

TEMA 5.- Formulación y nomenclatura de compuestos binarios

32.- Formular los siguientes compuestos químicos:

1. Amoniaco
2. Fosfuro de níquel (III)
3. Tetrabromuro de silicio
4. Hidruro de calcio
5. Ácido sulfhídrico
6. Peróxido de plata
7. Óxido de selenio (VI)
8. Seleniuro de oro (III)
9. Trifluoruro de fósforo
10. Bromuro de hidrógeno

11. Pentaóxido de diarsénico
12. Hidruro de platino (II)
13. Carburo de aluminio
14. Trihidruro de níquel
15. Peróxido de magnesio
16. Óxido carbónico
17. Óxido hipoteluroso
18. Yoduro de plomo (II)
19. Disulfuro de silicio
20. Óxido clórico

1. NH_3
2. NiP
3. SiBr_4
4. CaH_2
5. H_2S
6. Ag_2O_2
7. SeO_3
8. Au_2Se_3
9. PF_3
10. Hbr

11. As_2O_5
12. PtH_2
13. Al_2C_3
14. NiH_3
15. MgO_2
16. CO_2
17. TeO
18. PbI_2
19. SiS_2
20. Cl_2O_5

33.- Nombrar los siguientes compuestos químicos de todas las formas posibles:

21. Cs_2O
22. Ni_2O_3
23. SnS_2
24. CS_2
25. CH_4
26. HF
27. IrH_2
28. Br_2O_3
29. K_2O_2
30. Cu_2Cl

31. BaO_2
32. BF_3
33. N_2O_5
34. CoH_3
35. NaH
36. AuN_3
37. HgSe
38. PBr_5
39. As_2O_3
40. IrTe_2

21. Óxido de cesio
22. Óxido níquelico/óxido de níquel (III)/trióxido de diníquel
23. Sulfuro estáñico/sulfuro de estaño (IV)/disulfuro de estaño
24. Disulfuro de carbono

25. Metano
26. Fluoruro de hidrógeno/ácido fluorhídrico
27. Hidruro iridoso/hidruro de iridio (II)/dihidruro de iridio
28. Óxido bromoso/óxido de bromo (III)/trióxido de dibromo
29. Peróxido de potasio
30. Cloruro cuproso/cloruro de cobre (I)/monocloruro de dicobre
31. Peróxido de bario
32. Fluoruro de boro
33. Óxido nítrico/óxido de nitrógeno (V)/penmtaóxido de dinitrógeno
34. Hidruro cobáltico/hidruro de cobalto (III)/trihidruro de cobalto
35. Hidruro de sodio
36. Nitruro áurico/nitruro de oro (III)/trinitruro de oro
37. Seleniuro mercúrico/seleniuro de mercurio (II)/monoseleniuro de mercurio
38. Pentabromuro de fósforo
39. Óxido arsenioso/óxido de arsénico (III)/trióxido de diarsénico
40. Telururo irídico/telururo de iridio (IV)/ditelururo de iridio

www.yoquieroaprobar.es