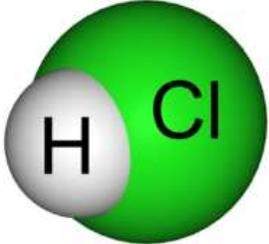
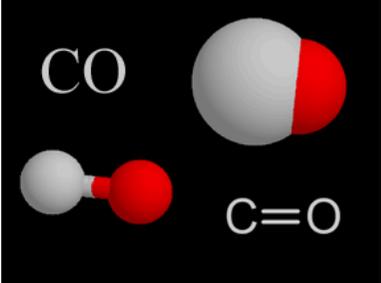
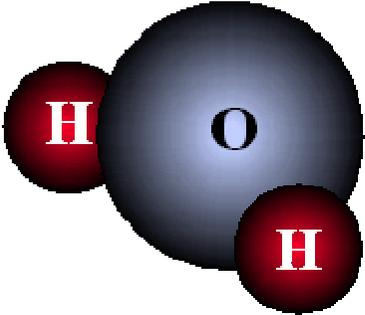
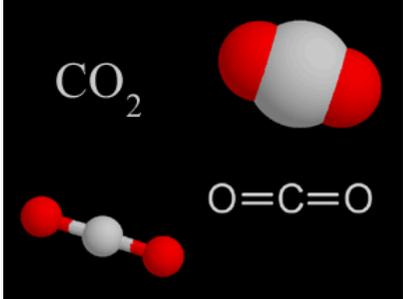


| <i>Molécula</i> | <i>Momento Dipolar (\vec{p})</i> |
|--|--|
|  <p data-bbox="645 384 943 427">Ácido Clorídrico</p> | <p data-bbox="1128 164 2045 419">O elétron do átomo de H leva mais tempo movendo-se ao redor do átomo de Cl do que ao redor do átomo de H. Portanto o centro de cargas negativas não coincide com o de cargas positivas. A molécula tem um momento de dipolo, dirigido do átomo de Cl⁻ para o átomo de H⁺ ($p=3,43 \times 10^{-30}$ Cm)</p> |
|  <p data-bbox="645 683 1039 722">Monóxido de Carbono</p> | <p data-bbox="1149 475 2033 683">A distribuição de carga é apenas levemente assimétrica e o momento de dipolo elétrico é relativamente pequeno $p= 0,4 \times 10^{-30}$ Cm, com o átomo de carbono na extremidade positiva e o de oxigênio na extremidade negativa da molécula.</p> |
|  <p data-bbox="786 1038 882 1082">Água</p> | <p data-bbox="1149 730 2033 1114">Em uma molécula de água onde as duas ligações H-O formam um ângulo ligeiramente, maior que 90°, os dez elétrons da molécula tentam se aglomerar ao redor do átomo de oxigênio que por causa disso torna-se levemente negativo em relação aos átomos de H. Cada ligação H-O contribui para o momento de dipolo elétrico, cuja resultante, devido à simetria, encontra-se no eixo da molécula ($p=6,2 \times 10^{-30}$ Cm).</p> |
|  <p data-bbox="667 1385 1032 1423">Dióxido de Carbono</p> | <p data-bbox="1171 1209 2011 1337">Na molécula de CO₂ todos os átomos estão em linha reta e o momento de dipolo elétrico resultante é zero por causa da simetria.</p> |

Estruturas das moléculas e o momento de dipolo elétrico.