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.
* Hidruros no metálicos
* Hidruro no metálico común
* Hidruro no metálico especial.
* Oxidos metálicos
* Oxidos no metálicos
* Hidróxido

•Sal oxisal

* Acido hidrácido
* Sal aloidea.

EJEMPLOS..

Hidruros Metalicos :

• hidruro de hierro (lll) FeH³

• hidruros de calcio CaH²

•hidruros de sodio NaH

•hidruro de Litio LiH

•Hidruro de plata AgH

Hidruros No Metalicos :

• Amoniaco NH³

• Silano SiH⁴

• fosfamina PH³

• Arsina AsH³

• Estibina SbH³

Hidruro No Metalico Comun:

• PH³ fosfina

• AsH³ Arsina

• SbH³ Estibiana

• NH³ Amoniaco

• SiH⁴ silano

Hidruro No Metalico Especial:

• BH³ Borano

• B²H⁶ Diborano

• CH⁴ Metano

• GeH⁴ Germano

• NH³ Amoniaco

Oxidos Metalicos:

• Oxido de sodio Na²O

• Oxido de potacio K²O

• Oxido de calcio CaO

• Oxido de cúprico CuO

• Oxido de ferroso FeO

Oxido No Metalicos:

• N²O Oxido de dinitrogeno

• NO Monoxido de nitrogeno

• N²O³ trioxido de dinitrogeno

• CO Monoxido de carbono

• Cl²O⁷ Heptaoxido de dicloro

HIDROXIDO

• HIDROXIDO DE SODIO NaOH

• Hidróxidos DE BARIO BaOH²

• **Hidróxido de aluminio Al(OH)3**

• **Hidróxido de zinc, Zn(OH)2**

• **Hidróxido férrico, Fe(OH)3**

**SAL OXISAL**

**• Nitrato de sodio NaNO³**

**• Nitrito de potacio KNO³**

**• Clorato de potasio**(KCIO3)

• **Sulfato de sodio** (Na2SO4)

• **Carbonato de calcio**(CaCO3)

Acido hidracido

 Ácido clorhídrico, HCl(ac)

 Ácido sulfhídrico, H2S(ac)

 Ácido bromhídrico, HBr(ac)

 Ácido selenhídrico, H2Se(ac)

 Ácido yodhídrico, HI(ac)

Sal aloidea

• floururo sodico NaF

• sulfuro calcico CaS

• cloruro ferroso FeCl²

• seleniuro cobaltoso CoSe

• yoduro potasico Kl