TRABAJO PRÁCTICO N°3: Compuestos binarios

1. ***Dadas las siguientes sustancias: metano, ácido acetilsalicílico, peróxido de hidrógeno, carbonato acido de sodio; completa el siguiente cuadro:***

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **SUSTANCIA** | **FORMULA QUÍMICA** | **NOMBRE COMÚN** | **CLASIFICACIÓN SEGÚN SU NATURALEZA QUÍMICA** | **CLASIFICACIÓN SEGÚN EL NÚMERO DE ELEMENTOS** |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |

1. ***Dados las siguientes formulas químicas indica a que familia química pertenecen (óxidos básicos, óxidos ácidos, hidruros metálicos, hidruros no metálicos o hidrácidos, sales binarias):***
* NaH
* SiO2
* HCl
* MgO
1. ***Responder V o F. Justificar***
2. Los óxidos básicos se forman con un elemento metálico y otro no metálico (excepto hidrogeno y oxigeno).
3. Las sales binarias resultan de la combinación de un hidróxido con un hidrácido.
4. Las piedras preciosas como el rubí y el zafiro son minerales contienen como constituyente principal al óxido de calcio.
5. Algunos elementos no metálicos, como el nitrógeno y el azufre, pueden formar hidruros que en solución acuosa tienen propiedades ácidas, a los cuales se denomina hidrácidos.
6. Los anhídridos son compuestos que resultan de la combinación de oxigeno con un elemento no metálico.
7. ***Investiga y representa la estructura molecular tridimensional de los siguientes compuestos binarios:***
8. SO3 anhídrido sulfúrico
9. N2O5 anhídrido nítrico
10. Cl2O3 anhídrido cloroso
11. NaCl Cloruro de sodio
12. Oxido de calcio
13. ***Escribir la formula química de los siguientes compuestos binarios***
14. Oxido plumboso g) sulfuro ferroso
15. Oxido férrico h) oxido de cloro (V)
16. Anhídrido hipocloroso i) ácido clorhídrico
17. Oxido de silicio (IV) j) óxido de nitrógeno (V)
18. Anhídrido sulfuroso k) cloruro de magnesio
19. Sulfuro de hidrogeno
20. ***Escribir los distintos nombres que has aprendido para los siguientes compuestos binarios***
21. K2O
22. HBr
23. AlBr3
24. SO2
25. N2O3
26. NiO
27. HF
28. CaF2
29. PtO2
30. LiH
31. KCl
32. Cl2O7
33. CO2
34. Mn2O7
35. Ni2O3