



## QUÍM 5 - 05/11/2021:

Formulamos y nombramos a Ácidos hidrácidos y oxácidos

Estudiante: .....

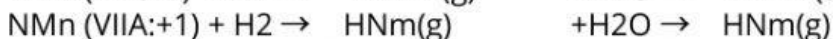
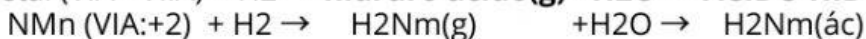
### ÁCIDOS HIDRÁCIDOS

#### 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 H<sub>2</sub>O**, 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) + H<sub>2</sub> → **hidruro ácido(g)** + H<sub>2</sub>O → **ÁCIDO HIDRÁCIDO(ác)**



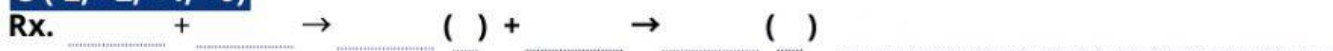
Nm...uro de hidrógeno

ácido nm...hídrico

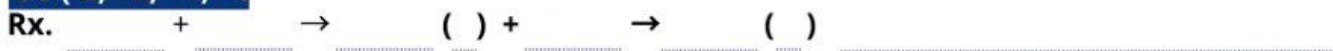


### FORMULEMOS Y NOMBREMOS ÁCIDOS HIDRÁCIDOS

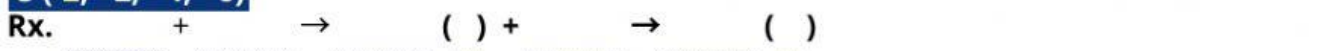
**S (-2, +2, +4, +6)**



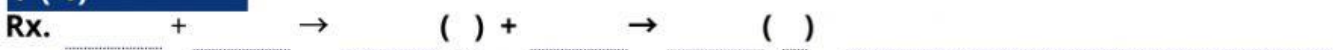
**Se (-2, +2, +4, +6)**



**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)**

