

Taller refuerzo de nomenclatura Inorganica

De 5 ejemplos de:

Hidruros metálicos, Hidruro no metálico especial

- | | |
|--------------------------------------|--------------------------|
| 1. NaH = Hidruro de sodio | 1. fluor = F_2 |
| 2. FeH_2 = Hidruro ferroso | 2. cloro = Cl_2 |
| 3. KH = Hidruro de potasio | 3. Bromo = Br_2 |
| 4. ZnH_2 = Hidruro cincoso | 4. Selenio = Se |
| 5. PbH_4 = Hidruro Plúmbico | 5. telurio = Te |

Hidruros no metálicos

1. HF = Ácido fluorhídrico
2. H_2S = Ácido sulfhídrico
3. CH_4 = Metano
4. PH_3 = fosfina
5. NH_3 = Amoníaco

Oxidos metálicos

1. Óxido de sodio (Na_2O)
2. Óxido de potasio (K_2O)
3. Óxido de calcio (CaO)
4. Óxido cúprico (CuO)
5. Óxido ferroso (FeO)

Hidruros no metálicos común

- (FH) fluoruro de hidrogeno
 (H_2S) Sulfuro de hidrogeno
 (H_2Te) telururo de hidrogeno
 (B_2H_6) Hexahidruro diboro
 (HI) yoduro de hidrogeno

Hidróxido

1. $\text{Mg}(\text{OH})_2$: Hidroxido magnesio (1 valencia)
2. $\text{Fe}(\text{OH})_2$: Hidroxido ferroso (2 valencias)
3. $\text{Fe}(\text{OH})_3$: Hidroxido ferrico (2 valencias)
4. $\text{Cr}(\text{OH})_2$: Hidroxido Hipocromoso (3 valencias)
5. $\text{Cr}(\text{OH})_3$: Hidroxido hipocromoso (3 valencias)

Acido oxacido

1. (H_2SO_4) Acido sulfurico
2. (H_2SO_3) Acido sulfuroso
3. (H_2SO_2) Acido hiposulfuroso
4. (H_2CO_3) Acido carbonico
5. Cl_2O_5 Acido clorico

Sal aloidea

1. cloruro de sodio $NaCl$
2. Sulfuro de calcio CaS
3. Teluro de bismuto Bi_2Te_3
4. Seleniuro de Aluminio Al_2Se_3
5. Bromuro de potasio KBr .

Sal oxisal

1. Nitratro de hierro (III) $= Fe(NO_3)_3$
2. Nitratro de calcio $= Ca(NO_3)_2$
3. Sulfato de aluminio $= Al_2(SO_4)_3$
4. Sulfato de sodio $= Na_2SO_4$
5. Nitratro de potasio $= KNO_3$

Acido hidrácido

1. Acido clorhidrico (HCl)
2. Sulfuro de hidrogeno (H_2S)
3. Bromuro de hidrogeno (HBr)
4. Seleniuro de hidrogeno (H_2Se)
5. Yoduro de hidrogeno (HI)