

FORMULACIÓN Y NOMENCLATURA QUÍMICA
COMPUESTOS BINARIOS

Nombra los siguientes compuestos:

- | | |
|---------------|---------------|
| 1. O_7Cl_2 | 21. HCl |
| 2. FeO | 22. CaF_2 |
| 3. Cr_2O_3 | 23. O_7I_2 |
| 4. P_2O_5 | 24. H_2S |
| 5. N_2O_3 | 25. SeO_3 |
| 6. CO_2 | 26. AsH_3 |
| 7. O_5I_2 | 27. PbO |
| 8. MnO_2 | 28. CoO |
| 9. CaH_2 | 29. KH |
| 10. NaH | 30. K_2O |
| 11. BaH_2 | 31. O_5Br_2 |
| 12. SiH_4 | 32. CO |
| 13. PbO_2 | 33. ZnH_2 |
| 14. NH_3 | 34. AlF_3 |
| 15. SO_2 | 35. IF_7 |
| 16. SiO_2 | 36. Fe_2S_3 |
| 17. OCl_2 | 37. SiO_2 |
| 18. Fe_2O_3 | 38. H_2O_2 |
| 19. CaO | 39. Li_2O_2 |
| 20. Cu_2O | 40. MnS |

Formula los siguientes compuestos:

- | | |
|------------------------------|-------------------------------|
| 1. Dióxido de carbono | 21. Pentafluoruro de bromo |
| 2. Óxido de cobre(II) | 22. Cloruro de aluminio |
| 3. Dióxido de azufre | 23. Sulfuro de cromo (III) |
| 4. Dicloruro de pentaoxígeno | 24. Óxido de plata |
| 5. Hidruro de aluminio | 25. Metano |
| 6. Óxido de magnesio | 26. Ácido sulfhídrico |
| 7. Ácido bromhídrico | 27. Seleniuro de hidrógeno |
| 8. Óxido de manganeso (IV) | 28. Cloruro de mercurio(I) |
| 9. Trióxido de dihierro | 29. Óxido de oro(I) |
| 10. Peróxido de cinc | 30. Yoduro de plata |
| 11. Arsano | 31. Hidruro de calcio |
| 12. Sulfuro de plomo (IV) | 32. Trióxido de difósforo |
| 13. Hidruro de platino(IV) | 33. Fluoruro de oxígeno |
| 14. Monosulfuro de manganeso | 34. Dibromuro de heptaoxígeno |
| 15. Fluoruro de hidrógeno | 35. Óxido de níquel(II) |
| 16. Diclорuro de oxígeno | 36. Fluoruro de plomo(II) |
| 17. Óxido de cobre(I) | 37. Peróxido de berilio |
| 18. Diyoduro de trioxígeno | 38. Telururo de cadmio |
| 19. Peróxido de bario | 39. Cloruro de amonio |
| 20. Trióxido de azufre | 40. Sulfuro de amonio |

FORMULACIÓN Y NOMENCLATURA QUÍMICA
COMPUESTOS BINARIOS

Formula los siguientes compuestos:

- | | |
|------------------------------|-------------------------------|
| 1. Dicloruro de heptaoxígeno | 21. Cloruro de hidrógeno |
| 2. Óxido de hierro(II) | 22. Fluoruro de calcio |
| 3. Trióxido de dicromo | 23. Diyoduro de heptaoxígeno |
| 4. Óxido de fósforo(V) | 24. Ácido sulfhídrico |
| 5. Trióxido de dinitrógeno | 25. Óxido de selenio(VI) |
| 6. Óxido de carbono(IV) | 26. Arsano |
| 7. Diyoduro de pentaóxígeno | 27. Óxido de plomo(II) |
| 8. Óxido de manganeso(IV) | 28. Monóxido de cobalto |
| 9. Hidruro de calcio | 29. Hidruro de potasio |
| 10. Hidruro de sodio | 30. Óxido de potasio |
| 11. Hidruro de bario | 31. Dibromuro de pentaóxígeno |
| 12. Silano | 32. Monóxido de carbono |
| 13. Dióxido de plomo | 33. Hidruro de cinc |
| 14. Amoniaco | 34. Fluoruro de aluminio |
| 15. Óxido de azufre(IV) | 35. Heptafluoruro de yodo |
| 16. Dióxido de silicio | 36. Sulfuro de hierro(III) |
| 17. Dicloruro de oxígeno | 37. Dióxido de silicio |
| 18. Trióxido de dihierro | 38. Agua oxigenada |
| 19. Óxido de calcio | 39. Peróxido de litio |
| 20. Óxido de cobre(I) | 40. Sulfuro de manganeso(II) |

Nombra los siguientes compuestos:

- | | |
|-----------------------------------|---------------------------------------|
| 1. CO ₂ | 21. BrF ₅ |
| 2. CuO | 22. AlCl ₃ |
| 3. SO ₂ | 23. Cr ₂ S ₃ |
| 4. O ₅ Cl ₂ | 24. Ag ₂ O |
| 5. AlH ₃ | 25. CH ₄ |
| 6. MgO | 26. H ₂ S (ac) |
| 7. HBr(ac) | 27. H ₂ Se |
| 8. MnO ₂ | 28. HgCl |
| 9. Fe ₂ O ₃ | 29. Au ₂ O |
| 10. ZnO ₂ | 30. AgI |
| 11. AsH ₃ | 31. CaH ₂ |
| 12. PbS ₂ | 32. P ₂ O ₃ |
| 13. PtH ₄ | 33. OF ₂ |
| 14. MnS | 34. O ₇ Br ₂ |
| 15. HF | 35. NiO |
| 16. OCl ₂ | 36. PbF ₂ |
| 17. Cu ₂ O | 37. BeO ₂ |
| 18. O ₃ I ₂ | 38. CdTe |
| 19. BaO ₂ | 39. NH ₄ Cl |
| 20. SO ₃ | 40. (NH ₄) ₂ S |

FORMULACIÓN Y NOMENCLATURA QUÍMICA
COMPUESTOS TERNARIOS

Formula los siguientes compuestos:

1. Ácido sulfúrico
2. Ácido nitroso
3. Hidróxido de aluminio
4. Trihidrogeno(tetraoxidofosfato)
5. Ácido crómico
6. Ácido clórico
7. Carbonato de litio
8. Oxidoclorato de sodio
9. Sulfato amónico
10. Metafosfito de cadmio
11. Nitrito cálcico
12. Heptaoxidodicromato de dipotasio
13. Sulfito de estaño (IV)
14. Seleniato de amonio
15. Permanganato de aluminio
16. Dicromato de cobre(II)
17. Dihidróxido de hierro
18. Ácido metabórico
19. Carbonato de plata
20. Tetrakis(tetraoxidoclorato) de plomo
21. Silicato de cobre(I)
22. Dicromato de níquel (III)
23. Perbromato de oro(I)
24. Hidróxido de oro (III)
25. Hidróxido de estaño (IV)
26. Ácido disulfúrico
27. Tris(dioxidofosfato) de hierro
28. Arseniato de magnesio
29. Antimonito de bario
30. Bis(tetraoxidofosfato) de triberilio
31. Borato de plomo(II)
32. Bromito de cobalto(II)
33. Nitrato de cobre(II)
34. Hipoyodito de rubidio
35. Bis(trioxidoarseniato) de triniquel
36. Seleniato de amonio
37. Hidróxido de amonio
38. Disulfito de bario
39. Heptaoxidotetraborato de estaño
40. Telurato de mercurio(II)

Nombra los siguientes compuestos:

1. H_2MnO_4
2. $\text{Fe}(\text{OH})_2$
3. H_2SiO_3
4. H_3PO_4
5. HBO_2
6. $\text{Co}(\text{OH})_3$
7. NaMnO_4
8. AgNO_3
9. $\text{Al}(\text{ClO}_3)_3$
10. K_2CrO_4
11. LiBrO_3
12. HClO
13. HPO_2
14. H_2SO_4
15. $\text{Au}(\text{OH})_3$
16. HgSiO_3
17. $\text{Li}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
18. $\text{Ca}_3(\text{BO}_3)_2$
19. $\text{Al}_2(\text{S}_2\text{O}_5)_3$
20. $\text{Pb}_3(\text{SbO}_4)_2$
21. PtP_2O_7
22. HNO_2
23. FeCO_3
24. NH_4NO_2
25. $\text{Fe}_2(\text{CO}_3)_3$
26. $\text{Ba}(\text{MnO}_4)_2$
27. SnB_4O_7
28. $\text{Hg}_3(\text{AsO}_4)_2$
29. KIO_4
30. NiSiO_3
31. CuClO_2
32. Ag_2SO_4
33. $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_5$
34. $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$
35. CaMnO_4
36. PtCO_3
37. $\text{Sn}_3(\text{PO}_4)_2$
38. Li_3AsO_3
39. CdSeO_3
40. AgNO_2

FORMULACIÓN Y NOMENCLATURA QUÍMICA
COMPUESTOS TERNARIOS

Nombra los siguientes compuestos:

- | | |
|---------------------|-----------------------|
| 1. H_2SO_4 | 21. Cu_4SiO_4 |
| 2. HNO_2 | 22. $Ni_2(Cr_2O_7)_3$ |
| 3. $Al(OH)_3$ | 23. $AuBrO_4$ |
| 4. H_3PO_4 | 24. $Au(OH)_3$ |
| 5. H_2CrO_4 | 25. $Sn(OH)_4$ |
| 6. $HClO_3$ | 26. $H_2S_2O_7$ |
| 7. Li_2CO_3 | 27. $Fe(PO_2)_3$ |
| 8. $NaClO$ | 28. $Mg_3(AsO_4)_2$ |
| 9. $(NH_4)_2SO_4$ | 29. $Ba_3(SbO_3)_2$ |
| 10. $Cd(PO_2)_2$ | 30. $Be_3(PO_4)_2$ |
| 11. $Ca(NO_2)_2$ | 31. $Pb_3(BO_3)_2$ |
| 12. $K_2Cr_2O_7$ | 32. $Co(BrO_2)_2$ |
| 13. $Sn(SO_3)_2$ | 33. $Cu(NO_3)_2$ |
| 14. $(NH_4)_2SeO_4$ | 34. $RbIO$ |
| 15. $Al(MnO_4)_3$ | 35. $Ni_3(SbO_3)_2$ |
| 16. $CuCr_2O_7$ | 36. $(NH_4)_2SeO_4$ |
| 17. $Fe(OH)_2$ | 37. NH_4OH |
| 18. HBO_2 | 38. BaS_2O_5 |
| 19. Ag_2CO_3 | 39. SnB_4O_7 |
| 20. $Pb(ClO_4)_4$ | 40. $HgTeO_4$ |

Formula los siguientes compuestos:

- | | |
|--|---|
| 1. Ác. Mangánico | 21. Difosfato de platino(IV) |
| 2. Hidróxido de hierro(II) | 22. Hidrogeno(dioxidonitrato) |
| 3. Ác. Metasilícico | 23. Carbonato de hierro(II) |
| 4. Trihidrogeno(tetraoxidofosfato) | 24. Dioxidonitrato de amonio |
| 5. Ác. Metabórico | 25. Carbonato de hierro(III) |
| 6. Hidróxido de cobalto(III) | 26. Permanganato de bario |
| 7. Permanganato de sodio | 27. Tetraborato de estaño(II) |
| 8. Trioxidonitrato de plata | 28. Bis(tetraoxidoarseniato) de trimercurio |
| 9. Clorato de aluminio | 29. Peryodato de potasio |
| 10. Cromato de potasio | 30. Metasilicato de níquel(II) |
| 11. Bromato de litio | 31. Clorito de cobre(I) |
| 12. Hidrogeno(oxidoclorato) | 32. Tetraoxidosulfato de diplata |
| 13. Ác. Metafosforoso | 33. Ác. Disulfuroso |
| 14. Ác. Sulfúrico | 34. Ác. Difosfórico |
| 15. Hidróxido de oro(III) | 35. Manganato de calcio |
| 16. Trioxidosilicato de mercurio | 36. Carbonato de platino(II) |
| 17. Dicromato de litio | 37. Fosfato de estaño(II) |
| 18. Borato de calcio | 38. Trioxidoarseniato de trilitio |
| 19. Disulfito de aluminio | 39. Selenito de cadmio |
| 20. Bis(tetraoxidoantimoniato) de triplomo | 40. Nitrito de plata |