

* HOY ES LUNES 7 DE
OCTUBRE

• HOY MESIMO:



EL TIEMPO HA:

ACTIVIDADES:



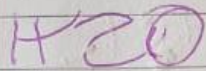
Prudencia

① DIFERENCIA
DE COMPUESTOS
BINARIOS Y TERCIARIOS

COMPUESTOS BINARIOS						
CLASIFICACIÓN	ÓXIDOS		HIDRUROS		HIDRÁCIDOS	SALES DE HIDRÁCIDO
	ÁCIDOS	BÁSICOS	METÁLICOS	NO METÁLICOS		
FÓRMULA MOLECULAR	NoMe ₂ O _x	Me ₂ O _x	H.NoMe	MeH _x	H.NoMe	Me.NoMe _x

ESTAN COMPUESTOS
POR DOS ELEMENTOS

EJEMPLO: AGUA



- ① HIDRÓGENO
- +
- ② OXÍGENO

agua H₂O

COMPUESTOS TERNARIOS			
CLASIFICACIÓN	OXOÁCIDOS	HIDRÓXIDOS	OXOALES
FÓRMULA MOLECULAR	H ¹ NoMe ⁿ O ²	Me(OH) _n	Me _n (NoMe ^y O _z) _n

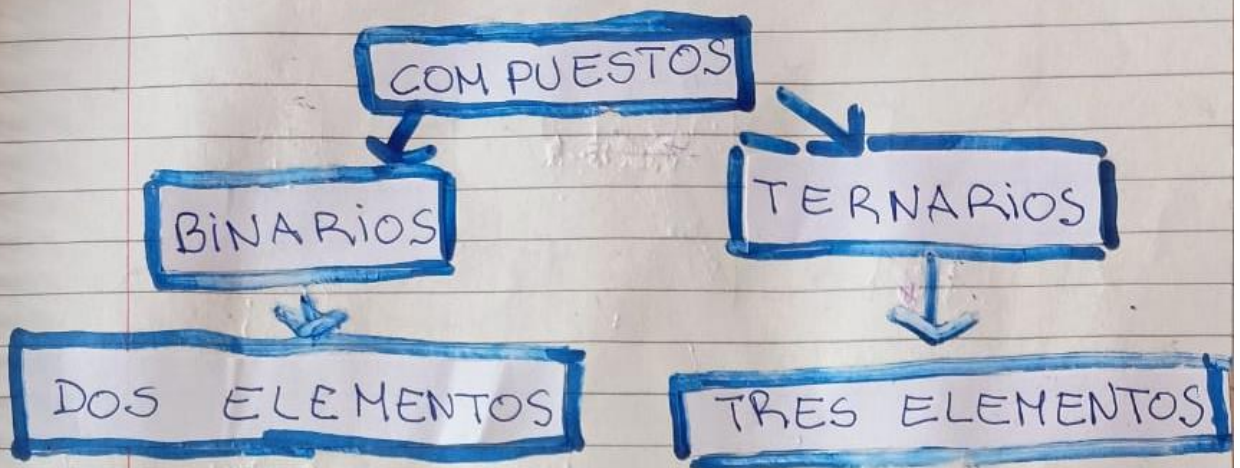
- ① CALCIO
- +
- ② CARBONO
- +
- ③ OXÍGENO



CaCO₃

EJEMPLO: CARBONA

TÓDICO

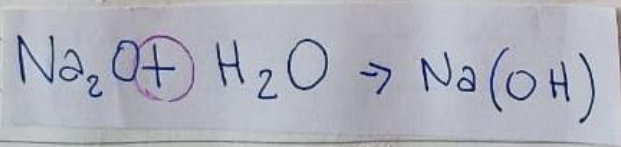


Practica

2) ~~COLOCA LA~~
 NOMENCLATURA A
 LOS SIGUIENTES
 COMPUESTOS

A) Na_2O

~~OXIDO DE~~
~~SODIO HIDRÓXIDO~~

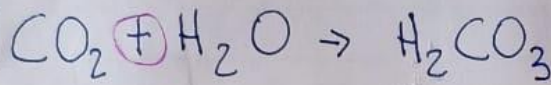


B) CO₂

DIÓXIDO DE

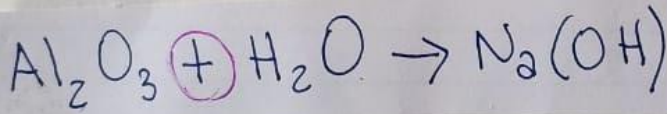
CARBONO

ácido



C) Al₂O₃

ÓXIDO DE ALUMENIO



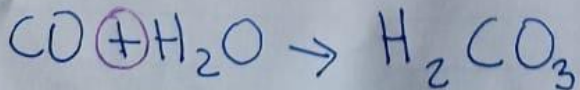
ácido

D) CO

MONÓXIDO DE

CARBONO

ácido

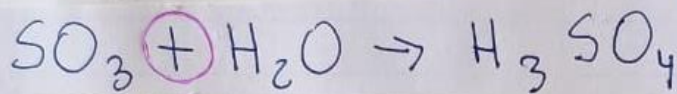


TRIÓXIDO DE

E) SO₃

ÁCIDO

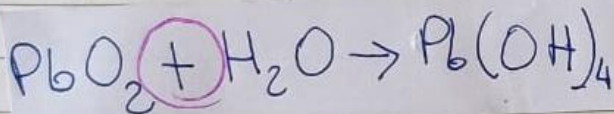
ÁCIDO



Procedencia

F) PbO₂

DIOXIDO DE PLOMBO



HIDRÓXIDO

3) AGREGA AGUA A LOS COMPUESTOS DEL PUNTO 2) Y NOMBRALOS SEGÚN CORRESPONDA (HIDRÓXIDOS O ÁCIDOS)