

**1ª  
SÉRIE**

## **CANAL SEDUC-PI1**



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

Campanha  
Educação  
PROGRAMA DE MEDIAÇÃO TECNOLÓGICA

# 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**

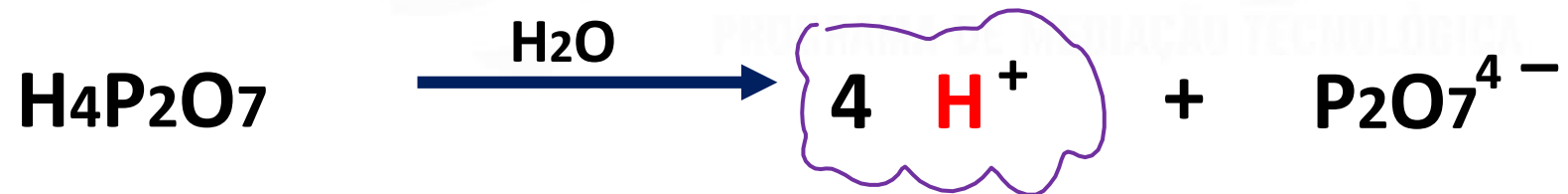
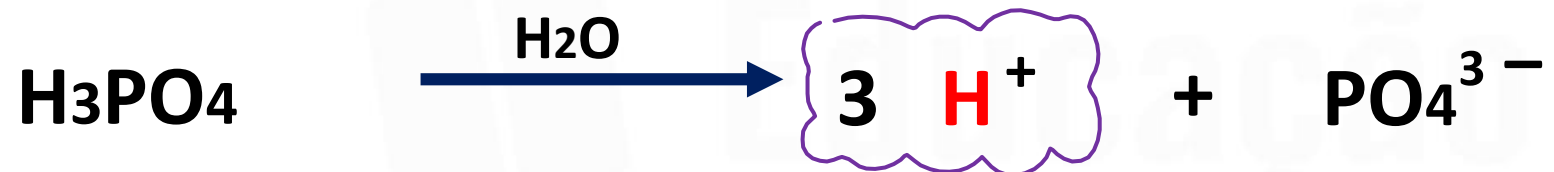
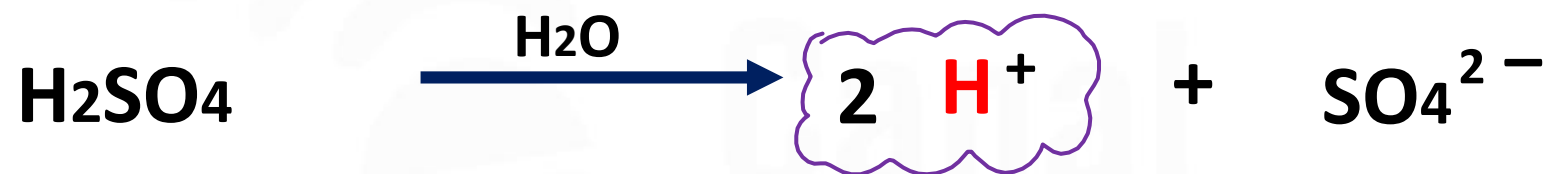
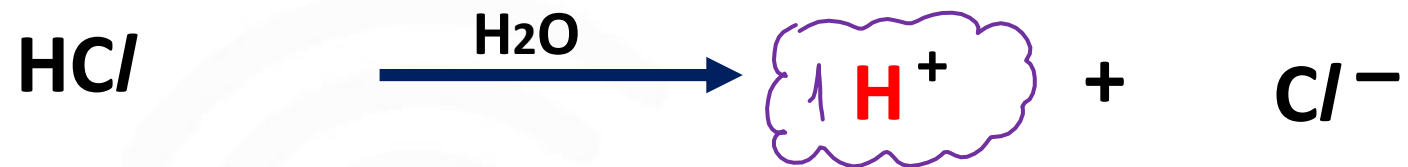


# Conceito de ARRHENIUS

**Segundo ARRHENIUS**

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



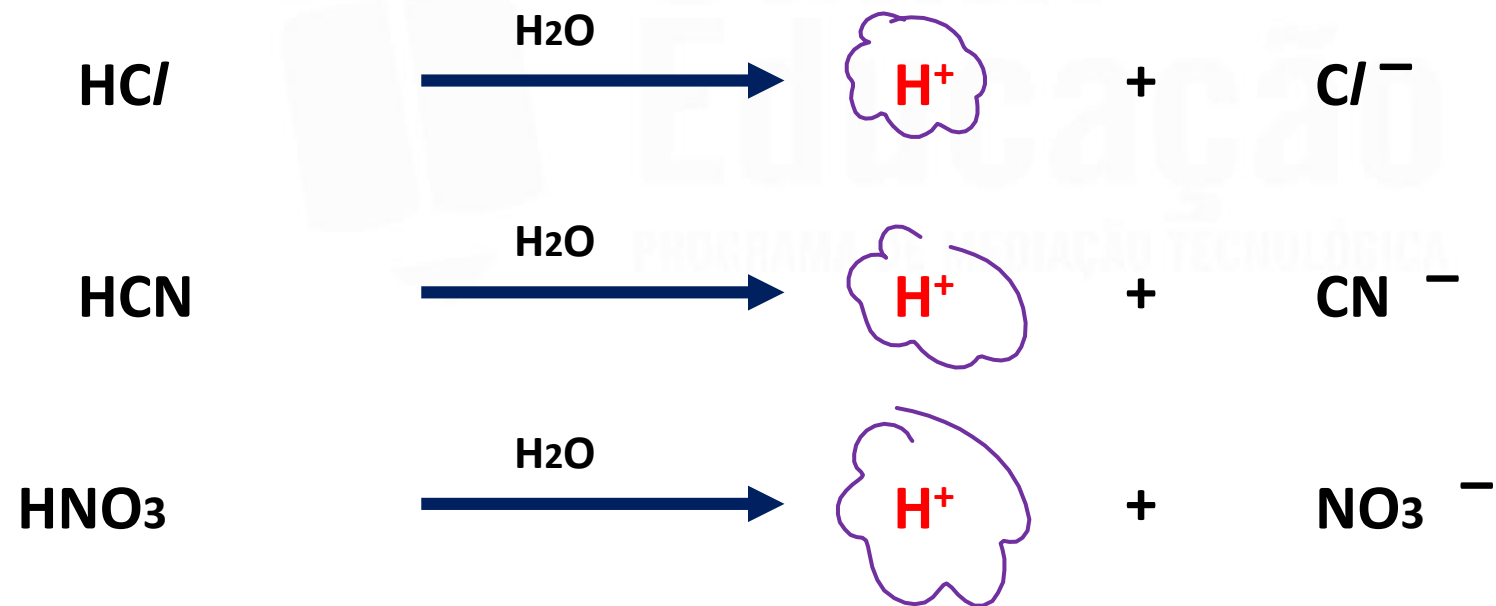


# Classificação dos Ácidos

## 1) Quanto ao número de hidrogênios ionizáveis

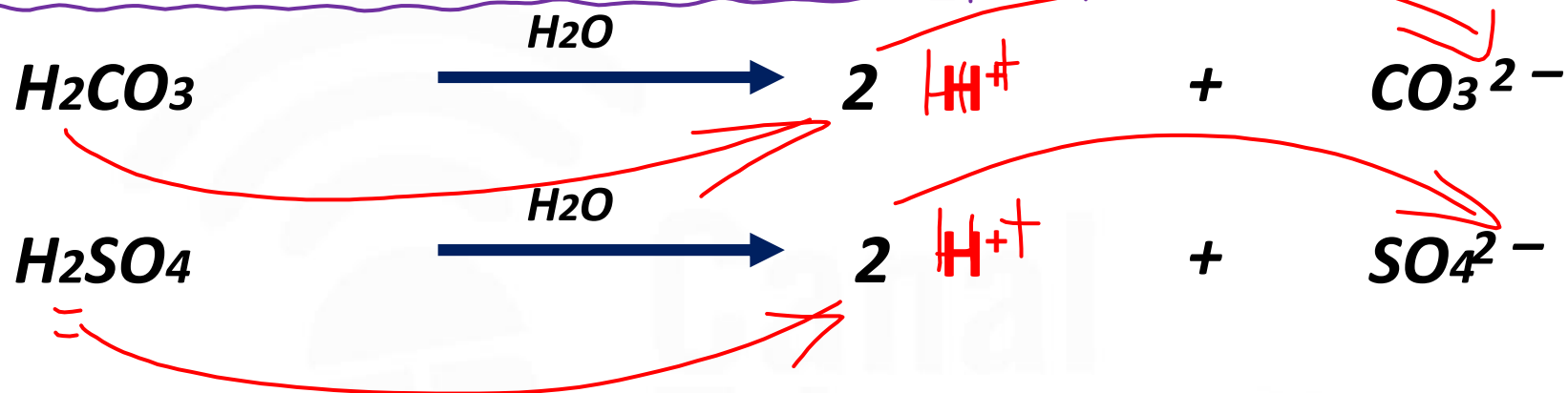
### MONOÁCIDOS

*Na ionização, a molécula produz apenas 1 H*



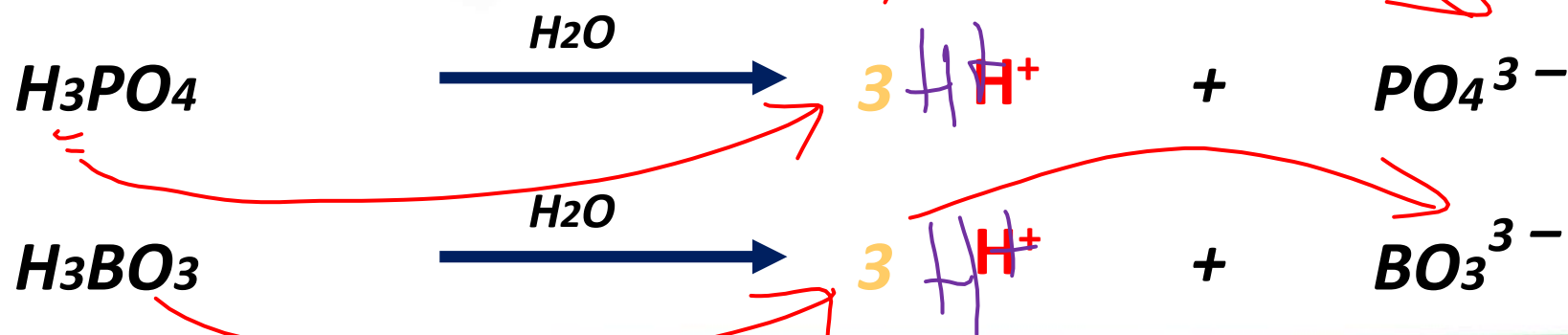
## DIÁCIDOS

*Na ionização, a molécula produz apenas 2 H*



## TRIÁCIDOS

*Na ionização, a molécula produz apenas 3 H*

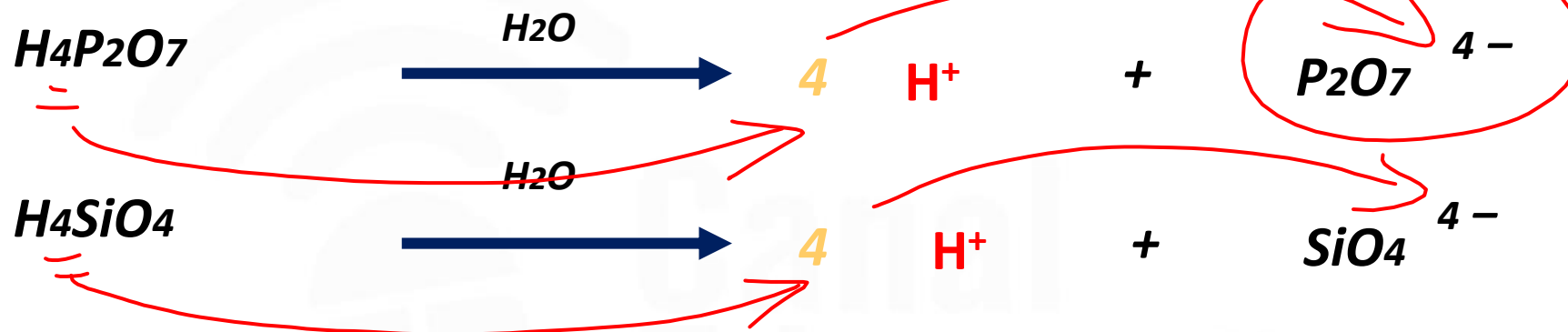


# TETRÁCIDOS

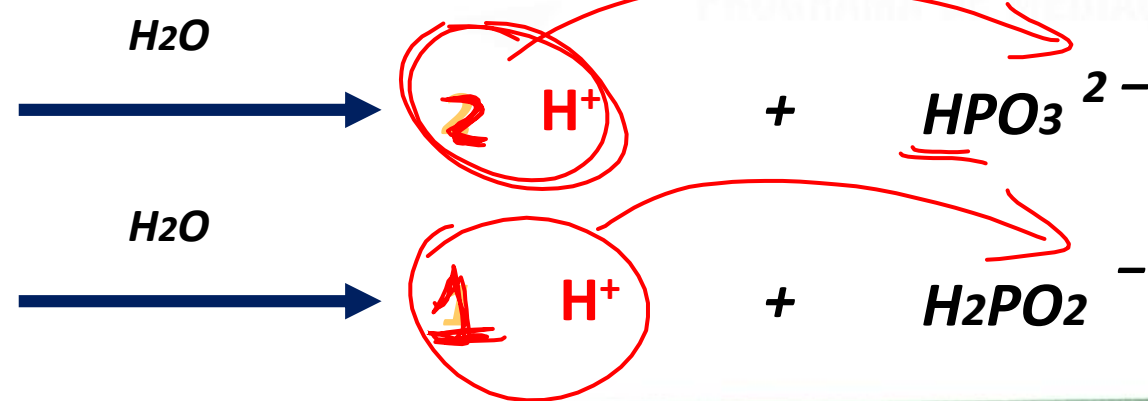
4

Na ionização, a molécula produz apenas 4 H

ANION



**CUIDADO**



(DIÁCIDO)

(MONOÁCIDO)

