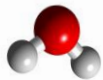


Mol de partículas ( ,átomos,moléculas ,iones,electrones )



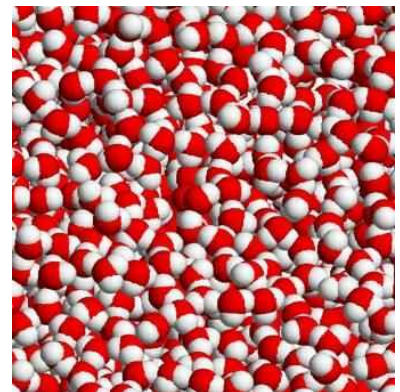
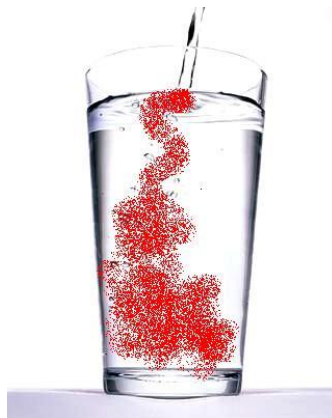
Un mol de cualquier sustancia contiene  $6 \cdot 10^{23}$  partículas ( ,átomos,moléculas ,iones,electrones )



u

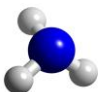
Recuerda una molécula de agua tiene una masa molecular de 18 (umas)

1 mol de agua = 18 gramos de agua =  $6 \cdot 10^{23}$  moléculas de agua



Recuerda un átomo de sodio tiene una masa atómica de 23 u ( umas)

1 mol de Na = 23 gramos de Na =  $6 \cdot 10^{23}$  átomos de Na



Recuerda una molécula de amoníaco  $\text{NH}_3$  tiene una masa molecular de 17 u

1 mol de  $\text{NH}_3$  = 17 gramos de  $\text{NH}_3$  =  $6 \cdot 10^{23}$  moléculas de  $\text{NH}_3$