

* MIDDLE IS TO

DE TESTO

EDIT + EST A:

ED BODY



* ADMITTED COMPIRES

CON LOS DATOS DE

PRIVILEGIOS

4 DO 4 M A D NISTO

$$\bullet \overset{1}{F} + \overset{2}{M} = F_2 + M_2 =$$

$$\bullet \overset{3}{F} + \overset{2}{M} = F + M =$$

Handwritten signature

$$\bullet \overset{3}{F} + \overset{2}{M} = F + M =$$

LUNES O D

DE D T F M B A

EL DIA ESTA:

YO ESTOY:



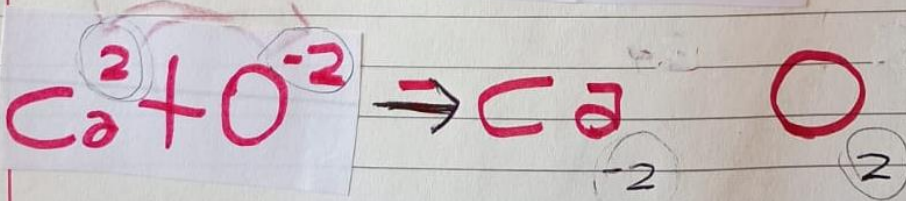
DEFINICION: COMPUESTOS

QUIMICOS.

LOS COMPUESTOS QUIMICOS SON AQUELLOS QUE SE FORMAN POR LA UNION DE ELEMENTOS DE LA TABLA PERIODICA.

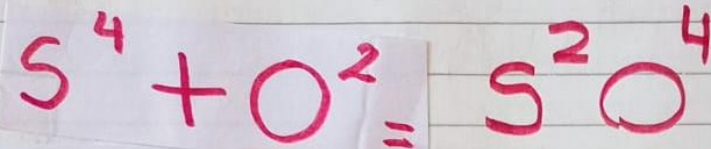
• METAL + OXIGENO =

OXIDO BASICO

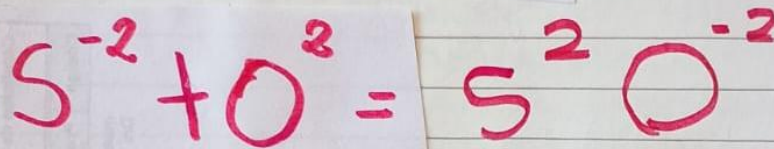


~~OXIDO BASICO~~

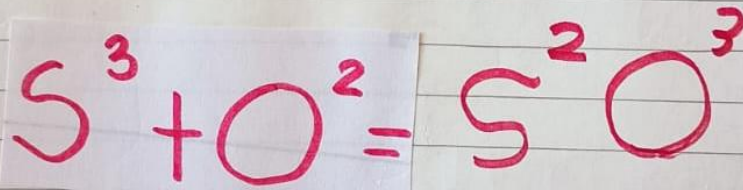
• NO METAL + OXÍGENO =



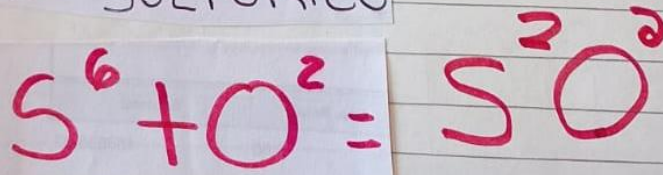
ANHIDRIDO HIPOSULFUROSO



ANHIDRIDO SULFUROSO



ANHIDRIDO SULFURICO



ANHIDRIDO PERSULFURICO

TUEVES 12 DE SEPTIEMBRE

BDF

EL DIA ESTA:



YO ESTOY:



TEMA: CONDUCTORES

ANEDDOTOS

ARCHIVOS DE NOMENCLATURA

LATUAPA

VENOS PLUTONIO

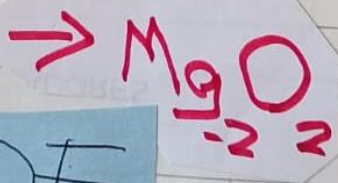
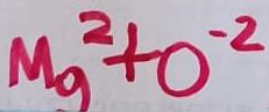
SOBRE ÓXIDOS

EL NÚMERO DE OXIDACIÓN DEL OXÍGENO ES EL -2. PUEDEN DIVIDIRSE EN DOS GRANDES GRUPOS: **ÓXIDOS METÁLICOS** (Na_2O), **ÓXIDOS NO METÁLICOS** (N_2O_3 - TRIÓXIDO DE DINITRÓGENO).
LOS ÓXIDOS **SE FORMULAN** COLOCANDO EL SÍMBOLO DEL ELEMENTO Y, A CONTINUACIÓN, EL OXÍGENO. SE INTERCAMBIAN LOS NÚMEROS DE OXIDACIÓN PARA DETERMINAR EL NÚMERO DE ÁTOMOS DE CADA ELEMENTO. ES DECIR, EN EL EJEMPLO DE N_2O_3 , EL NÚMERO DE OXIDACIÓN DEL OXÍGENO ES -2 Y ESTE SE COLOCA COMO SUBÍNDICE DEL NITRÓGENO EN LA FÓRMULA. SIMULTÁNEAMENTE, EL NÚMERO DE OXIDACIÓN DEL NITRÓGENO ES +3 Y ESTE SE COLOCA COMO SUBÍNDICE DEL OXÍGENO.

Procedencia

* ARMAMOS MAS COMPUESTOS

~~METAL MAS~~
~~OXIGENO (DATO)~~
~~POI~~



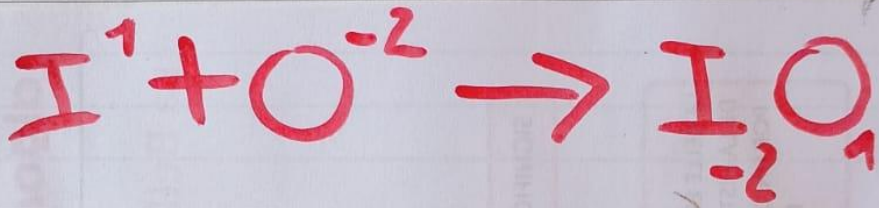
OXIDO DE

MAGNESIO

NOMETALMDS

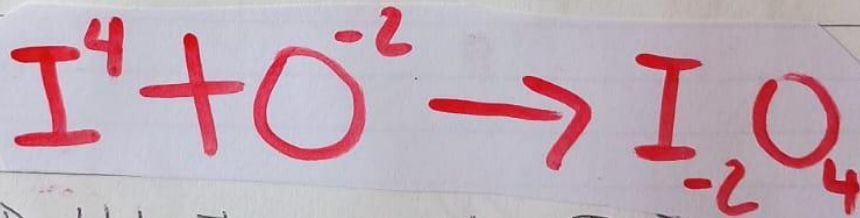
ONIOFNO

(DADO AMADILLO)



ANHIDRILIO

DEINODDO



ANHIDRILIO

YODOSO

