

*Compuestos Binarios: Óxidos.*



**Actividades de aplicación:**

1. Nombre los siguientes compuestos, por las tres acepciones posibles:
  - a. ZnO
  - b. Br<sub>2</sub>O<sub>3</sub>
  - c. P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>
  - d. CuO
  - e. PbO<sub>2</sub>
  - f. SO<sub>2</sub>
  
2. Escriba la fórmula molecular de los óxidos del cloro, del hierro, del mercurio y del azufre.
3. Escriba las ecuaciones de obtención equilibrada de los óxidos del ejercicio anterior.
4. Escriba las ecuaciones de los siguientes compuestos:
  - a) Anhídrido carbónico
  - b) Óxido cúprico
  - c) Anhídrido hipobromoso
  - d) Anhídrido nítrico
  - e) Óxido de plata
  
5. Completa las ecuaciones y nombra los productos por las tres formas posibles:
  - f) ..... + ..... → Au<sub>2</sub>O<sub>3</sub>
  - g) Br<sub>2</sub><sup>5</sup> + O<sub>2</sub> → .....
  - h) 4 P + 5 O<sub>2</sub> → .....
  - i) ..... + ..... → Si O<sub>2</sub>
  - j) Al + O<sub>2</sub> → .....
6. Completa el siguiente cuadro con los nombres que faltan o la fórmula molecular:

Fórmula molecular	Nomenclatura antigua o tradicional	Nomenclatura IUPAC	
		Numerales de Stock	Atomicidad
	Anhídrido perclórico		
		Óxido de azufre (VI)	
			Trióxido de dihierro
PbO <sub>2</sub>			

7. Elige un no metal con dos o más valencias, forma los óxidos y nómbralos por los tres sistemas.
8. Un óxido tiene la siguiente fórmula X<sub>2</sub>O, donde X es un elemento incógnito. Indica:
  - a) Valencia del elemento.
  - b) Tipo de óxido, si su nombre antiguo comienza con óxido.
  - c) Nombre genérico en los sistemas modernos.
  - d) Si otra valencia del elemento es III, indica su fórmula y propone sus nombres.