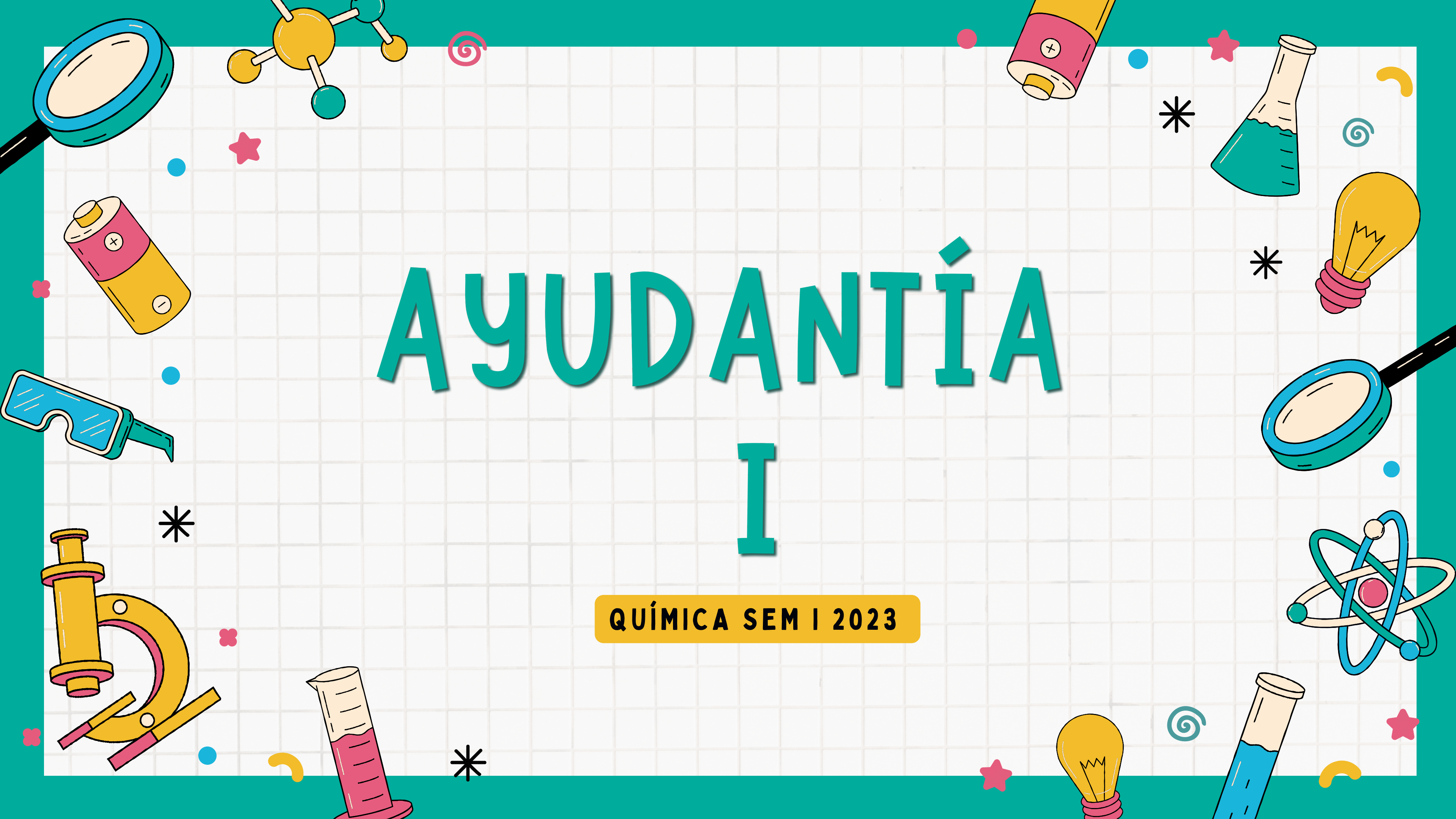


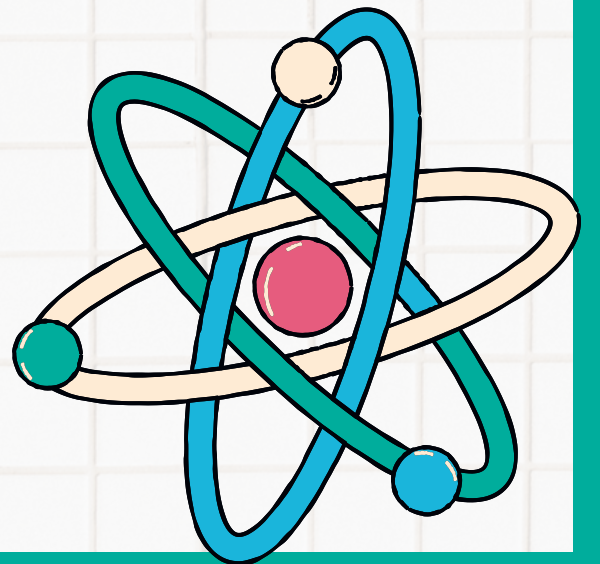
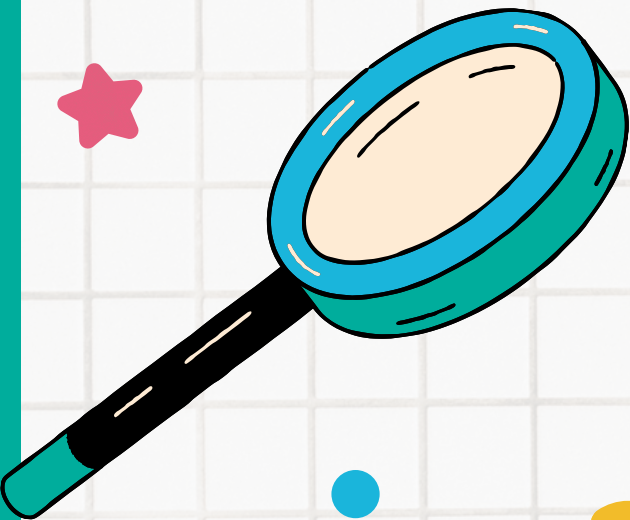
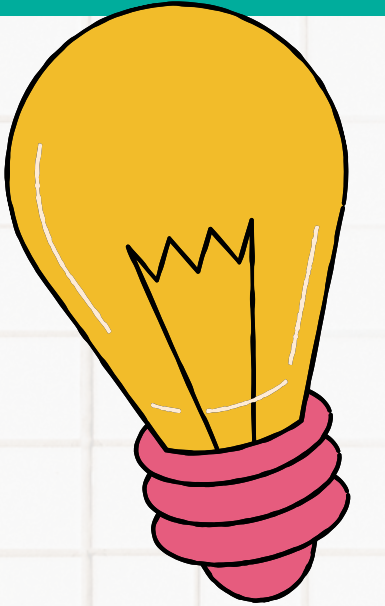
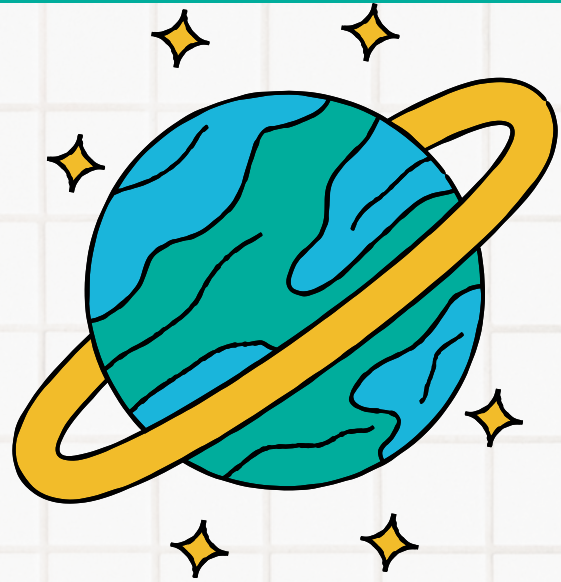
AYUDANTÍA

I

QUÍMICA SEM I 2023

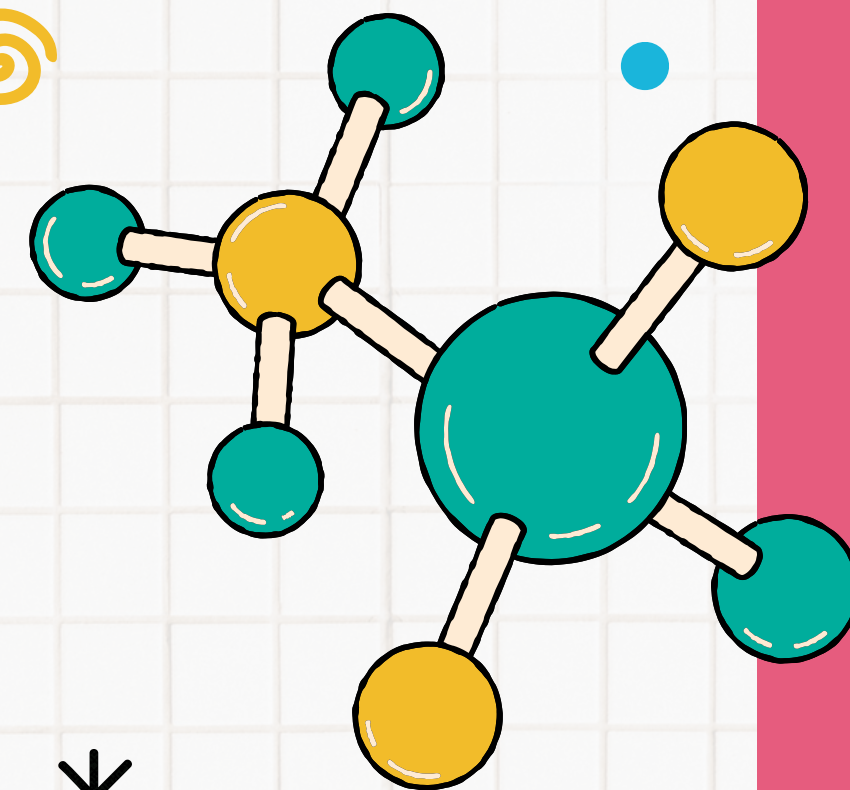


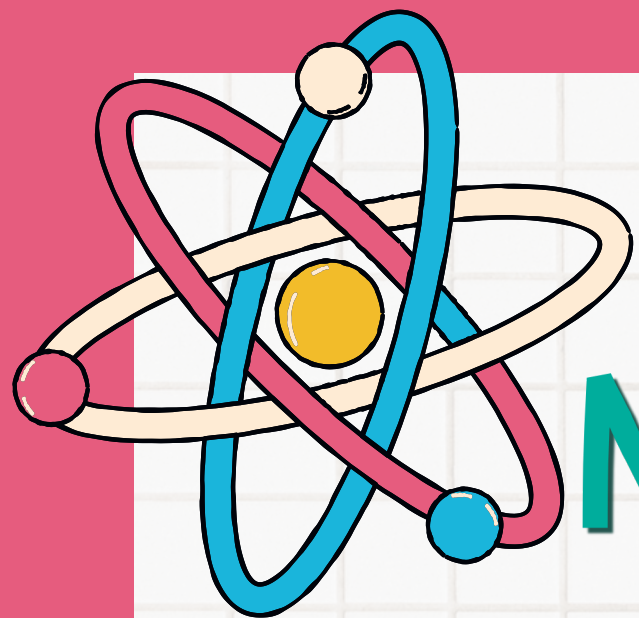
PRESENTACIÓN



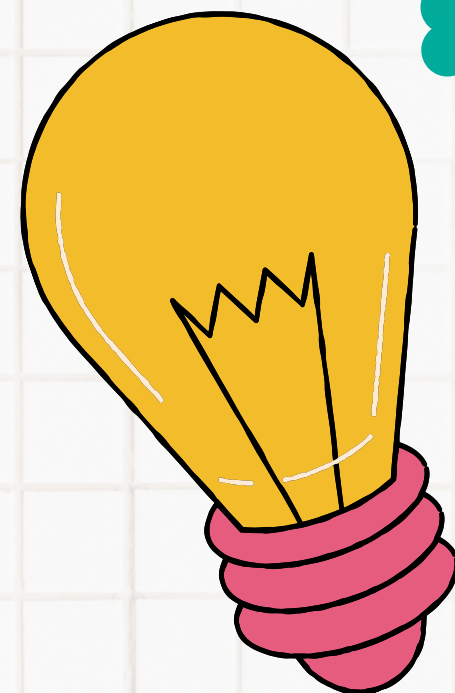
01

NOMENCLATURA





NOMENCLATURA CLASICA



HIDRUROS

Los hidruros son el resultado de una mezcla entre un Hidrógeno+ un metal, en este caso siempre se considera el hidrogeno con estado de oxidación -1

ACIDOS

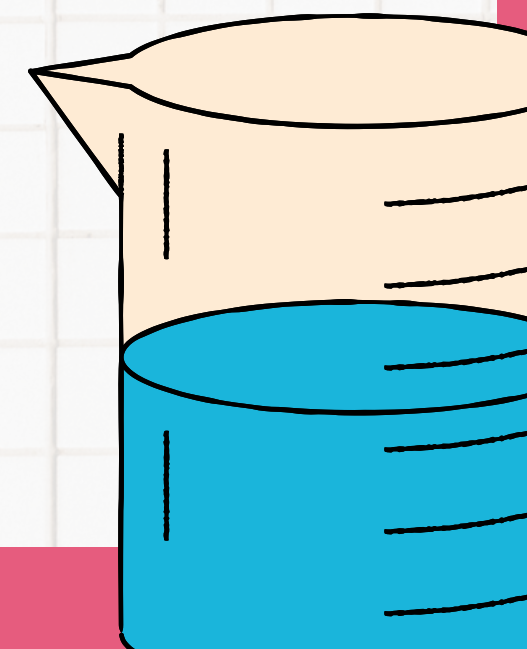
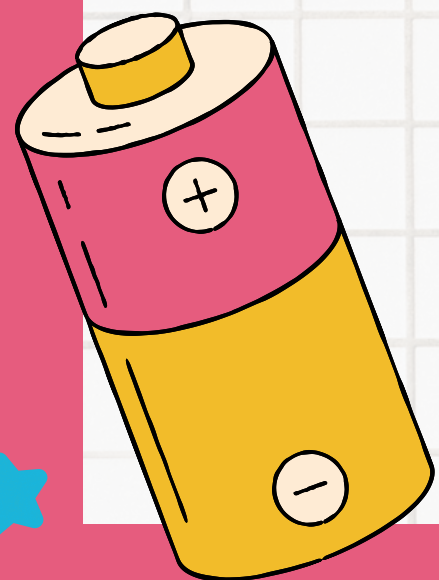
Los Ácidos son el resultante de una mezcla de Hidrogeno+ un no metal+ Oxigeno, en este caso el hidrógeno toma el valor de +1

HIDROXIDOS

Los hidroxidos u oxoácidos son característicamente un metal + Hidrógeno+ Oxigeno, a diferencia de los ácidos este muestra un (OH) el cual toma el valor -1

OXIDOS

Los oxidos son la mezcla entre un No metal + Oxigeno, el oxigeno siempre toma el valor de oxidación -2



FORMULA PARA NOMENCLATURA

01

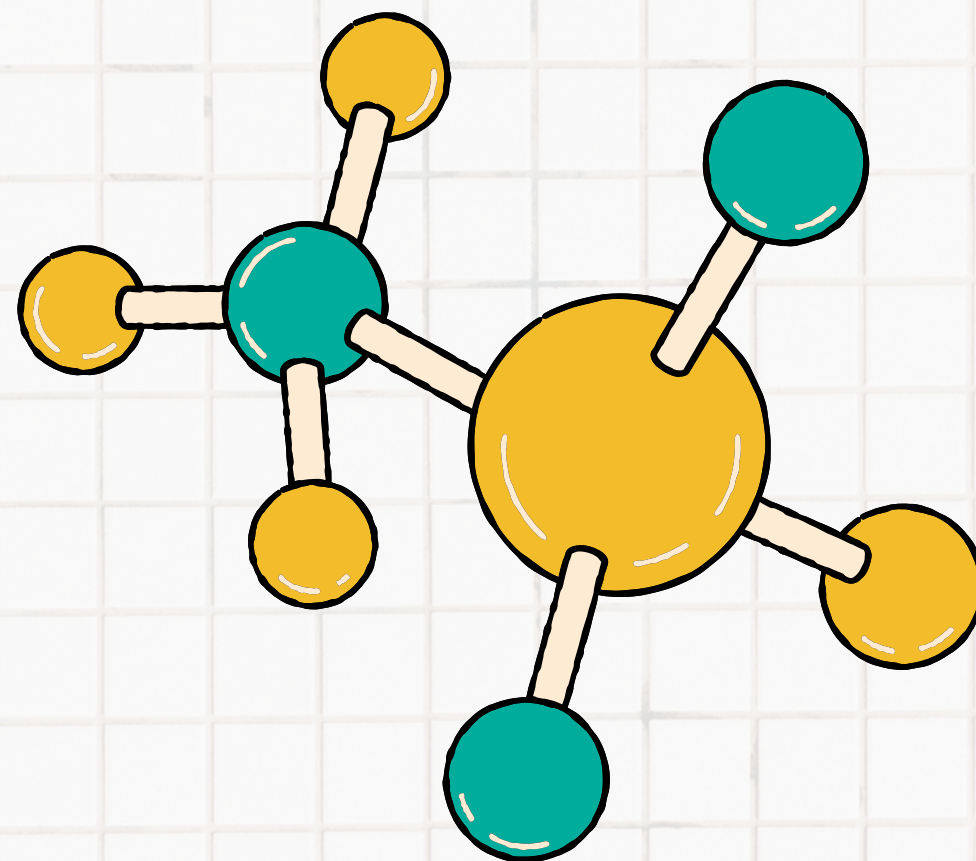
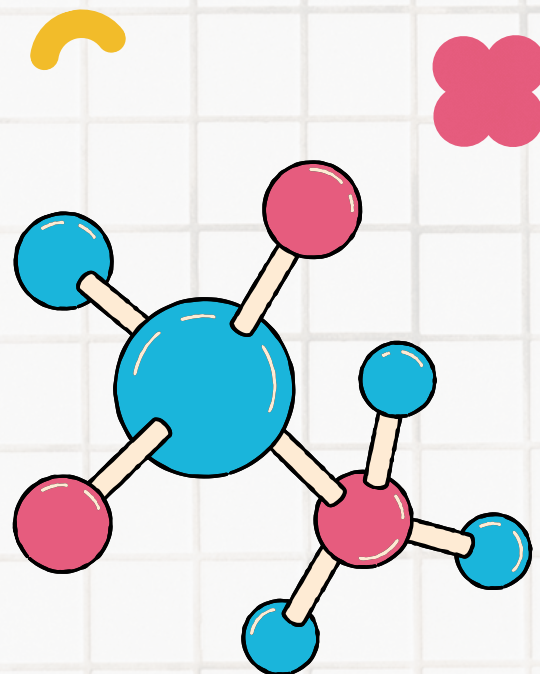
Hidruros
Oxido
Hidroxidos
Acidos



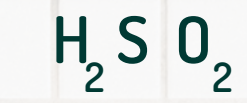
Raiz del elemento que acompaña



Hipo____oso
____oso
____ico
Per ____ico

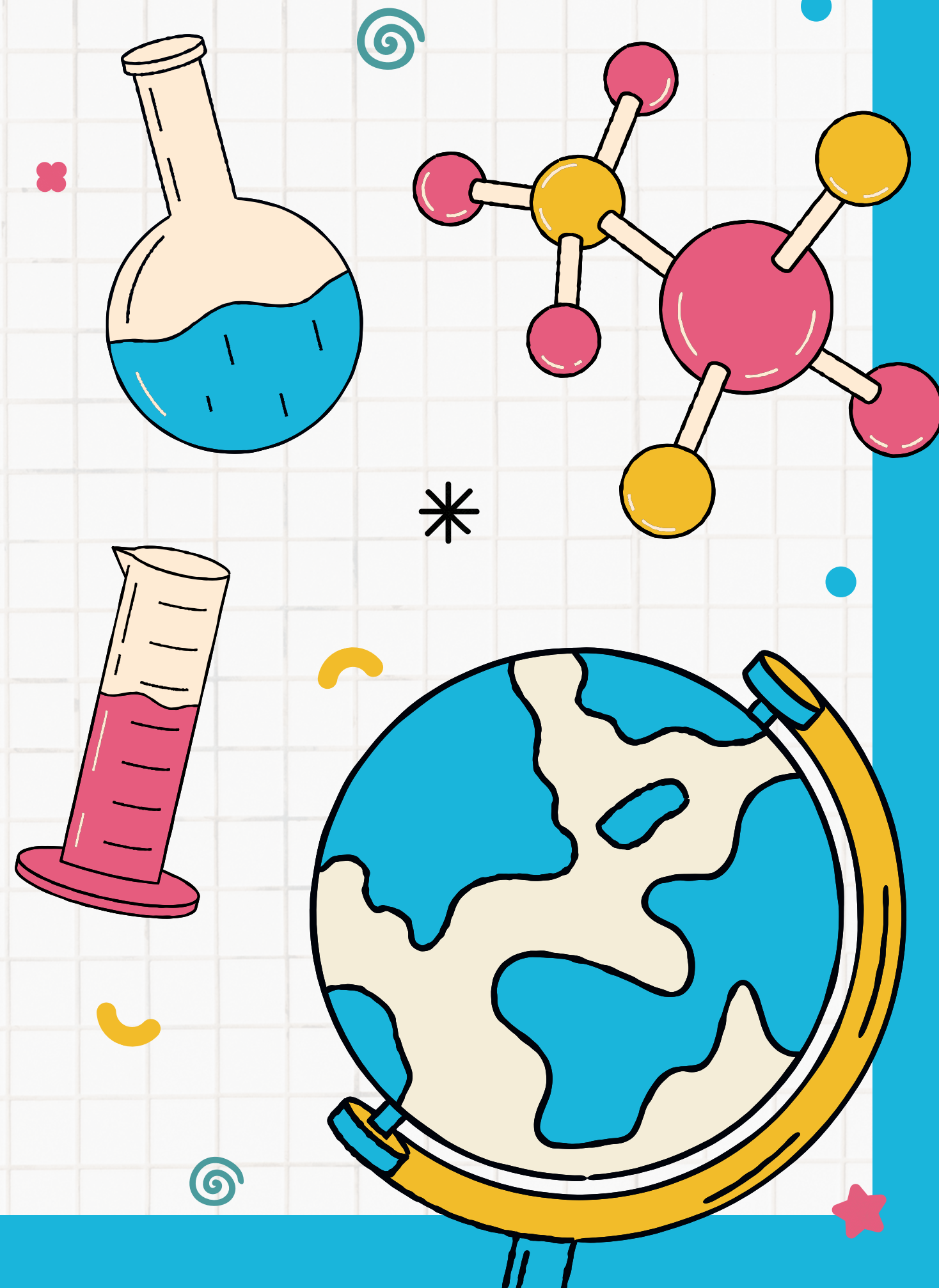


✚ EJERCICIOS



02

MOLES



TRANSFORMAR A MOL

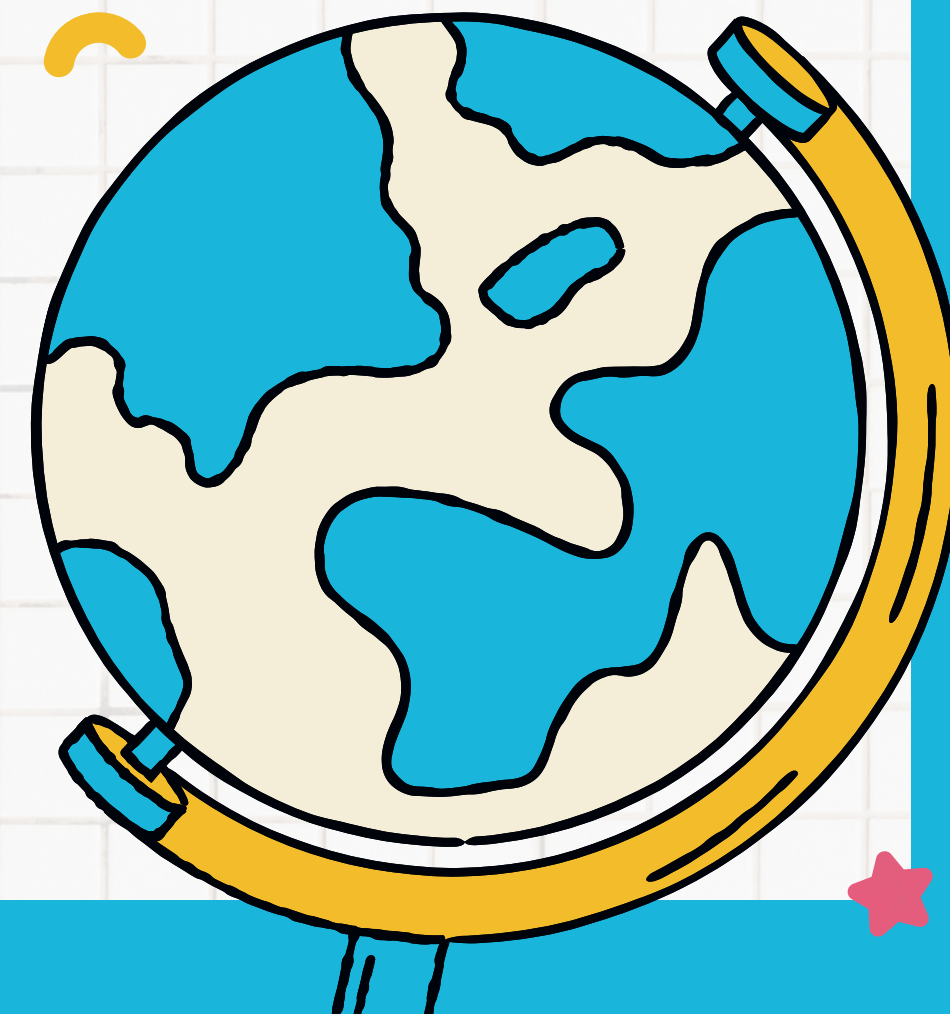
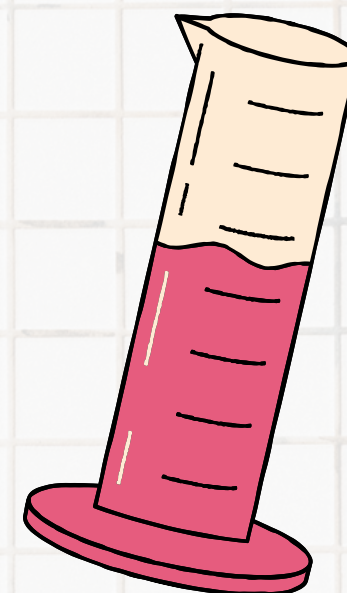
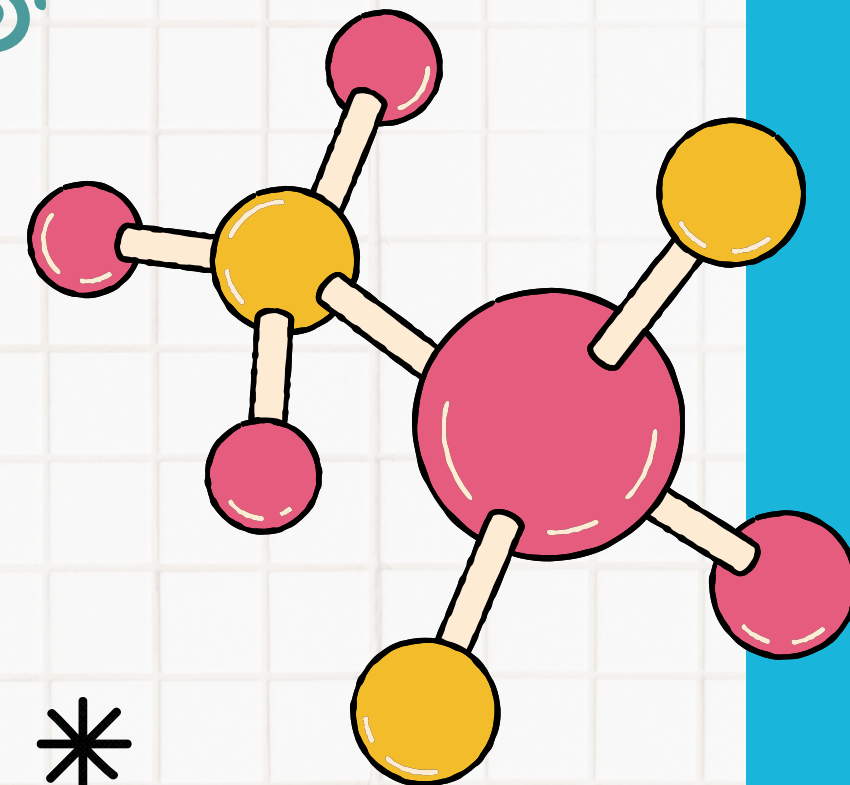
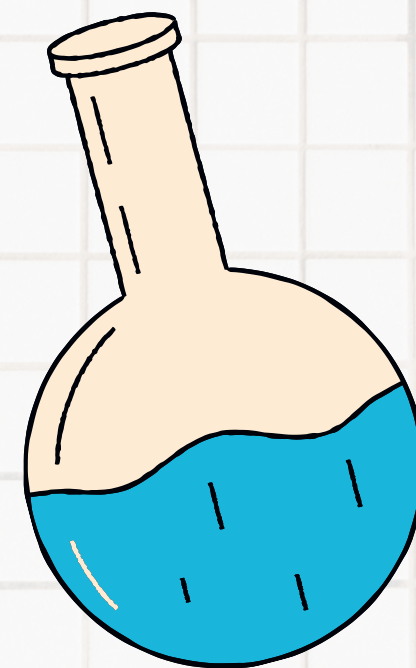
Para transformar de gramo a mol debemos saber cuánto pesa el elemento

EJEMPLO

El Carbono pesa 12 gramos, y yo tengo 240 gramos de carbono para saber cuanto moles tengo debo dividir los que tengo en el peso del elemento.

03

ESTEQUEOMETRIA



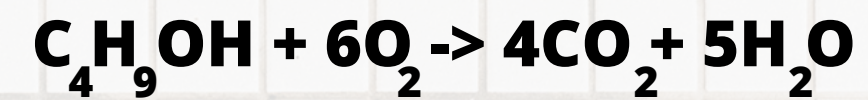
EJERCICIO 1

18.- El succinato de dibutilo es un repelente de insectos utilizado contra hormigas y cucarachas. Su composición porcentual es 62,5% de C; 9,63% de H y 27,29% de O. Si 42,0 g del compuesto en fase gaseosa ocupan un volumen de 4,68 L a 43°C y 740 torr. ¿Cuál es la fórmula molecular del compuesto?

C₁₂ H₂₂ O₄

EJERCICIO 2

La combustión de butanol ocurre de acuerdo a la reacción siguiente:



Se combustionan 58,3 kg de butanol Determinar:

- Volumen de oxígeno, en L a 21°C y 700 torr
- Moles de anhídrido carbonico que se forman

C12 H22 O4

A decorative border surrounds the central text area. It features various science-related icons: a magnifying glass, a molecular model, a battery, safety goggles, a microscope, a test tube, a lightbulb, an atom, and a beaker. There are also small decorative elements like stars, swirls, and dots. The background is a light gray grid.

¡GRACIAS!

¿Tienes alguna pregunta?
No dudes en contactar con nosotros

www.unsitiogenial.es