

**1ª  
SÉRIE**

# **CANAL SEDUC-PI1**



PROFESSOR (A):

**FELIPE  
ROSAL**



DISCIPLINA:

**QUÍMICA**



AULA Nº:

**04**



CONTEÚDO:

**FUNÇÕES  
INORGÂNICAS**



TEMA GERADOR:



DATA:

**03.09.2020**

**DICA CANAL EDUCAÇÃO!**

| TERMINAÇÃO<br>DO ÂNION | TERMINAÇÃO DO<br>ÁCIDO |
|------------------------|------------------------|
| ITO                    | OSO                    |
| ATO                    | ICO                    |



# OXIÁCIDOS

**ELEMENTO CENTRAL FORMA UM ÚNICO OXIÁCIDO**

**ÁCIDO + ELEMENTO FORMADOR + ICO**

$H_2$  C  $O_3$

ácido

**carbôn**

ico

$H_3$  B  $O_3$

ácido

**bór** ico

# ELEMENTO CENTRAL FORMA DOIS OXIÁCIDOS DIFERENTES

| ÁCIDO | + | ELEMENTO FORMADOR | + | OSO | → | < Nox |
|-------|---|-------------------|---|-----|---|-------|
|       |   |                   |   | ICO | → | > Nox |

ácido **sulfur** osoácido **sulfúr** icoácido **nitr** osoácido **nítr** ico

# ELEMENTO CENTRAL FORMA QUATRO OXIÁCIDOS DIFERENTES

| ÁCIDO | HIPO | ELEMENTO<br>FORMADOR | + | OSO | ↓ | a | d |
|-------|------|----------------------|---|-----|---|---|---|
|       |      |                      |   | OSO |   | u | o |
|       |      |                      |   | ICO |   | m |   |
|       | PER  |                      |   | ICO |   | e | N |
|       |      |                      |   |     |   | n | o |
|       |      |                      |   |     |   | t | x |
|       |      |                      |   |     |   | o |   |

$H\ Cl\ O$       **ácido**      hipo **clor** oso

$H\ Cl\ O_2$       **ácido**      **clor** oso

$H\ Cl\ O_3$       **ácido**      **clór** ico

$H\ Cl\ O_4$       **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:**

- a) HF
- b) HBr
- c) HCN
- d)  $\text{H}_2\text{S}$
- e)  $\text{H}_3\text{PO}_3$

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

- a)  $\text{H}_2\text{S}$
- b)  $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$
- c)  $\text{HCN}$
- d)  $\text{H}_2\text{SO}_3$
- e)  $\text{HNO}_3$