

**1^a
SÉRIE**

CANAL SEDUC-PII



PROFESSOR (A):

**FELIPE
ROSAL**



DISCIPLINA:

QUÍMICA



CONTEÚDO:

ÁCIDOS



TEMA GERADOR:

**ARTE
NA ESCOLA**



DATA:

31.10.2019

ROTEIRO DE AULA

- Conceituar ácidos;
- Classificar os ácidos quanto ao número de hidrogênios ionizáveis;
- Definir ácidos fortes e fracos.

LIGAÇÕES QUÍMICAS



LIGAÇÕES QUÍMICAS



PROF. JURANDIR

FUNÇÕES INORGÂNICAS

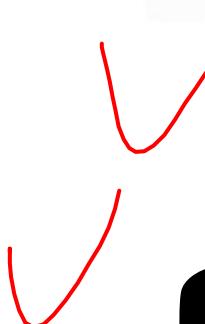
As principais funções inorgânicas são:



Ácidos



Bases ou Hidróxidos



Sais
Óxidos

As substâncias químicas podem ser agrupadas de

acordo com suas PROPRIEDADES COMUNS

Estas propriedades comuns são chamadas de

PROPRIEDADES FUNCIONAIS

Em função dessas propriedades podemos agrupar as

substâncias em grupos aos quais chamaremos de

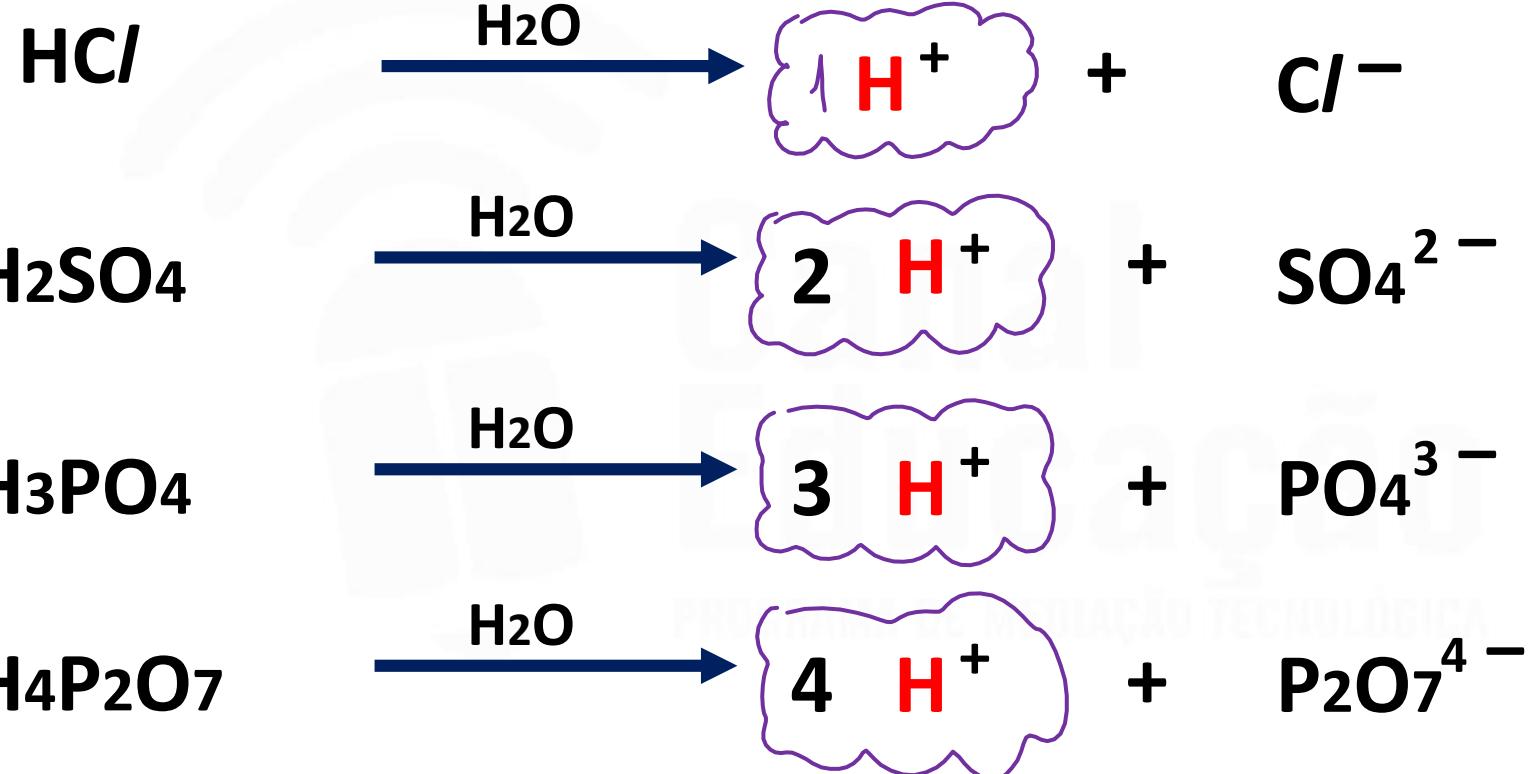
Funções Inorgânicas



Conceito de ARRHENIUS

Segundo ARRHENIUS

toda substância que em solução aquosa sofre ionização produzindo como cátion, apenas o íon H^+ , é um ÁCIDO

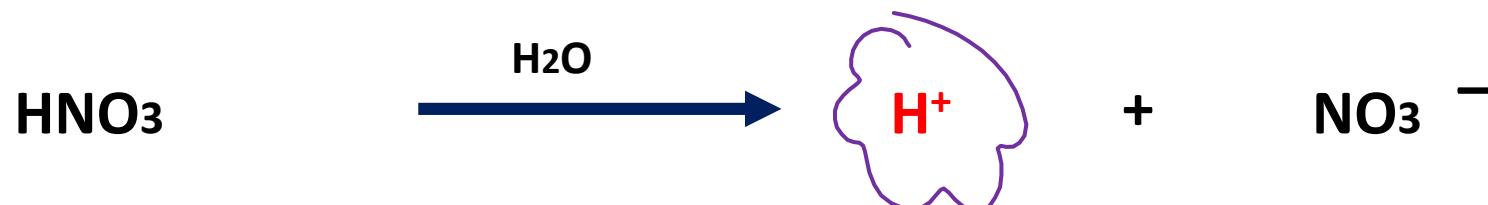
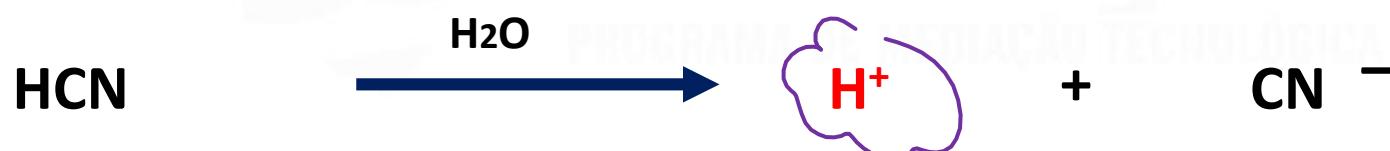


Classificação dos Ácidos

1) Quanto ao número de hidrogênios ionizáveis

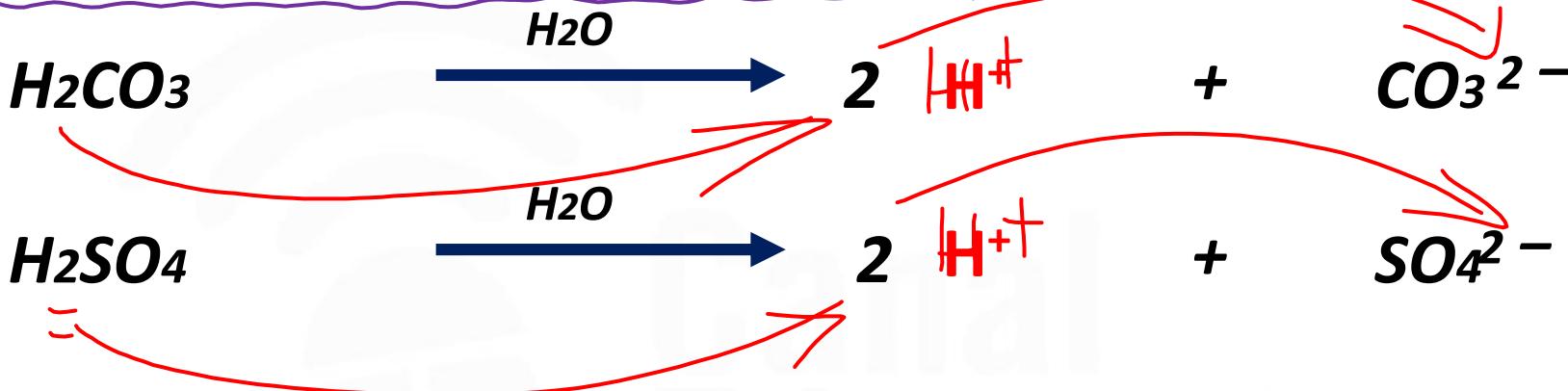
MONOÁCIDOS

Na ionização, a molécula produz apenas 1 H



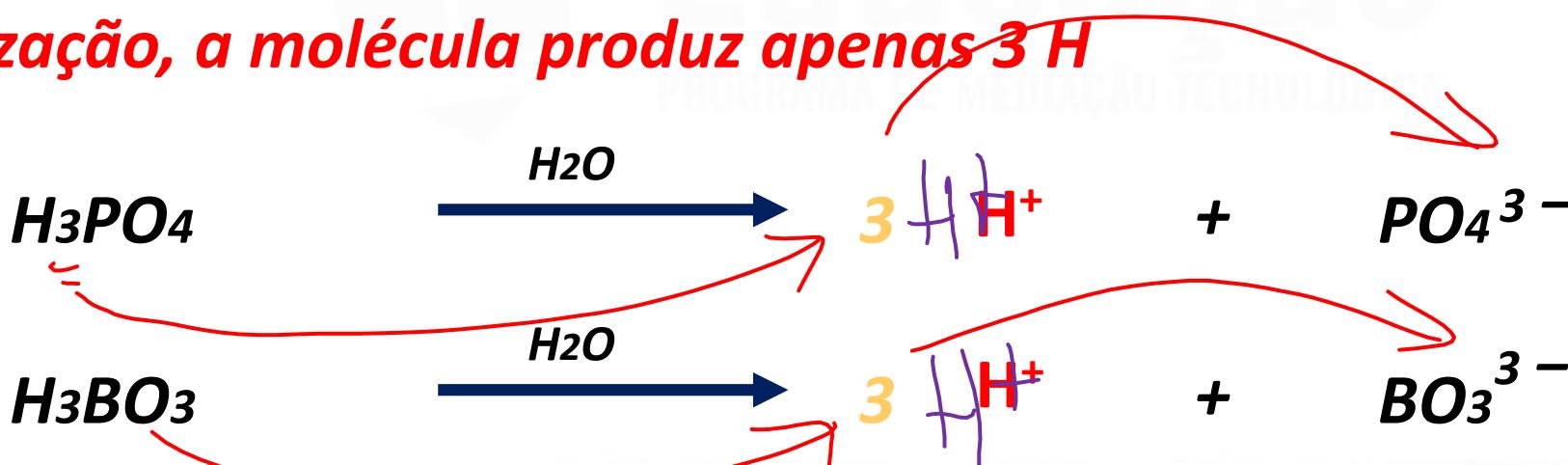
DIÁCIDOS

Na ionização, a molécula produz apenas 2 H



TRIÁCIDOS

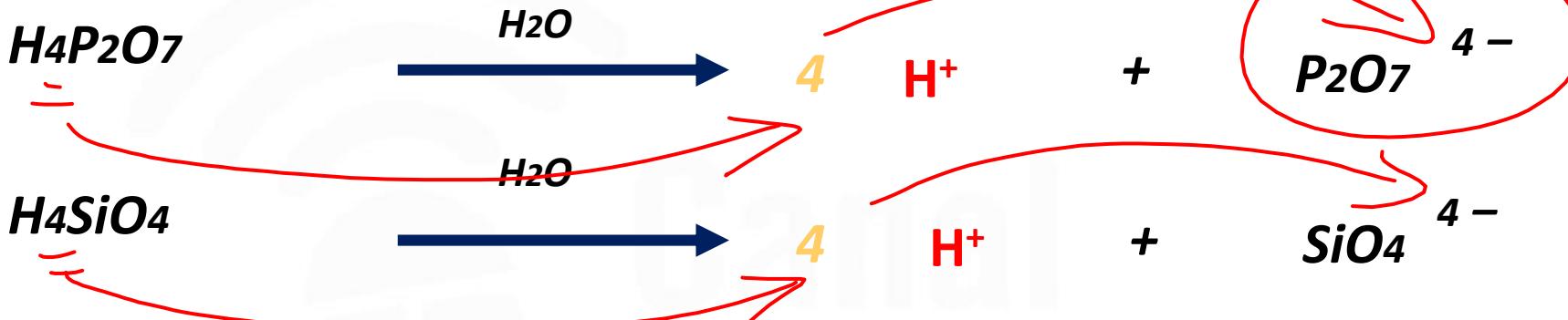
Na ionização, a molécula produz apenas 3 H



TETRÁCIDOS

4

Na ionização, a molécula produz apenas 4 H



CUIDADO

