



Mapa Mental

FUNÇÕES INORGÂNICAS I - ÁCIDOS

ÁCIDOS

SUBSTÂNCIAS QUE, EM ÁGUA, SOFREM IONIZAÇÃO, LIBERANDO O CÂTION H^+ (HIDRÔNIO).

CONCEITO DE SVANTE ARRAHENIUS

Exemplos:



CLASSIFICAÇÕES

PRESENÇA DE OXIGÊNIO

HCl, HBr
HCN, H_2S

→ Hidrácidos

H_2SO_4 , HNO_3
 $HClO_4$, H_2CO_3

→ Oxiácidos

NÚMERO DE HIDROGÊNIOS

MONOÁCIDO / MONOPRÓTICO :: $1H^+$ (CHI)

DIÁCIDO / DIPRÓTICO :: $2H^+$ (H_2SO_4)

TRIÁCIDO / TRIPRÓTICO :: $3H^+$ (H_3PO_4)

TETRÁCIDO / TETRAPRÓTICO :: $4H^+$ ($H_4P_2O_7$)

} Poliácidos

FORÇA DOS ÁCIDOS

HIDRÁCIDOS

FORTE → HI > HBr > HCl

MODERADOS → HF

FRACOS → H_2S , HCN e HNC

OXIÁCIDOS ::

Δ_{OH} N° OXIGÊNIOS - N° HIDROGÊNIO

→ $\Delta_{OH} > 2$ → FORTE

→ $\Delta_{OH} > 1$ → FRACO

FACILIDADE / CAPACIDADE DE LIBERAR IONS H^+



Mapa Mental

NOMENCLATURA

HIDRÁCIDOS



ÁCIDOS + NOME DO ELEMENTO FORMADOR + ÍDRICO

EXEMPLO:

HF :: ÁCIDO FLUORÍDRICO

OXIÁCIDOS



OBS: DEPENDE DO N.OX.

ÁCIDOS + PREFIXO + PARTE DO NOME DO ELEMENTO FORMADOR + SUFFIXO

SE TIVER!
HIPO
PER

OSO
ICO

EXEMPLO:

$+4$
 H_2SO_3 :: $+6$
 H_2SO_4

ÁCIDO SULFUROSO ÁCIDO SULFÚRICO