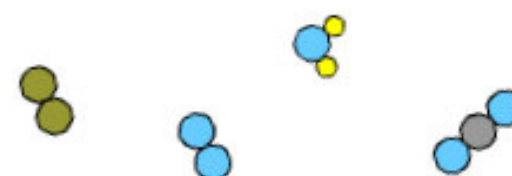


EXPLORANDO LO MÁS PEQUEÑO

Átomos y moléculas forman parte de ese mundo microscópico que, a pesar de que se conoce su existencia y su conformación, nadie ha podido visualizar, pues no existe microscopio lo bastante potente como para ello. No nos queda más remedio, por tanto, que tratar de representarlo gráficamente, como hacemos aquí utilizando el ordenador.

Q Se escenifica el comportamiento de sustancias gaseosas, bien sea en estado puro (oxígeno, nitrógeno, dióxido de carbono o vapor de agua), o mezclas de ellas (como es el caso del aire).



Observa que, según la teoría cinética, las moléculas de estas sustancias gaseosas están en continuo movimiento y chocan entre sí y con las paredes del recipiente.

Q También se representa la reacción química entre el gas Hidrógeno (H_2) y el gas Cloro (Cl_2), para formar cloruro de hidrógeno (HCl).



Observa como, para que ocurra la reacción, debe producirse un choque o contacto entre una molécula de hidrógeno y una molécula de cloro. Tras la colisión se forman dos moléculas de HCl.