

1<sup>a</sup>  
SÉRIE

**CANAL SEDUC-PI1**



PROFESSOR (A):



DISCIPLINA:



CONTEÚDO:



TEMA GERADOR:



DATA:

**FELIPE  
ROSAL**

**QUÍMICA**

**ÁCIDOS**

**ARTE  
NA ESCOLA**

**14.11.2019**

O prefixo **ORTO** é usado para o ácido com o maior **GRAU DE HIDRATAÇÃO**



ácido **orto** fosfórico

O prefixo **META** é usado para o ácido obtido de uma molécula do “ORTO”  
pela  
retirada de uma molécula de água



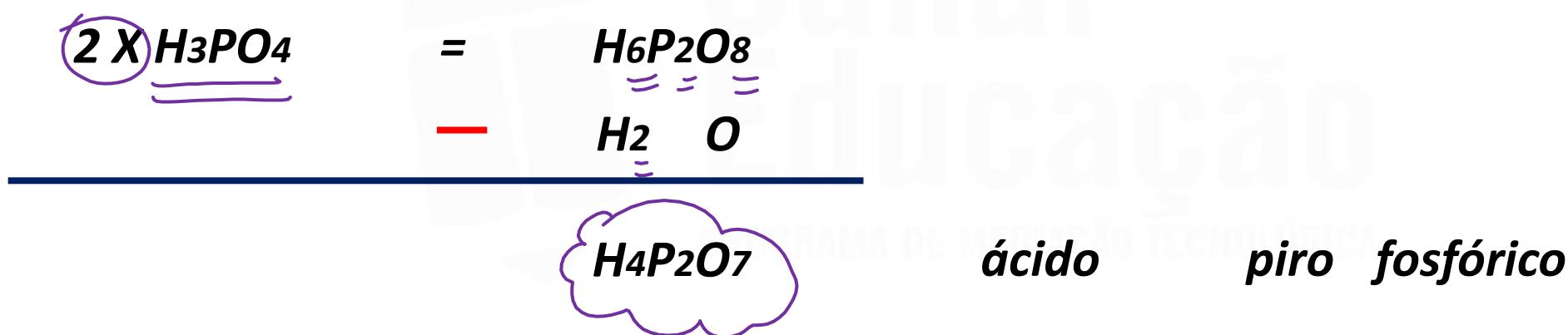
-



=

ácido **meta** fosfórico

*O prefixo PIRO é usado para o ácido obtido quando de duas moléculas do “ORTO” retiramos apenas uma molécula de água*



# Sabor

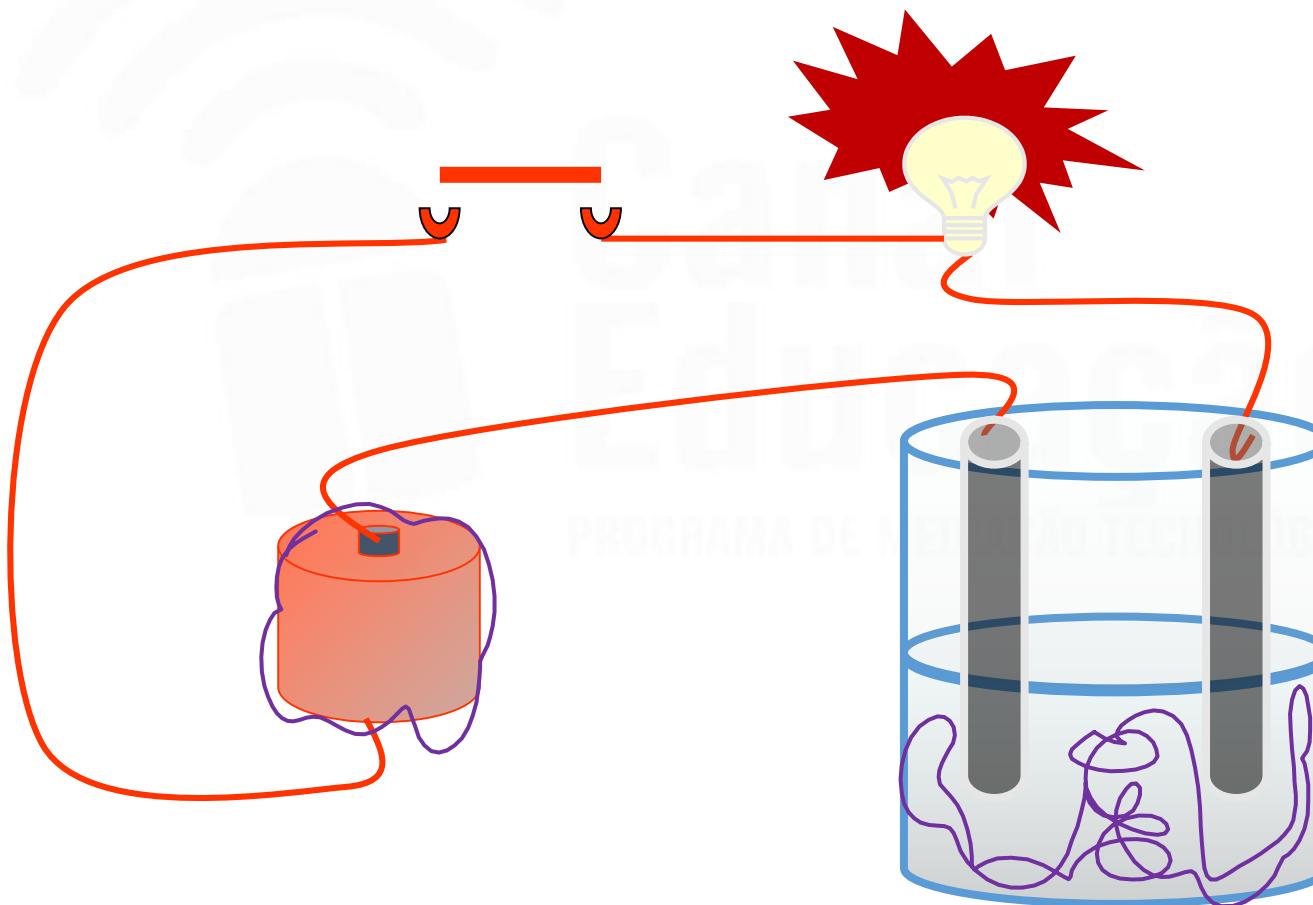
# Propriedades dos Ácidos

*Apresentam sabor azedo.*



# Condutibilidade elétrica

*Em solução conduz a corrente elétrica.*



→ ÁCIDO QUE NÃO POSSUI "O"

# NOMENCLATURA DOS ÁCIDOS

## HIDRÁCIDOS

ÁCIDO

+

ELEMENTO FORMADOR

+

ÍDRICO

*H Cl*

*ácido*

*clor* *ídrico*

*H Br*

*ácido*

*brom* *ídrico*

*H<sub>2</sub> S*

*ácido*

*sulf* *ídrico*

*H CN*

*ácido*

*cian* *ídrico*

CARSA( )

## DICA CANAL EDUCAÇÃO!

TERMINAÇÃO DO ÂNION	TERMINAÇÃO DO ÁCIDO
ITO	OSO
ATO	ICO

ÁCIDO  
NITROSO

# OXIÁCIDOS

## ELEMENTO CENTRAL FORMA UM ÚNICO OXIÁCIDO

ÁCIDO

+

ELEMENTO FORMADOR

+

ICO



ácido

carbôn

ico



ácido

bór

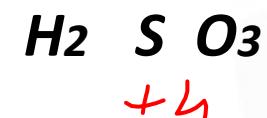
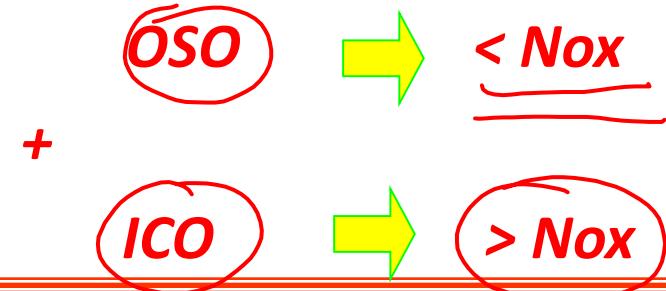
ico

# ELEMENTO CENTRAL FORMA DOIS OXIÁCIDOS DIFERENTES

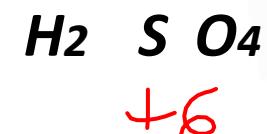
ÁCIDO

+ ELEMENTO FORMADOR

+2+4-6



ácido      sulfur      oso



ácido      sulfúrico      ico

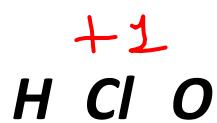


ácido      nitróso



ácido      nítrico

# ELEMENTO CENTRAL FORMA QUATRO OXIÁCIDOS DIFERENTES



ácido

hipo cloroso



ácido

cloroso



ácido

clórico



ácido

per clórico

# EXERCÍCIO DE CLASSE

01. Com base nos conhecimentos sobre a força dos ácidos.  
Podemos concluir que o ácido mais forte é:

- a) ~~HF~~
- b) ~~HBr~~
- c) ~~HCN~~
- d) ~~H<sub>2</sub>S~~
- e)  $\text{H}_3\text{PO}_3$

\* HIDRÁCIDOS

HF → MODERADO

HCl

HBr

HI

FORTES

$$3 - 2 = 1$$

\* OXIÁCIDOS

Hy WOX

= 0 (FAC)

X - Y

= 1 (MOD)

$\geq 2$  (FORT)

DEVE CONTER  
"O"

02. O ácido que é classificado como oxiácido, diácido e é formado por átomos de três elementos químicos diferentes é:

- a) ~~H<sub>2</sub>S~~
- b) ~~H<sub>4</sub>P<sub>2</sub>O<sub>7</sub>~~
- c) ~~HCN~~
- d) H<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>
- e) ~~HNO<sub>3</sub>~~

DIÁCIDO → IONIZA 2H<sup>+</sup>