

# NOMENCLATURA DE ÓXIDOS

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

PREJ. MULTIPLICADORES

EST. OXIDACIÓN

CLASIFICACIÓN



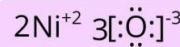
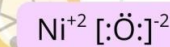
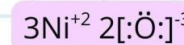
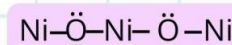
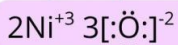
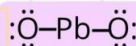
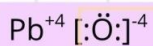
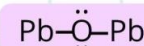
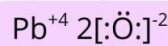
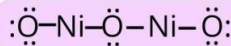
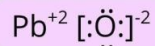
2.- Indicar el tipo de enlace presenta cada uno de estos óxidos



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



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



5.- Formular los siguientes óxidos

óxido de fósforo(III)

óxido de plomo(4+)

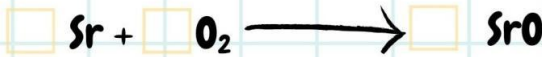
trioxido de dimanganeso

monóxido 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

