

Formula los siguientes compuestos:

1. Óxido de cloro (V)
2. Trióxido de azufre
3. Óxido de manganeso (VII)
4. Dióxido de plomo
5. Óxido de manganeso (IV)
6. Trióxido de dióxido
7. Trióxido de cromo
8. Óxido de fósforo (V)
9. Óxido de bromo (I)
10. Monóxido de carbono
11. Pentaóxido de dinitrógeno
12. Óxido de cesio
13. Dihidruro de cobalto
14. Hidruro de cesio
15. Cloruro de hidrógeno
16. Amoníaco
17. Hidruro de cinc
18. Hidruro de oro (III)
19. Sulfuro de hidrógeno
20. Trihidruro de boro
21. Dihidruro de magnesio
22. Metano
23. Yoduro de hidrógeno
24. Ácido fluorhídrico
25. Ácido clorhídrico
26. Ácido bromhídrico
27. Ácido yodhídrico
28. Ácido sulfhídrico
29. Yoduro de cromo (III)
30. Fluoruro de plata
31. Cloruro de estroncio
32. Tricloruro de oro
33. Disulfuro de manganeso
34. Bromuro de oro (I)
35. Cloruro de hierro (III)
36. Dicloruro de hierro
37. Trisulfuro de dihierro
38. Sulfuro de bario
39. Sulfuro de cesio
40. Fluoruro de aluminio
41. Yoduro de potasio
42. Cloruro de cesio
43. Bromuro de manganeso (III)
44. Sulfuro de dilitio
45. Sulfuro de magnesio

Nombra los siguientes compuestos:

1. NaCl
2. HgS
3. PbCl<sub>4</sub>
4. FeS
5. MgBr<sub>2</sub>
6. CaI<sub>2</sub>
7. Fe<sub>2</sub>S<sub>3</sub>
8. HCl (aq)
9. PbI<sub>2</sub>
10. H<sub>2</sub>S (aq)
11. AuCl<sub>3</sub>
12. PbS<sub>2</sub>
13. Ni<sub>2</sub>S<sub>3</sub>
14. PbS
15. BaCl<sub>2</sub>
16. CuBr
17. HI
18. NiH<sub>2</sub>
19. AsH<sub>3</sub>
20. MgH<sub>2</sub>
21. H<sub>2</sub>S
22. SrH<sub>2</sub>
23. NH<sub>3</sub>
24. CdH<sub>2</sub>
25. AgH
26. HI
27. HF
28. H<sub>2</sub>Se
29. Cr<sub>2</sub>O<sub>3</sub>
30. Ag<sub>2</sub>O
31. SO<sub>2</sub>
32. Au<sub>2</sub>O<sub>3</sub>
33. Cl<sub>2</sub>O<sub>7</sub>
34. Na<sub>2</sub>O
35. BaO
36. Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>
37. FeO
38. CO<sub>2</sub>
39. P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>
40. ZnO
41. BaO
42. MnO<sub>2</sub>
43. SO<sub>3</sub>
44. HgO
45. SnO<sub>2</sub>
46. Br<sub>2</sub>O<sub>5</sub>