

1. Completar las siguientes ecuaciones químicas, balancear las cargas (estados de oxidación) y balancear las masas (estequiometría) tanto de reactantes como de productos, siempre y cuando sea necesario. Colocar nombres a todos los productos con las 3 nomenclaturas.

Estados de oxidación más frecuentes:

N₂: 3, 5 **Al**: 3 **Sn**: 2, 4 **Cl₂**: 1, 3, 5, 7 **Ni**: 2, 3 **Br₂**: 1, 3, 5, 7

(Recordar que el Nitrógeno, Cloro y Bromo, son moléculas diatómicas)



