

NOMENCLATURA DE ÓXIDOS

1.- Nombrar utilizando los prefijos multiplicativos y los estado de oxidación y clasificar los siguientes óxidos

	PREJ. MULTIPLICADORES	EST. OXIDACIÓN	CLASIFICACIÓN
Cl ₂ O ₅			
Au ₂ O ₃			
CoO			
SO ₃			
N ₂ O ₅			
Hg ₂ O			
Ga ₂ O ₃			

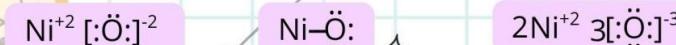
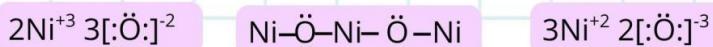
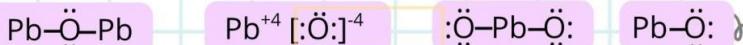
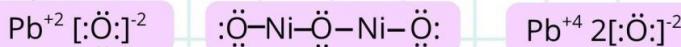
2.- Indicar el tipo de enlace presenta cada uno de estos óxidos

Hg₂O N₂O₅ Ga₂O₃ SO₃ CoO Au₂O₃ Cl₂O₅

3.- Selecciona aquellos óxidos que pueden ser nombrados por la nomenclatura de carga

Hg₂O N₂O₅ Ga₂O₃ SO₃ CoO Au₂O₃ Cl₂O₅

4.- Indique cual es la estructura de Lewis del óxido de plomo(IV) y óxido de níquel(3+)



5.- Formular los siguientes óxidos

óxido de fosforo(III)

óxido de plomo(4+)

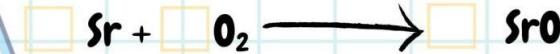
trioxido de dimanganoso

monoóxido de platino

óxido de plata

óxido de bromo(V)

6.- Balancear las siguientes reacciones donde corresponda



7.- Indique cual es la estructura de Lewis del óxido de bromo(V) y trióxido de azufre

