**QUIMICA**

**NNOMENCLATURA**

**CAROLINA LOPEZ OSORIO**

**CC.1.110.579.281**

**JORNADA SABATINA**

**INSTITUCION EDUCATIVA MIGUEL DE CERVANTES SAAVEDRA**

TALLER REFUERZO DE NOMENCLATURA INORGÁNICA.

Sábado 17 de agosto de 2021

Teniendo en cuenta el video visto en clase <https://www.youtube.com/watch?v=nrczmRq-bpg&t=988s>

De 5 ejemplos de:

* **Hidruros metálicos.**

CoH₃: Hidruro Cobáltico

CrH₂ = Hidruro Cromoso

CuH₂ = Hidruro Cúprico

FeH₃ =Hidruro Férrico

FeH₂ = Hidruro Ferroso

* **Hidruros no metálicos**

HF = Ácido fluorhídrico.

H₂S = Ácido sulfhídrico.

CH₄ = Metano.

PH₃ = Fosfina.

NH₃ = Amoníaco.

* **Hidruro no metálico común**

N2O3 =Anhídrido nitroso

N2O5 =Anhídrido nítrico

CO =Anhídrido carbonoso CO

NH3 =Trihidruro de nitrógeno (Amoniaco)

PH3 =Trihidruro de fósforo (Fosfina)

* **Hidruro no metálico especial.**

H2O Agua

H2S Sulfano

H2Se Selano

H2Te Telano

NH3 Amoníaco

* **Oxidos metálicos**

**Cu2O =Óxido cuproso**

**CoO =Óxido cobaltoso**

**Au2O3 =Óxido áurico**

**TiO2 =Óxido de titanio**

**HgO =Óxido mercúrico**

* **Oxidos no metálicos**

N2O=Óxido de dinitrógeno

NO =Monóxido de nitrógeno

N2O3 =Trióxido de dinitrógeno

N2O4 =Tetraóxido de dinitrógeno

CO= Monóxido de carbono

* **Hidróxido**

Mg(OH)2= hidróxido magnésico

Fe(OH)2= hidróxido ferroso

Fe(OH)3=hidróxido férrico

Cr(OH)2=hidróxido hipocromoso

Cr(OH)3= hidróxido cromoso

* **Acido oxácido**

HBrO2 **=Ácido bromoso**

HClO **=Ácido hipocloroso**

H2Cr2O4 **=Ácido crómico**

HIO3 **=Ácido yódico**

H2SO4**=Ácido sulfúrico**

* **Sal oxisal**

HNO₃ + K(OH) → KNO₃ + H₂O (Nitrato de potasio)

HCl + NaOH → NaCl + H₂O (Cloruro de sodio)

KOH + HClO → KClO + H₂O (Hipoclorito de potasio)

Al(OH)₃ + HNO₃ → Al(NO₃)₃ + H₂O (Nitrato de aluminio)

NaOH + HClO → NaClO + H₂O (Hipoclorito de sodio)

* **Acido hidrácido**

HCl =Ácido clorhídrico

H2S =Ácido sulfhídrico

HF = Ácido fluorhídrico

HBr =Acido Bromhídrico

HI =Acido Yodhídrico