

NOMENCLATURA 17-08-2021

Taller De Refuerzo Nomenclatura Inorgánica.

* Teniendo en cuenta el video visto en clase de s
ejemplos de:

* Hidruros Metálicos.

- R/ 1. FeH_3 = Hidruro férrico.
2. CrH_2 = Hidruro Cromoso.
3. CoH_3 = Hidruro cobáltico.
4. FeH_2 = Hidruro Ferroso.
5. CuH_2 = Hidruro Cúprico.

* Hidruros NO Metálicos.

- R/ 1. NH_3 = Amoníaco.
2. PH_3 = Fosfina.
3. CH_4 = Metano.
4. H_2S = Ácido sulfhídrico.
5. Hf = Ácido Fluorhídrico.

* Hidruro NO Metálico Común.

- R/ 1. PH_3 = Trihidruro de fósforo (fosfina).
2. NH_3 = Trihidruro de Nitrógeno (Amoníaco).
3. CO = Anhídrido Carbonoso.
4. N_2O_5 = Anhídrido nítrico.
5. N_2O_3 = Anhídrido nitroso.

* Hidruro NO Metálico Especial.

- R/ 1. NH_3 = Amoníaco.
2. H_2Te = Telano.
3. H_2Se = Selano.
4. H_2S = Sulfano.
5. H_2O = Agua.

* Óxidos Metálicos.

- R// 1. HgO = Óxido Mercurico
2. TiO_2 = Óxido De Titanio
3. Au_2O_3 = Óxido Áurico
4. CoO = Óxido Cobaltoso
5. Cu_2O = Óxido cuproso

* Óxidos NO Metálicos

- R// 1. CO = Monóxido De Carbono
2. N_2O_4 = Tetraóxido de dinitrógeno
3. N_2O_3 = Trióxido De Dinitrógeno
4. NO = Monóxido De Nitrógeno
5. N_2O = Óxido De Dinitrógeno

* Hidróxido

- R// 1. $\text{Cr}(\text{OH})_3$ = Hidróxido Cromoso
2. $\text{Cr}(\text{OH})_2$ = Hidróxido Hipocromoso
3. $\text{Fe}(\text{OH})_3$ = Hidróxido férrico
4. $\text{Fe}(\text{OH})_2$ = Hidróxido Ferroso
5. $\text{Mg}(\text{OH})_2$ = Hidróxido Magnésico

* Ácido Oxácido

- R// 1. H_2SO_4 = Ácido sulfúrico
2. HIO_3 = Ácido Yódico
3. $\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_4$ = Ácido Crómico
4. HClO = Ácido Hipocloroso
5. HBrO_2 = Ácido Bromoso

* Sal Oxisal

- R// 1. $\text{NaOH} + \text{HClO} \rightarrow \text{NaClO} + \text{H}_2\text{O}$ (Hipoclorito de Sodio)
2. $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{Al}(\text{NO}_3)_3 + \text{H}_2\text{O}$ (Nitrato de Aluminio)
3. $\text{KOH} + \text{HClO} \rightarrow \text{KClO} + \text{H}_2\text{O}$ (Hipoclorito de Potasio)
4. $\text{HCl} + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$ (Cloruro de Sodio)
5. $\text{HNO}_3 + \text{K}(\text{OH}) \rightarrow \text{KNO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ (Nitrato de Potasio)

* Ácido Hidrácido

1. $\text{HI} = \text{Ácido Yodhídrico}$
2. $\text{HBr} = \text{Ácido Bromhídrico}$
3. $\text{HF} = \text{Ácido Fluorhídrico}$
4. $\text{H}_2\text{S} = \text{Ácido sulfhídrico}$
5. $\text{HCl} = \text{Ácido clorhídrico}$