

LE SOSTANZE CHIMICHE

ELEMENTI e COMPOSTI

molecola = la più piccola particella di una sostanza che ne conserva tutte le proprietà.

es. H_2O

Questa è la formula dell' acqua; una sua molecola è fatta da un atomo di ossigeno e due di idrogeno.

Una molecola d' acqua ha tutte le proprietà dell' acqua stessa.

L' acqua è un composto perché è costituita da 2 elementi.

elemento chimico= sostanza costituita da atomi tutti dello stesso tipo, non può essere scomposto in sostanze più semplici.

es:H₂.

Questa è la formula dell' idrogeno che è un gas, la molecola di questo gas è costituita da 2 atomi di idrogeno.

In natura esistono 90 elementi chimici.

Atomo= la più piccola parte di un elemento che ne conserva tutte le proprietà.

elemento chimico = costituito da atomi tutti uguali. es: O_2

composto chimico = costituito da due o più atomi diversi. Es: CO_2

la formula chimica indica da cosa è costituita una sostanza.