

CLASSIFICAÇÃO DAS SUBSTÂNCIAS

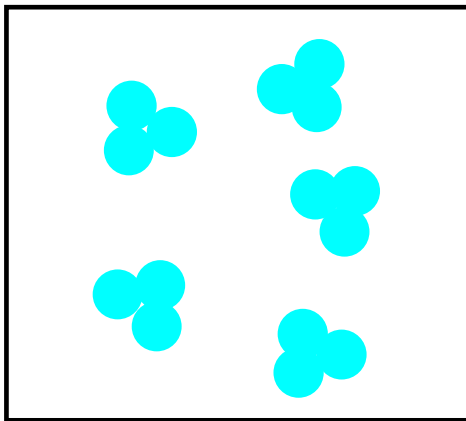
Exercício 01. Dadas as fórmulas químicas das substâncias, indique se são do tipo simples ou composta. Indique também os átomos e suas respectivas quantidades na fórmula química das substâncias.

- (a) I_2 : Substancia simples. 2 átomos de Iodo.
- (b) Au : Substancia simples. 1 átomo de Ouro.
- (c) Li_2O : Substancia composta. 2 átomos de Lítio e 1 átomo de Oxigênio.
- (d) MgF_2 : Substancia composta. 1 átomo de Magnésio e 2 átomos de Ferro.
- (e) KBr : Substancia composta. 1 átomo de Potássio e 1 átomo de Bromo.
- (f) $Cu(NO_3)_2$: Substancia composta. 1 átomo de Cobre, 2 átomos de Nitrogênio e 6 átomos de Oxigênio.
- (g) $Ca_3(PO_4)_2$: Substancia composta. 3 átomos de Cálcio, 2 átomos de Fósforo e 8 átomos de Oxigênio.

SUBSTÂNCIA PURA E MISTURAS

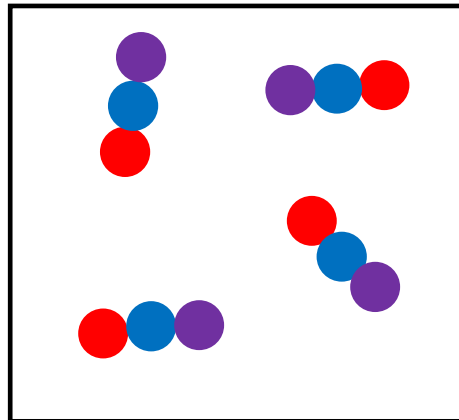
Exercícios 02: Dados os sistemas A, B e C a seguir, identifique se são substâncias puras ou misturas. Indique também se as substâncias que constituem os sistemas são simples ou compostas.

Sistema A



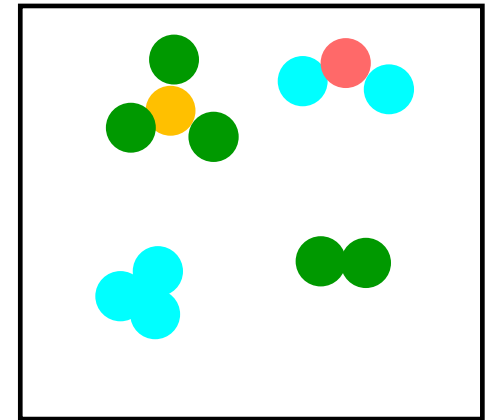
Substancia pura com
uma substancia
simples

Sistema B



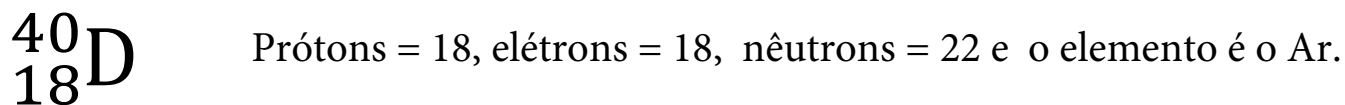
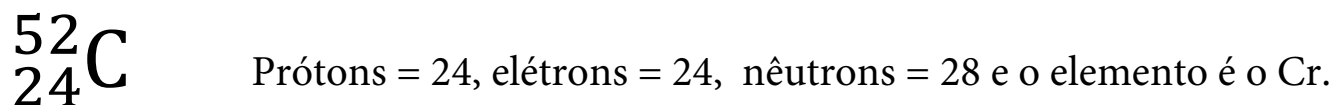
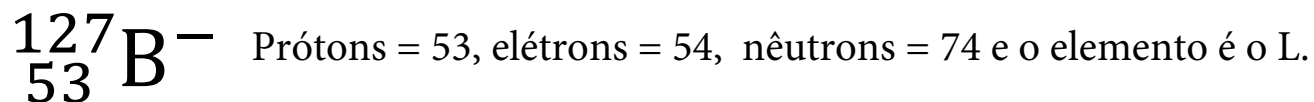
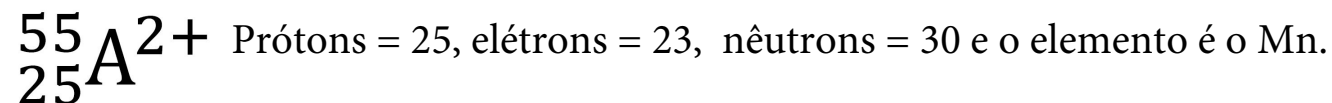
Substancia pura com
uma substancia
composta

Sistema C



Mistura com quatro
substancias sendo
elas duas simples e
duas compostas

Exercício 03: Identifique a qual elemento químico as seguintes espécies pertencem. Indique também para cada caso o número de prótons (Z), nêutrons (N) e elétrons (#e-).



DISTRIBUIÇÃO ELETRÔNICA

Exercícios 04: realize a distribuição eletrônica das espécies abaixo.

