

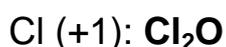
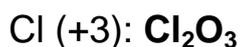
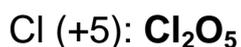
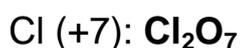
Solución de Número de átomos de cada elemento en un compuesto

1. Indicar todos los posibles compuestos neutros formados por cloro y oxígeno. La fórmula general sería Cl_xO_y

El cloro es menos electronegativo que el oxígeno, por tanto actuará con estado de oxidación positivo. Los posibles estados de oxidación son +7, +5, +3 y +1.

El oxígeno tendrá estado de oxidación -2.

Los posibles compuestos serían:



2. Indicar todos los posibles aniones con carga total -1 formados por bromo y oxígeno. La fórmula general sería $(\text{Br}_x\text{O}_y)^{-1}$

El bromo es menos electronegativo que el oxígeno por tanto actuará con estado de oxidación positivo. Los posibles estados de oxidación son +7, +5, +3 y +1.

El oxígeno tendrá estado de oxidación -2.

Los posibles aniones serían:

