

# ESTADO DE OXIDACIÓN

## ACTIVIDAD MODULO

H<sub>2</sub>O Estado líquido  
H<sub>2</sub>O Estado sólido  
N<sub>2</sub> Estado de nitrógeno  
Cl<sub>2</sub> Estado de cloro  
O<sub>2</sub> Estado de oxígeno  
Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> Estado de hierro

1.  $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}$       6.  $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightarrow 2\text{NH}_3$   
2.  $\text{C}_2\text{H}_4 + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$   
3.  $\text{H}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{HCl}$       7.  $\text{Fe} + \text{S} \rightarrow \text{FeS}$   
4.  $\text{Ca} + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca(OH)}_2 + \text{H}_2$       8.  $\text{Cu} + 2\text{AgNO}_3 \rightarrow \text{Cu(NO}_3)_2 + 2\text{Ag}$   
5.  $\text{Zn} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$       9.  $\text{Pb} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{PbCl}_2 + \text{H}_2$

# QUIMICA INORGANICA



