

Un nom per a cada substància

Ja has après que les substàncies pures s'expressen per escrit mitjançant les seves fórmules químiques.

En els llibres de química, amb freqüència ens trobem amb fórmules com les següents:

Na, Cl₂, NaCl, S, O₂, CO₂, CaO, NaF, Na₂CO₃, MgCl₂, Ca, F₂, NaCl, Mg, I₂, H₂, Sr, KBr, Br₂, O₃, CaCO₃.

1. Classifica-les en dues columnes: substàncies simples i substàncies compostes i escriu el nom de totes les que reconeguis.

Substàncies simples	Substàncies compostes

- a) Entre les substàncies simples de la llista, troba els que són elements del grup 1, els són elements del grup 2 i els que són elements del grup 17. Escriu els noms acompanyats dels seus símbols.

Són del grup 1 _____

Són del grup 2 _____

Són del grup 17 _____

- b) Entre les substàncies simples de la llista, troba les que estan formades per molècules diatòmiques.

c) Dibuixa com t'imagines els àtoms formant les molècules diatòmiques?

d) Entre les substàncies compostes, troba els composts binaris i els composts ternaris.

Són compostos binaris

Són compostos ternaris

e) A la llista hi ha una substància simple formada per molècules triatòmiques. Com t'imagines els àtoms formant les molècules triatòmiques?

f) Quines substàncies de la llista són carbonats i quines són clorurs.

g) Associa els noms següents a les fórmules que t'hem donat al començament.

estronci clorur de sodi sodi sofre clor

oxigen diòxid de carboni brom òxid de calci

carbonat de sodi clorur de magnesi calci fluor

magnesi fluorur de sodi iode hidrogen

bromur de potassi ozó carbonat de calci clorur de sodi