REPASANDO NOMENCLATURA Y FORMULACIÓN DE COMPUESTOS INORGÁNICOS

1. Unir con flechas la fórmula del óxido con su correspondiente nombre. Si el nombre es correcto indique a que regla de nomenclatura corresponde y si es incorrecto escribirlo como corresponde.

**Na2O Dióxido de carbono**

**CO2 Dióxido de plomo**

**Al2O3 Óxido de aluminio (III)**

**CO Monóxido de sodio**

**SO3 Óxido sulfúrico**

**PbO**2 **Monóxido de carbono**

1. El óxido de carbono (IV) , es el óxido que se encuentra en mayor proporción en la atmósfera. Además, como resultado de las actividades humanas hay pequeñas cantidades de óxido de carbono (II), óxido de nitrógeno (IV), óxido de azufre (IV). Escribir las fórmulas de todos los compuestos y nombrarlos utilizando otra regla de nomenclatura.
2. Indicar los números de oxidación con que actúa cada tipo de átomos en las siguientes sustancias y nombrarlas:

Ba(OH)2

K2 SO4

Bi(OH)3

HIO2

Al(ClO4)3

1. Responder el siguiente cuestionario:
2. ¿Qué es un hidróxido? ¿Cómo puede obtenerse?
3. ¿Qué tipo de reacciones se producen entre un ácido y un hidróxido?
4. ¿Qué se obtiene cuando se combina dióxido de azufre con agua?
5. ¿Qué ácido y que hidróxido forman el nitrato de potasio?
6. Formular los siguientes compuestos:
7. Hipoclorito de sodio
8. Ácido clorhídrico
9. Hidróxido de sodio
10. Ácido sulfúrico
11. Nitrato niqueloso
12. Hidróxido ferroso
13. Elaborar una fisigrilla que contenga la palabra INORGÁNICA y que las definiciones de cada línea sean las siguientes:
14. Compuestos formados sólo por dos tipos de átomos.
15. Tipo de reacción que se produce entre un ácido y un hidróxido
16. Compuestos que en solución acuosa se ionizan liberando cationes hidrógeno
17. Elemento químico que en forma de óxido está presente en la atmósfera pero también puede generar impactos ambientales.
18. Depósitos de carbonato de calcio que se forman en las grutas debido al cambio de solubilidad del mismo en el agua.
19. Ácidos binarios
20. Distintos compuestos formados por tres tipos de átomos.
21. Ácidos que contienen oxígeno en la molécula
22. Metal alcalino térreo presente en los huesos.
23. Compuesto formado por la reacción de un ácido y una base.
24. Las siguientes proposiciones expresan propiedades, indicar a que tipo de sustancia le corresponde cada una:
25. Compuesto covalente que reacciona con un hidróxido para dar una sal.
26. Compuesto iónico formado por un catión metálico y un anión.
27. Sustancias que se forman por reacción de los óxidos metálicos con el agua.
28. Compuesto binario que posee propiedades ácidas.
29. Compuesto que reacciona con los ácidos para formar sales.
30. Compuesto ternario que proviene de la combinación de un óxido de un no metal con el agua.