

**1ª
SÉRIE**

CANAL SEDUC-PI1



PROFESSOR (A):

**FELIPE
ROSAL**



DISCIPLINA:

QUÍMICA



CONTEÚDO:

ÁCIDOS



TEMA GERADOR:

**ARTE
NA ESCOLA**



DATA:

14.11.2019

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



ácido

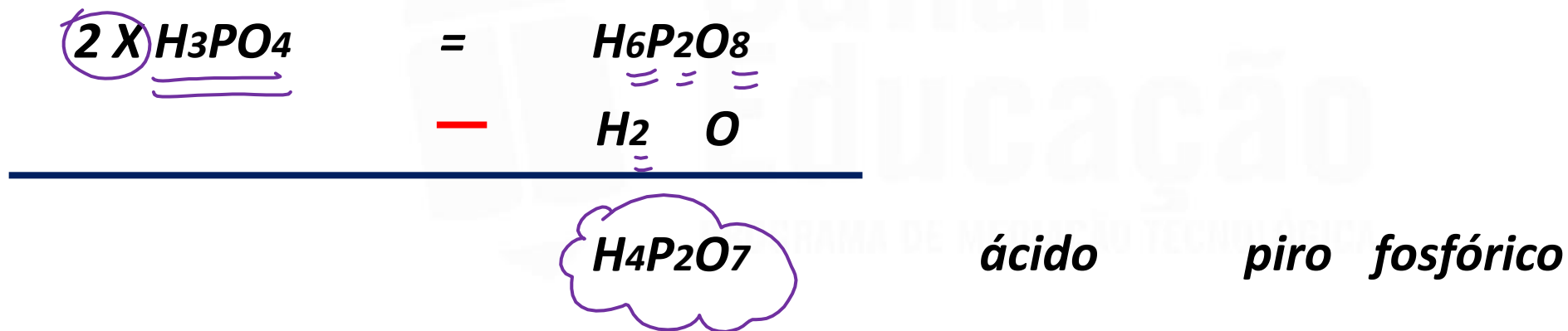
orto

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

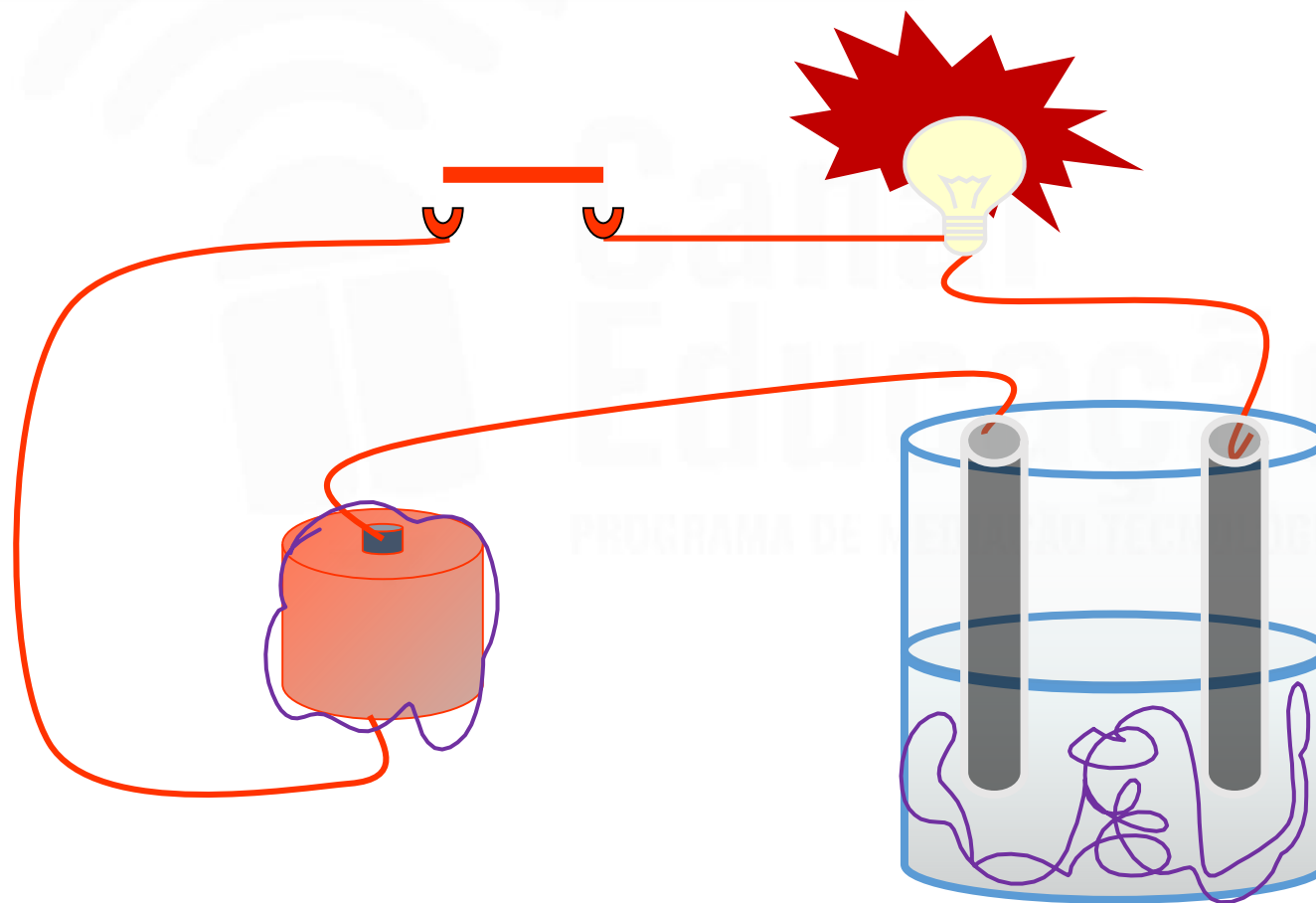
Propriedades dos Ácidos

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

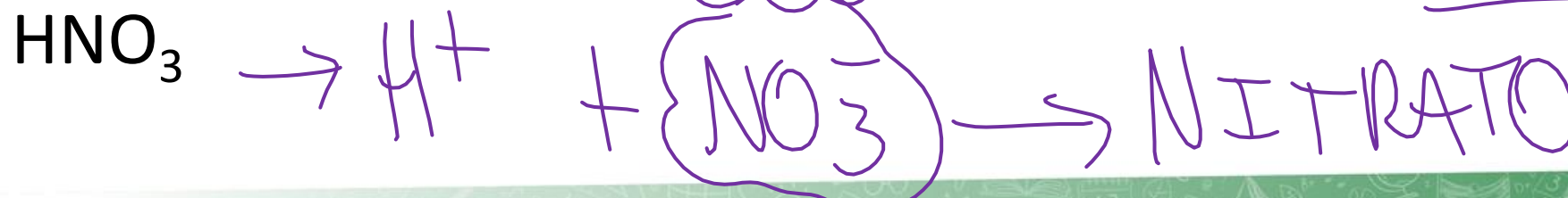
H Br ácido **brom** ídrico

H₂ S ácido **sulf** ídrico

H CN ácido **cian** ídrico

DICA CANAL EDUCAÇÃO!

TERMINAÇÃO DO ÂNION	TERMINAÇÃO DO ÁCIDO
ITO	→ OSO
ATO	<u>ICO</u>



OXIÁCIDOS

ELEMENTO CENTRAL FORMA UM ÚNICO OXIÁCIDO

ÁCIDO + ELEMENTO FORMADOR + ICO



ácido

carbôn

ico



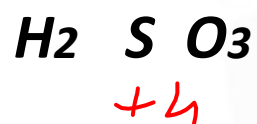
ácido

bór

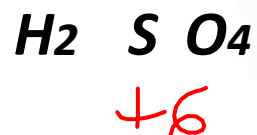
ico

ELEMENTO CENTRAL FORMA DOIS OXIÁCIDOS DIFERENTES

<u>ÁCIDO</u>	+	<u>ELEMENTO FORMADOR</u>	+	<u>ÓSO</u>	→	<u>< Nox</u>
		+ 2 +4 -6		<u>ICO</u>	→	<u>> Nox</u>



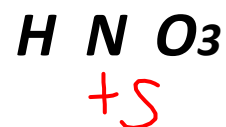
ácido **sulfur** oso



ácido **sulfúr** ico

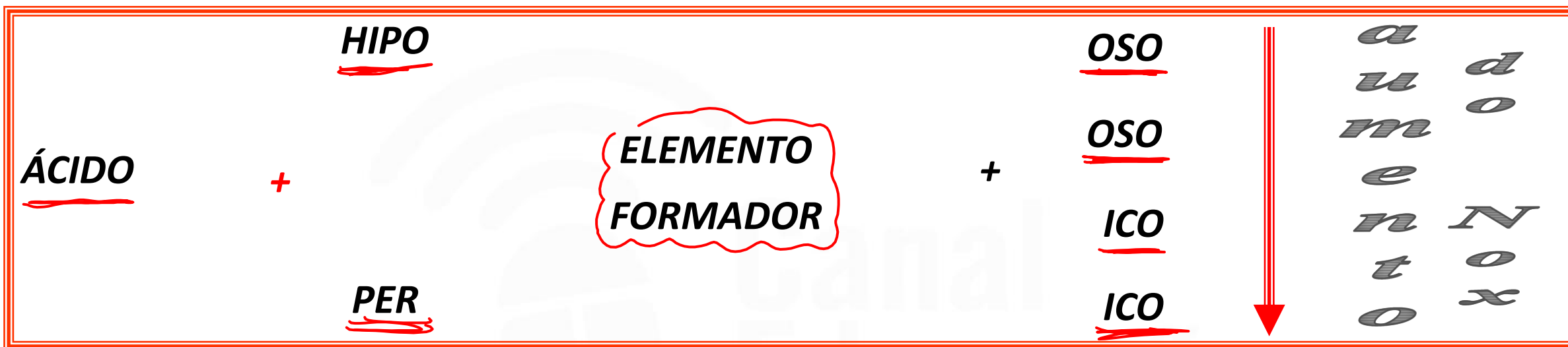


ácido **nitr** oso



ácido **nítr** ico

ELEMENTO CENTRAL FORMA QUATRO OXIÁCIDOS DIFERENTES



⁺¹ H Cl O	ácido	hipo clor oso
⁺³ H Cl O ₂	ácido	clor oso
⁺⁵ H Cl O ₃	ácido	clór ico
⁺⁷ H Cl O ₄	ácido	per clór ico

EXERCÍCIO DE CLASSE

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

* HI DRÁCIDOS

HF → MODERADO

HCl

HBr

HI

FORTES

$$3 - 2 = 1$$

* OXIÁCIDOS

$H_y W O_x$

$x - y$

$= 0$ (FRACO)

$= 1$ (MOD)

≥ 2 (Forte)

a) ~~HF~~

b) HBr

c) ~~HCN~~

d) ~~H₂S~~

e) H₃PO₃

DEVE CONTER
"O"

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

