FORMULACIÓN Y NOMENCLATURA DE COMPUESTO DEL OXÍGENO

Instrucciones:

- Aunque en la fórmula los números que acompañan a los elementos deberían de ser subíndices para facilitar la escritura serán número normales: **Ejemplo: Li_2O lo escribiremos como Li2O**
- Al escribir los nombres no olvides las tildes.
- Recuerda que en la IUPAC 2005 es las nomenclaturas de número de oxidación y cargas iónicas hay que poner SIEMPRE la valencia aunque sólo tenga una el elemento químico.
- No te olvides de dejar espacio entre el nombre y el paréntesis de las valencias

Fórmula	Nomenclatura de prefijos multiplicadores	Nomenclatura de nº de oxidación	Nomenclatura de cargas iónicas
Au2O3			
HgO			
K2O			
CrO3			
FeO			
O7Cl2			
CO2			

LIVEWORKSHEETS

Fórmula	Nomenclatura de prefijos multiplicadores	Nomenclatura de nº de oxidación	Nomenclatura de cargas iónicas
	Óxido de disodio		
	Óxido de magnesio		
	Dibromuro de pentaoxigeno		
	Trióxido de diniquel		
		Óxido de rubidio (I)	
		Óxido de galio (III)	
		Óxido de germanio (IV)	
		Óxido de bario (II)	
			Óxido de azufre (6+)
			Óxido de nitrógeno (3+)
			Óxido de plata (1+)

LIVEWORKSHEETS