

## Refuerza lo Aprendido

### Los átomos

**Destreza.** Indagar, con uso de las TIC y otros recursos, la constitución de la materia, analizar el modelo didáctico del átomo y describir los elementos químicos y las moléculas.

#### 1. Observar el video y responder a las preguntas.

<https://www.youtube.com/watch?v=2V-IYdcsoAw&t=8s>

#### 2. Completa

Toda materia está formada de partícula muy pequeñas conocidas como:

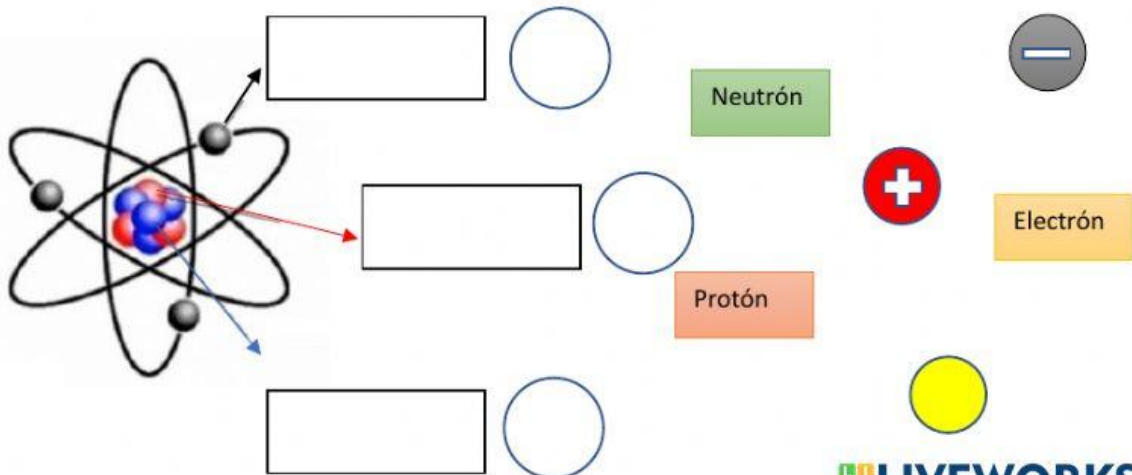
#### 3. Contesta verdadero o Falso

- Los elementos son sustancias puras que contienen un solo tipo de átomos
- Las mezclas son sustancias puras que contienen un solo tipo de átomos

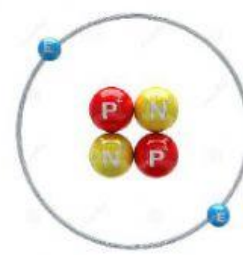
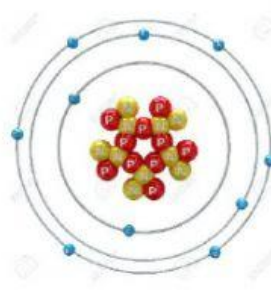
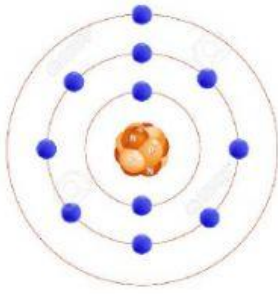
#### 4. Contestar lo correcto.

- El electrón tiene carga
- El neutrón tiene carga
- El protón tiene carga.

#### 5. Ubicar correctamente las partes del átomo y los símbolos de sus cargas.



6. Con la ayuda de la tabla periódica de los elementos ubica los átomos a los que pertenece.



7. Señala lo correcto.

La palabra átomo significa.

- A la unidad mínima de una sustancia, lo que compone toda la materia común u ordinaria.
- Es el espacio que ocupa un cuerpo.
- Es la cantidad de materia que tienen un cuerpo.

8. Ubicar correctamente

- Cantidad de protones en un átomo
- Símbolo
- Nombre
- Peso atómico.

A diagram showing the periodic table entry for Sodium (Na). The entry is a rounded rectangle containing the atomic number 11, the symbol Na, the name Sodium, and the atomic weight 22.990. Four arrows point from different parts of the entry to empty boxes for labeling: one from the atomic number 11 to a box on the left, one from the symbol Na to a box below it, one from the name Sodium to a box below that, and one from the atomic weight 22.990 to a box below that.