

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:

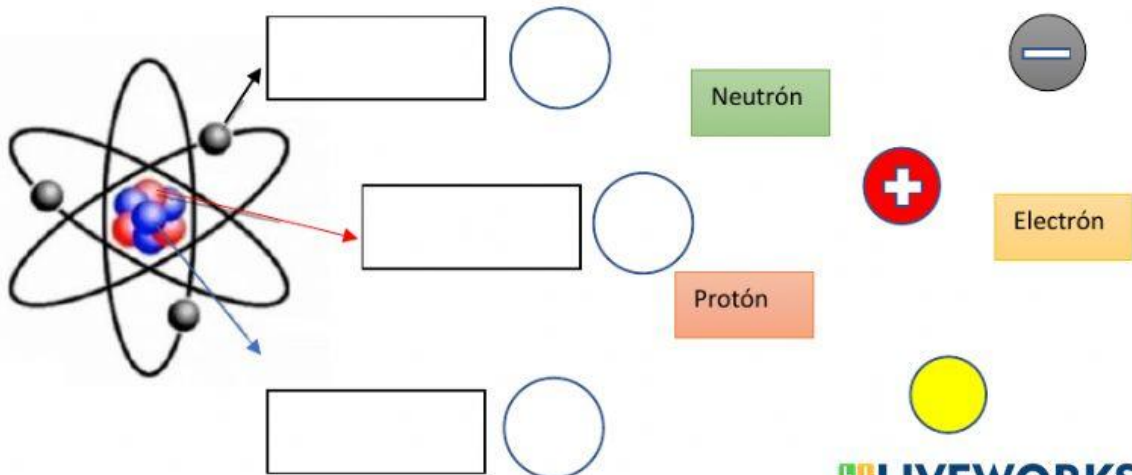
3. Contesta verdadero o Falso

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

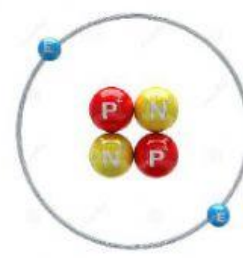
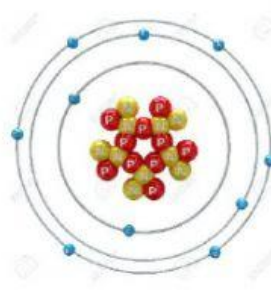
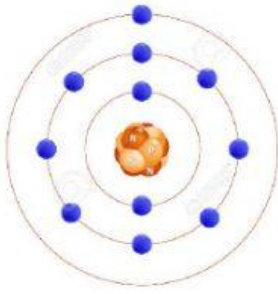
4. Contestar lo correcto.

- 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 element Sodium (Na) with its atomic number 11, symbol Na, name Sodium, and atomic weight 22.990. Arrows point from the element box to four empty boxes for labeling: the top box is for the atomic number, the middle box is for the symbol, the bottom box is for the name, and the bottom-right box is for the atomic weight.