



DE JESUS

QUÍM 5 - 05/11/2021:

- Formulamos y nombramos a Ácidos hidrácidos y oxácidos

Estudiante:

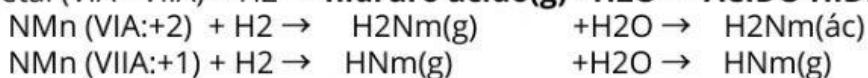
ÁCIDOS HIDRÁCIDOS

1 CARACTERÍSTICAS

- Son los **ácidos más simples, binarios** (están formados por dos elementos **Hidrógeno y no metal**)
- Solo son 6**, porque se originan de la reacción de los **hidruros ácidos con H₂O**, los cuales se forman con los elementos **S, Se (-2, +2, +4, +6) y F, Cl, Br y I (-1, +1, +3, +5, +7)** usando su **menor valencia**.
- Al ser sustancias con **naturaleza química ácida**, tienen un **pH menor que 7 y mayor que cero**. Tornan de **color rojo** al **papel tornasol azul** y son incoloros frente a la fenolftaleína.

2 FORMULACIÓN Y NOMENCLATURA

Rx. No metal (VIA - VIIA) + H₂ → **hidruro ácido(g)** + H₂O → **ÁCIDO HIDRÁCIDO(ác)**



Nm...uro de hidrógeno **ácido nm...hídrico**



FORMULEMOS Y NOMBREMOS ÁCIDOS HIDRÁCIDOS

S (-2, +2, +4, +6)

Rx. + → () + → ()

Se (-2, +2, +4, +6)

Rx. + → () + → ()

S (-2, +2, +4, +6)

Rx. + → () + → ()

F (-1)

Rx. + → () + → ()

Cl (-1, +1, +3, +5, +7)

Rx. + → () + → ()

Br (-1, +1, +3, +5, +7)

Rx. + → () + → ()

I (-1, +1, +3, +5, +7)

Rx. + → () + → ()