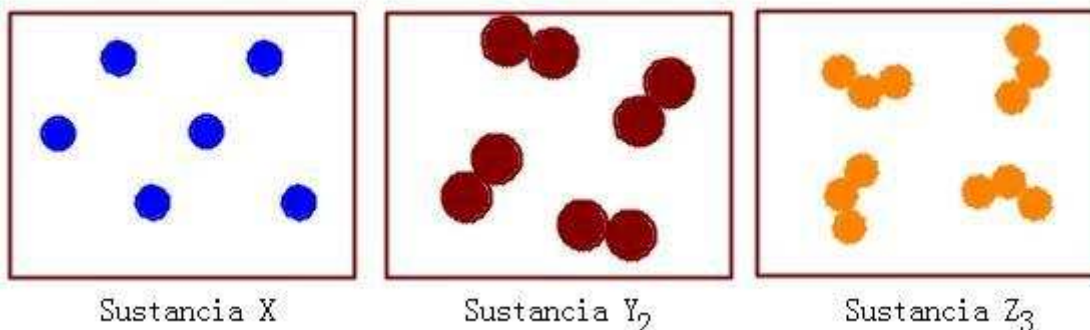


## MODELO ATÓMICO MOLECULAR

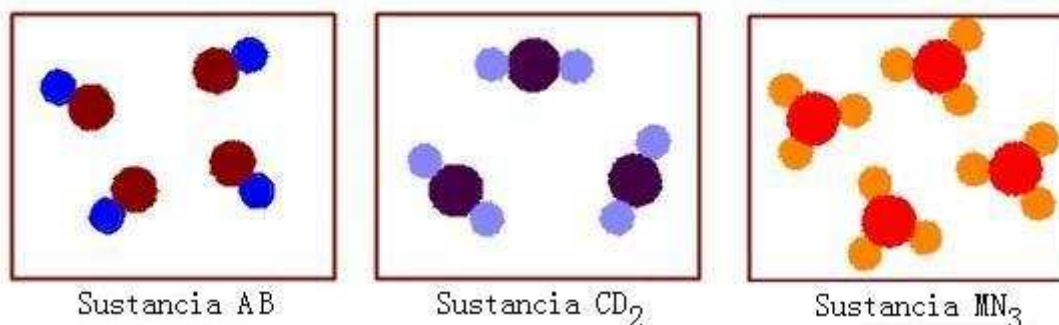
Recuerda que el *modelo atómico-molecular* trata de explicar la constitución de la materia basándose en las siguientes ideas:

1. Todas las sustancias están formadas por unas partículas, llamadas **átomos**, que son inalterables (no experimentan cambios).
2. Hay átomos de diferentes tipos y cada tipo de átomos tiene una masa característica.
3. Los átomos, del mismo tipo o de tipos diferentes, pueden unirse entre sí formando **moléculas**. Si los átomos que se unen son del mismo tipo las sustancias son **simples**. Si los átomos que se unen son de 2 o más tipos las sustancias son **compuestas**.

Esquemas de partículas de sustancias simples



Esquemas de partículas de sustancias compuestas



5. En cada sustancia compuesta los átomos constituyentes se combinan en una proporción numérica constante.

Así, en los casos anteriores, la combinación entre átomos tiene lugar en las proporciones siguientes:

Sustancia AB: 1 átomo de A con 1 átomo de B

Sustancia  $CD_2$ : 1 átomo de C con 2 átomos de D

Sustancia  $MN_3$ : 1 átomo de M con 3 átomos de N

6. En las reacciones químicas los átomos son los mismos al principio y al final de la reacción; lo único que cambia es la forma de agruparse dichos átomos lo que hace que unas sustancias se transformen en otras diferentes.

Pueden servir de ejemplo los siguientes esquemas de partículas:

