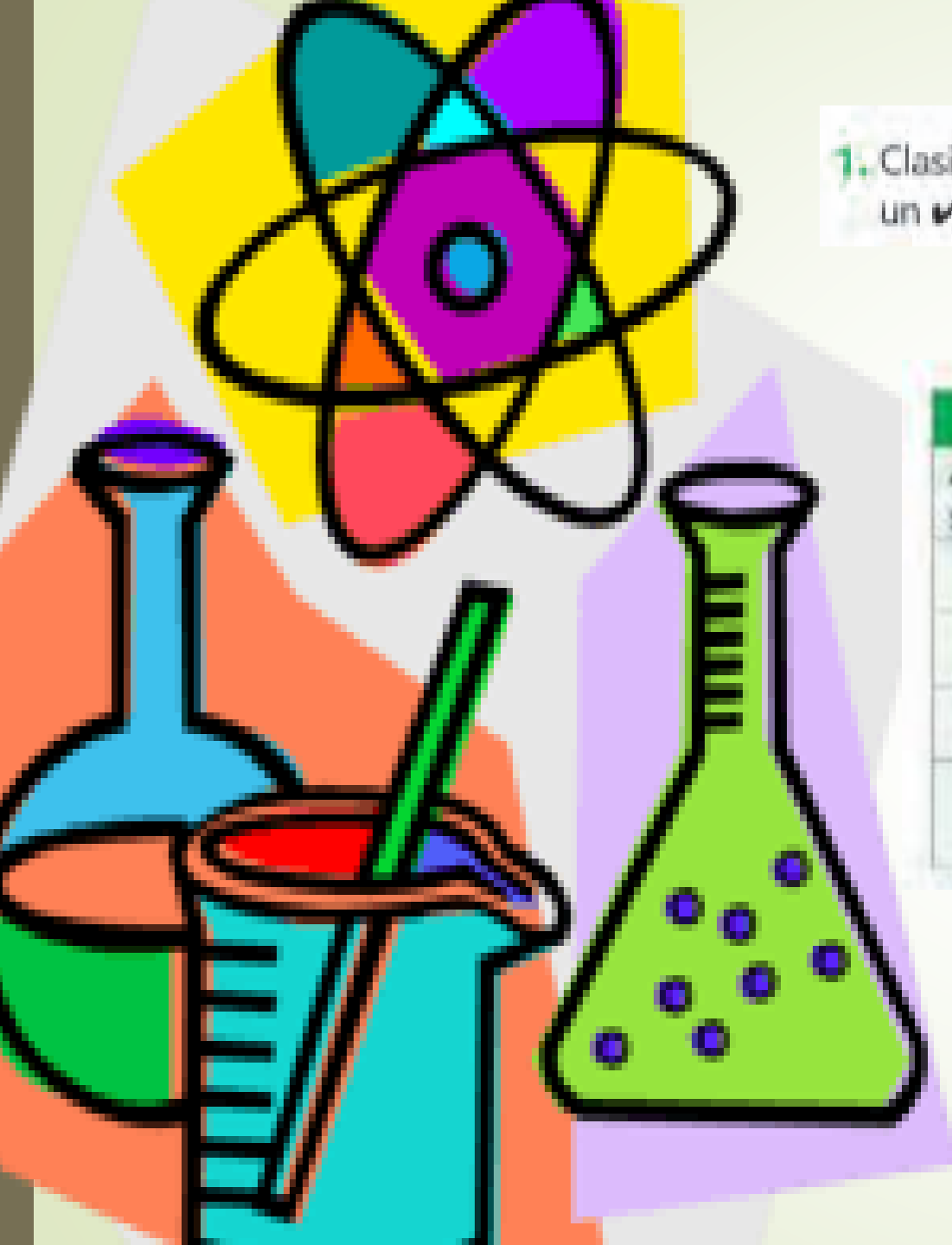


## Muchas de las cosas que nos rodean están hechas a partir de alguna sustancia pura

- ▶ La sal común que empleamos para condimentar los alimentos es en realidad cloruro de sodio y su fórmula química es NaCl.
- ▶ Cuando respiramos expulsamos dióxido de carbono. Esta gas es un compuesto formado por oxígeno y carbono y cuando es fabricado por las plantas se encuentra en estado puro.
- ▶ El fósforo que se encuentra en nuestro organismo y en algunos alimentos es un elemento puro que sirve para fijar el calcio a los huesos



1. Clasifica las siguientes sustancias puras en elementos o compuestos. Marca con un ✓ donde corresponda.

Sustancia	Elemento	Compuesto
Agua destilada: formada por átomos de hidrógeno y oxígeno.		✓
Sal común: formada por átomos de sodio y cloro.		✓
Grafito: formado por átomos de carbono.	✓	
Diamante: formado por átomos de carbono.	✓	
Dióxido de carbono: formado por átomos de oxígeno y carbono.		✓

2 Menciona tres ejemplos de sustancias puras. Luego, clasificalas en elementos y compuestos. Justifica en cada caso.

Ejemplo 1:

Ozono ( $O_3$ )

Tipo de sustancia pura: Elemento

Justificación: El ozono está formado solo por un tipo de átomo. Una molécula de ozono está formada por tres átomos de oxígeno,



Ejemplo 2:

Metano ( $\text{CH}_4$ )

Tipo de sustancia pura:

Justificación: El metano está formado por dos tipos de átomos (carbono e hidrógeno).

En su estructura posee un átomo de carbono y cuatro átomos de hidrógeno.

Ejemplo 3:

Amoniaco ( $\text{NH}_3$ )

Tipo de sustancia pura:

Justificación: El amoniaco está formado por dos tipos de átomos (nitrógeno e hidrógeno).

Una molécula de amoniaco presenta un nitrógeno y tres hidrógenos en su estructura.

