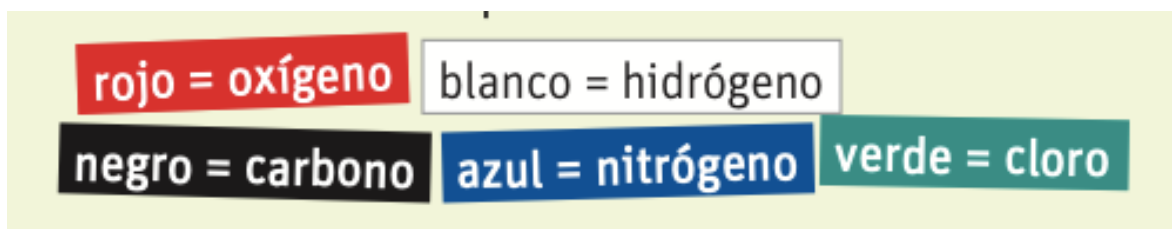


GUIA N° 3
Formación de moléculas

Actividad 1: Reúna los siguientes materiales según lo que Ud. tenga en casa, tijeras, regla, compás, cartulina o papel lustre de los siguientes colores: roja, blanca, negra, verde y azul (sino poseen los colores indicados puede hacerlo con papel blanco y colorearlos; o simplemente dibuje las moléculas y las pinta) y recorten los siguientes círculos: 12 rojos de 10 cm de diámetro; 24 blancos de 5 cm de diámetro; 8 negros de 12 cm de diámetro, uno verde de 25 cm de diámetro, y 3 azules de 10 cm de diámetro. Cada color corresponde a:



Con los círculos armen las siguientes moléculas: agua (H_2O), metano (CH_4), dióxido de carbono (CO_2), amoníaco (NH_3), ozono (O_3), nitrógeno (N_2), glucosa ($C_6H_{12}O_6$), y monómero de cloruro de polivinilo (C_2H_3Cl). Pueden buscar sus estructuras en Internet.

Respecto de lo que hicieron, respondan:

- ¿Cuántos átomos hay en cada estructura? Escribanlo en su cuaderno.
- ¿Qué semejanzas y diferencias existen entre los átomos y las moléculas? Hagan un cuadro comparativo.
- Investiguen dónde se pueden encontrar las moléculas que formaron. Busquen dos ejemplos más de moléculas que existan en nuestro entorno y realicen las actividades anteriormente descritas.
- ¿Cómo es una molécula, comparada con una macromolécula, en cuanto a la cantidad de átomos y la masa molar? Expliquen y den ejemplos