



ACTIVIDAD PARA REALIZAR EN CLASE

FUNCIONES ÓXIDOS

1. Escribe las tres nomenclaturas (sistemática, stock y tradicional) para cada uno de los compuestos dados.

	sistemática	stock	tradicional
BeO			
NO ₂			
CO			
Fe ₂ O ₃			
CuO			
Li ₂ O			

2. Escribir las ecuaciones de formación de los siguientes óxidos:

- a. Óxido de plata.
- b. Óxido áurico.
- c. Óxido mercurioso.
- d. Óxido mercúrico.
- e. Óxido hipobromoso.
- f. Óxido cloroso.
- g. Óxido yódico.
- h. Óxido perbrómico.
- i. Óxido de plomo (IV)
- j. Óxido de cloro (VII)

Autoevaluación

➔ **Formar óxidos con los siguientes átomos metálicos y nombrarlos:**

Átomo	Fórmula	N. tradicional	N. stock	N. sistemática
Pb	PbO	Óxido plumboso	Óxido de plomo (II)	Monóxido de plomo
Pb				
Al				
Na				
Ba				
Mg				
Li				
Zn				
Ag				
Rb				

Tomado de: slideshare