

# Bases Nomenclatura



GOVERNO DO  
ESTADO DO CEARÁ  
*Secretaria da Educação*

**#Foco**  
*na Aprendizagem*

Coordenadoria da Educação em  
Tempo Integral - COETI / SEDUC



## Hidróxido de + nome de cátion

Metais alcalinos	Hidróxido de lítio	LiOH
Metais alcalinos terrosos	Hidróxido de magnésio	Mg(OH) <sub>2</sub>
Prata	Hidróxido de prata	AgOH
Zinco	Hidróxido de Zinco	Zn(OH) <sub>2</sub>
Alumínio	Hidróxido de alumínio	Al(OH) <sub>3</sub>

A fórmula geral de uma base pode ser descrita como  $B_1^{+Y}OH_y^{-1}$ , onde B representa o radical positivo que compõe a base e y é a carga que determina o número de hidroxilas.

A nomenclatura para bases com carga fixa é dada conforme o quadro ao lado:



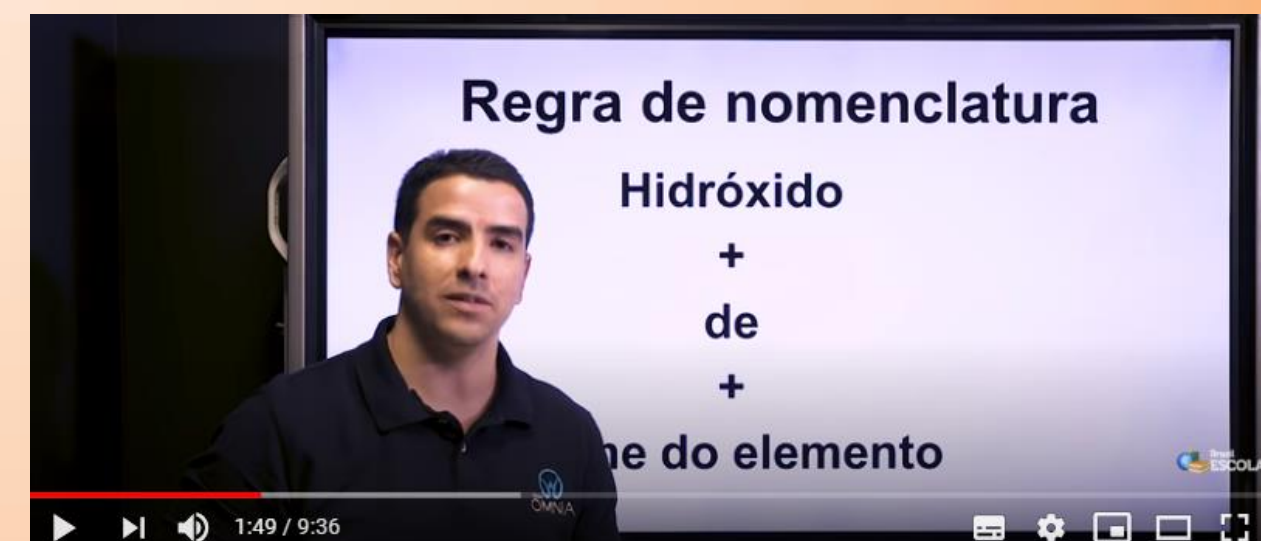
Quando a base tem carga variável a nomenclatura pode ser de duas formas:

**Hidróxido de + nome do cátion + a carga do Cátion em romanos.**

Hidróxido + nome do Cátion ico = maior nox ou oso = menor nox

Cobre	Cu +	Hidróxido de cobre I	CuOH
		Hidróxido cuproso	
	Cu <sup>2+</sup>	Hidróxido de Cobre II	Cu(OH) <sub>2</sub>
		Hidróxido Cúprico	
Ferro	Fe <sup>2+</sup>	Hidróxido de ferro II	Fe(OH) <sub>2</sub>
		Hidróxido ferroso	
	Fe <sup>3+</sup>	Hidróxido de Ferro III	Fe(OH) <sub>3</sub>
		Hidróxido Férrico	

Para compreender melhor como se dá a nomenclatura das bases, assista a vídeo – aula:



<https://www.youtube.com/watch?v=ARNV8aVwiW0>



GOVERNO DO  
ESTADO DO CEARÁ  
Secretaria da Educação

#Foco  
na Aprendizagem

Coordenadoria da Educação em  
Tempo Integral - COETI / SEDUC



Nome da Base	Fórmula da Base
Hidróxido de Sódio	
Hidróxido de Lítio	
Hidróxido de Potássio	
Hidróxido de Rubídio	
Hidróxido de Césio	

Complete o quadro ao lado com a fórmula molecular da base.



Qual das alternativas abaixo indica a nomenclatura correta da base

$\text{Sn}(\text{OH})_4$ ?

- a) Hidróxido de estanho II.
- b) Hidróxido estanoso.
- c) Hidróxido estânico.
- d) Base de estanho IV.
- e) Hidróxido estanítico.



Assinale a alternativa que apresenta respectivamente as fórmulas das bases: hidróxido de sódio, hidróxido de cálcio e hidróxido de alumínio:

- a)  $\text{Na}(\text{OH})_2$ ,  $\text{Ca}(\text{OH})_2$ ,  $\text{Al}(\text{OH})_3$ .
- b)  $\text{NaOH}$ ,  $\text{Ca}(\text{OH})_2$ ,  $\text{Al}(\text{OH})_2$ .
- c)  $\text{Na}(\text{OH})_2$ ,  $\text{Ca}(\text{OH})_2$ ,  $\text{Al}(\text{OH})_2$ .
- d)  $\text{Na}(\text{OH})_2$ ,  $\text{CaOH}$ ,  $\text{Al}(\text{OH})_3$ .
- e)  $\text{NaOH}$ ,  $\text{Ca}(\text{OH})_2$ ,  $\text{Al}(\text{OH})_3$ .

Não esqueça de enviar suas respostas para que possamos fazer as devidas considerações e validar sua participação!

Bom estudo!

