

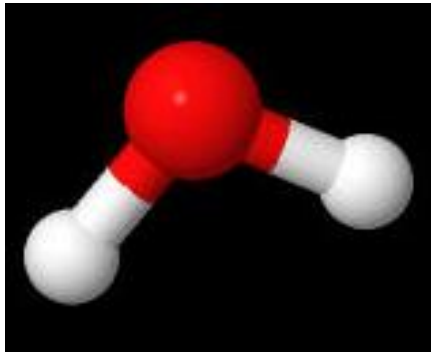
Substância e Mistura



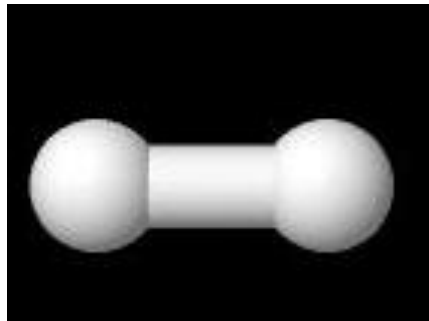
Talita M.

Substância

- Para a substância ser considerada **pura**, é preciso que todas as **moléculas sejam iguais**.



Molécula de água
 H_2O



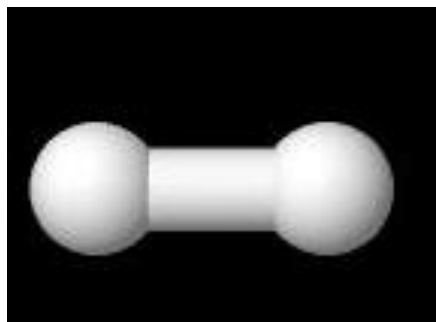
Molécula de hidrogênio
 H_2



Molécula de oxigênio
 O_2

Substância simples

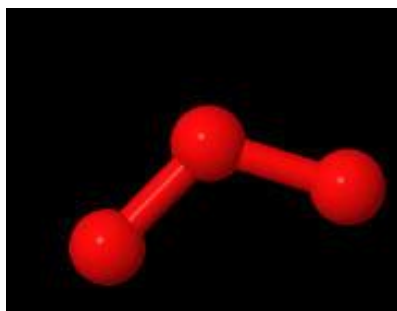
- Substâncias formadas com **um único tipo de átomo**.



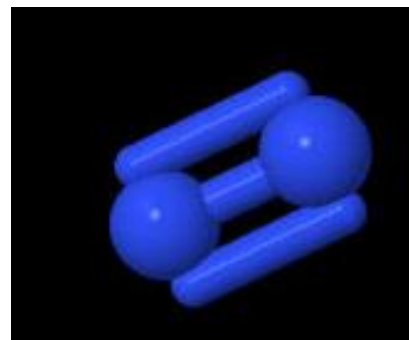
Molécula de hidrogênio, H_2



Molécula de oxigênio, O_2



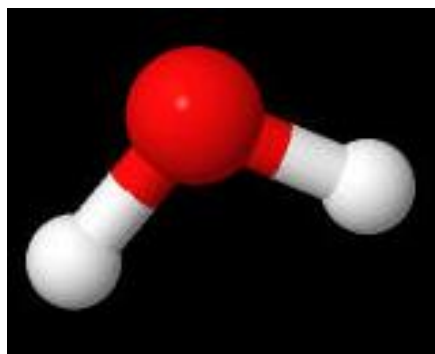
Molécula de ozônio, O_3



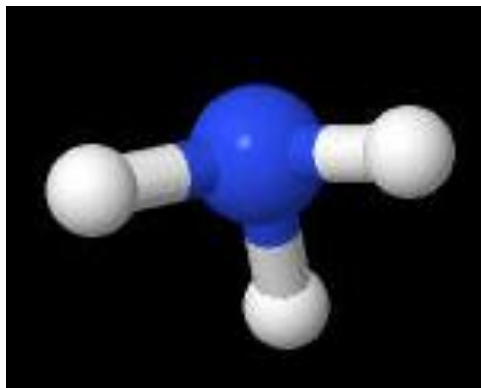
Molécula de nitrogênio, N_2

Substância Composta

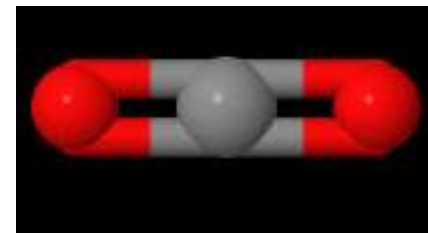
- Substâncias formadas com **mais de um tipo de átomo**.



Molécula de água
 H_2O



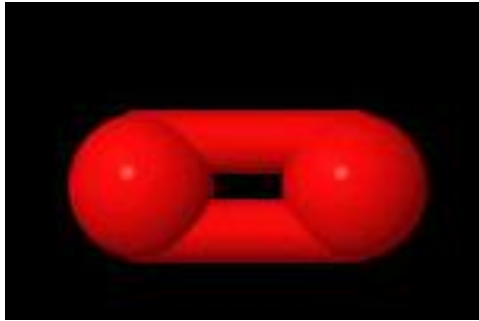
Molécula de amônia
 NH_3



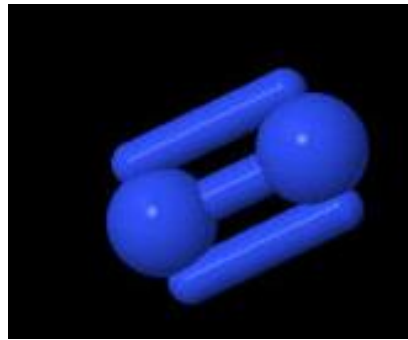
Molécula de gás carbônico
 CO_2

Mistura

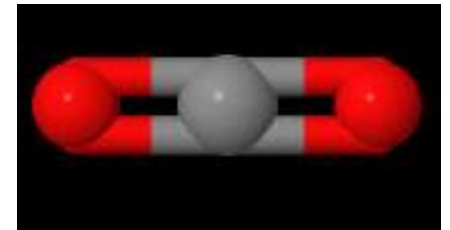
- **Mistura** formada por mais de um tipo de substância, ou seja, **mais de um tipo de molécula**. Ex.: Ar.



Molécula de oxigênio



Molécula de nitrogênio, N_2



Molécula de gás carbônico

