DE JESUS

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 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)**

NMn (VIA:+2) + H2 → H2Nm(g) +H2O → H2Nm(ác)

NMn (VIIA:+1) + H2 → HNm(g) +H2O → HNm(g)

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. ..... + ... → ..... ( ) + ... → ..... ( ) .....

LIVEWORKSHEETS