

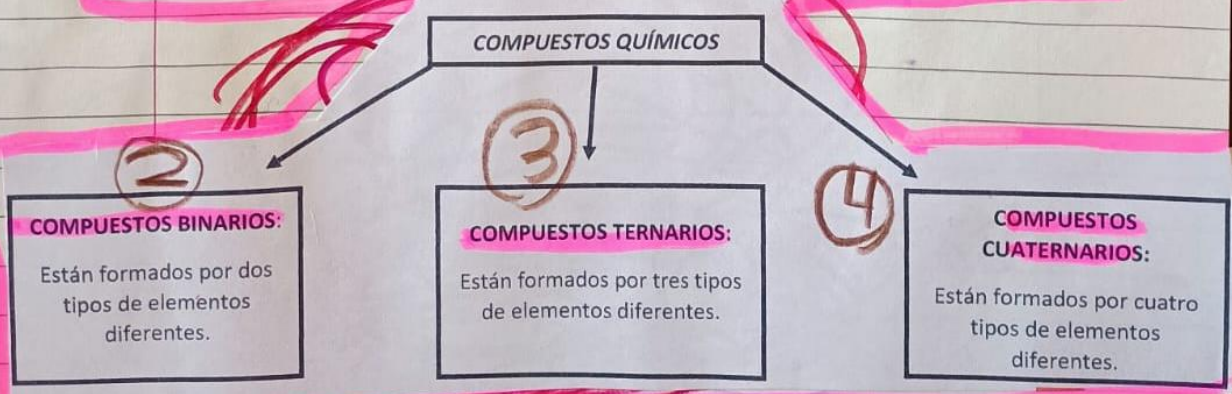
• VIEDES DE HOISTO  
EL DIA ESTAO  
HOISTO  
**COMPUESTOS**

*Barbara*

**¿QUÉ ES UN COMPUESTO QUÍMICO?**

ES UNA SUSTANCIA QUE TIENE DOS O MÁS ELEMENTO, COMBINADOS QUÍMICAMENTE. PARA REPRESENTARLOS SE NECESITAN FORMULAS QUÍMICAS.

EXISTE UNA GRAN VARIEDAD DE COMPUESTOS QUÍMICOS, LOS AGRUPAMOS EN DIFERENTES CATEGORÍAS. LO HAREMOS DE ACUERDO A LA CANTIDAD DE ELEMENTOS QUE LOS COMPONEN:



① - APMAIMS  
DS

CVDS PAPA

FORMAD

COMPVESTOS

**METALES:**

• SODIO NA

• CALCIO CA

• COBRE CU

• POTASIO KA

H I I P I P I I

M A O V I E S I O M O

• L I N E S Z O D E  
A G O S T O  
H O T E S T O Y  
F L D I A E S T O Y

*Rivadavia*

**NO METALES**

B I D O M O

Y O D O

A E I I I

CLORO

FOSFORO

CARBONO

EL NÚMERO DE OXIDACIÓN ES EL NÚMERO DE ELECTRONES QUE UN ÁTOMO CAPTA O CEDE (TOTAL O PARCIALMENTE) AL FORMAR UN COMPUESTO.

**ESTADO O NÚMERO DE OXIDACIÓN:**

CUANDO DOS O MÁS ÁTOMOS SE COMBINAN PARA FORMAR UN COMPUESTO, SUS ELECTRONES SON LOS QUE PARTICIPAN EN ESA UNIÓN. EL **ESTADO O GRADO O ÍNDICE O NÚMERO DE OXIDACIÓN** PUEDE CONSIDERARSE COMO EL NÚMERO DE CARGAS QUE TENDRÍA UN ÁTOMO EN UNA MOLÉCULA SI LOS ELECTRONES FUERAN TRANSFERIDOS COMPLETAMENTE DEL ÁTOMO DEL ELEMENTO MENOS ELECTRONEGATIVO AL ÁTOMO DEL ELEMENTO MÁS ELECTRONEGATIVO.



• IV DME HO DFC ANDA  
CIDN:

## METALLIS

• MAGNESIO = 2

• CALCIO = 2

• FERRO = 2 = 3

• SODIO = 1

• POTASSIO = 1

• COBALT = 2 = 1

## NON METALLIC:

• AZOTO = 2 = 3 = 4

• CLORO = 1 = 7 = 3

4 5

• ~~BRD NO = 1-3-4-5-7~~

• ~~NO TD = ①-③-5-7~~

• ~~① DIRB NO = 4-2~~

• ~~FOSFO RD = 3-5-4~~