

TALLER DE ÓXIDOS

1. Nombra en qué casos de nuestra vida cotidiana utilizamos los óxidos, sin olvidar su utilidad y los cuidados que se deben tener al ser manipulados.
2. Escriba semejanzas y diferencias entre los óxidos básicos y ácidos.
3. Escribe el nombre de los siguientes compuestos inorgánicos utilizando los tres tipos de nomenclatura (Nomenclatura Tradicional, Stock, Sistemática):

- a) PbO_2
- b) Na_2O
- c) SO_2
- d) CaO

- e) Ag_2O
- f) NiO
- g) Cl_2O_7
- h) P_2O_5

4. Escribe la fórmula para los siguientes óxidos:

- a) Óxido de bario
- b) Óxido de sodio
- c) Óxido sulfuroso
- d) Óxido de plata
- e) Óxido de aluminio
- f) Óxido de níquel (III)
- g) Óxido de cloro (VII)
- h) Óxido nitroso
- i) Óxido de estroncio
- j) Óxido de selenio (IV)

- k) Óxido hipocloroso
- l) Pentaóxido de dibromo
- m) Óxido sulfúrico
- n) Óxido periódico
- o) Monóxido de azufre
- p) Óxido de Yodo (III)
- q) Óxido de cloro (I)
- r) Óxido de hierro (III)
- s) Óxido de plomo (IV)