................

24. BaS ......................................................................................................

25. AlCl3....................................................................................................

26. Al2S3 ....................................................................................................

27. Li2O ......................................................................................................

28. FeS.......................................................................................................

29. HNO3..................................................................................................

30. H2CO3..............................................................................................

31. HClO4...................................................................................................

32. H3PO4 .................................................................................................

34. HIO.......................................................................................................

35. HMnO4...................................................................................................

36. MgH2 ....................................................................................................

37. H2SiO3...............................................................................................................

38. Ca(OH)2..........................................................................................................

39. Fe(OH)3.........................................................................................................

40. HNO2...................................................................................................

41. Al(OH)3 .....................................................................................................

42. KOH......................................................................................................

43. CaSO4..................................................................................................................

44. Al2(SiO3)3 ..............................................................................................................

45. CoCl2.........................................................................................................

46. LiNO2 ...................................................................................................................

47. Na2CO3............................................................................................................

48. Ca3(PO4)2 ...................................................................................................

49. KHCO3 ....................................................................................................................

50. ZnCl2 ................................................................................................................

51. Na2CO3...........................................................................................................

52. HgO......................................................................................................

53. NaOH ...................................................................................................

54. CH4 ..........................................................................................................

55. KIO...............................................................................................