



QUÍM 2 - 12/11/2021:

Formulamos y nombramos a Ácidos hidrácidos

Estudiante:

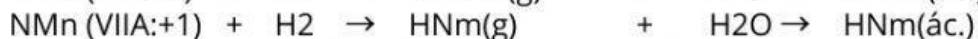
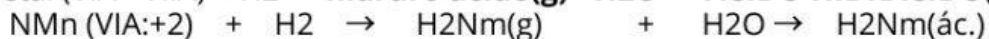
ÁCIDOS HIDRÁCIDOS

1 CARACTERÍSTICAS

1. Son los **ácidos más simples, binarios** (están formados por dos elementos **Hidrógeno y no metal**)
2. **Solo son 6**, porque se originan de la reacción de los **hidruros ácidos con H₂O**, los cuáles 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**.
3. 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

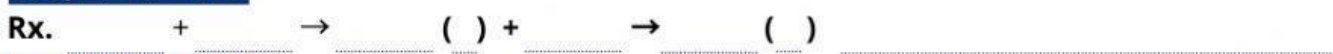


FORMULEMOS Y NOMBREMOS ÁCIDOS HIDRÁCIDOS

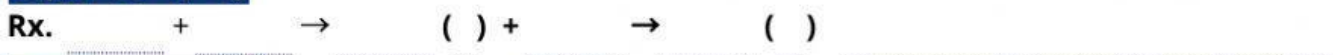
S (-2, +2, +4, +6)



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



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



F (-1)



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



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



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

