

Sal

Zn SO_4
metal Sulfato

Nome ZnSO_4
Sulfato de zinco

K_2PO_4
 NaNO_3
 K_2SO_4
 CaCl_2

CaCl_2
 K_2PO_4
 KCl
 CaCl_2
 KCl
 K_2PO_4
 KCl

H_2O

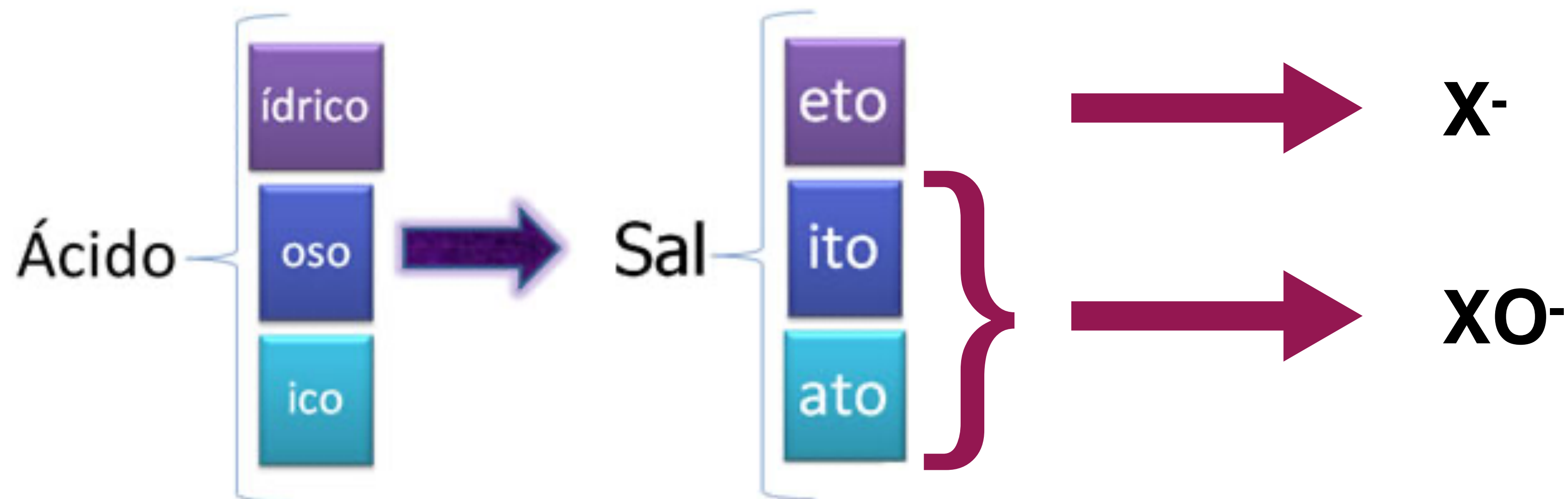
Aula 02: Nomenclatura



Nomenclatura dos sais



Basicamente, a nomenclatura dos sais é realizada escrevendo-se o nome do ânion que veio do ácido, trocando-se a sua terminação, conforme mostrado abaixo, terminando com o nome do cátion que veio da base.





Nomenclatura dos sais

nome do ânion de *nome do cátion* NOX

- **Obs:** O NOX deve ser colocado em algarismo romano e somente para elementos de NOX variável.

- **Elementos de NOX fixo:** $\left\{ \begin{array}{l} 1A \text{ e Ag: } +1 \\ 2A, \text{ Cd e Zn: } +2 \\ \text{Al: } +3 \end{array} \right.$





Exemplos:

CaBr_2 → brometo de cálcio

NaCN → cianeto de sódio

BaBrCl → cloreto e brometo de bário

NaHS → hidrogeno sulfeto de sódio

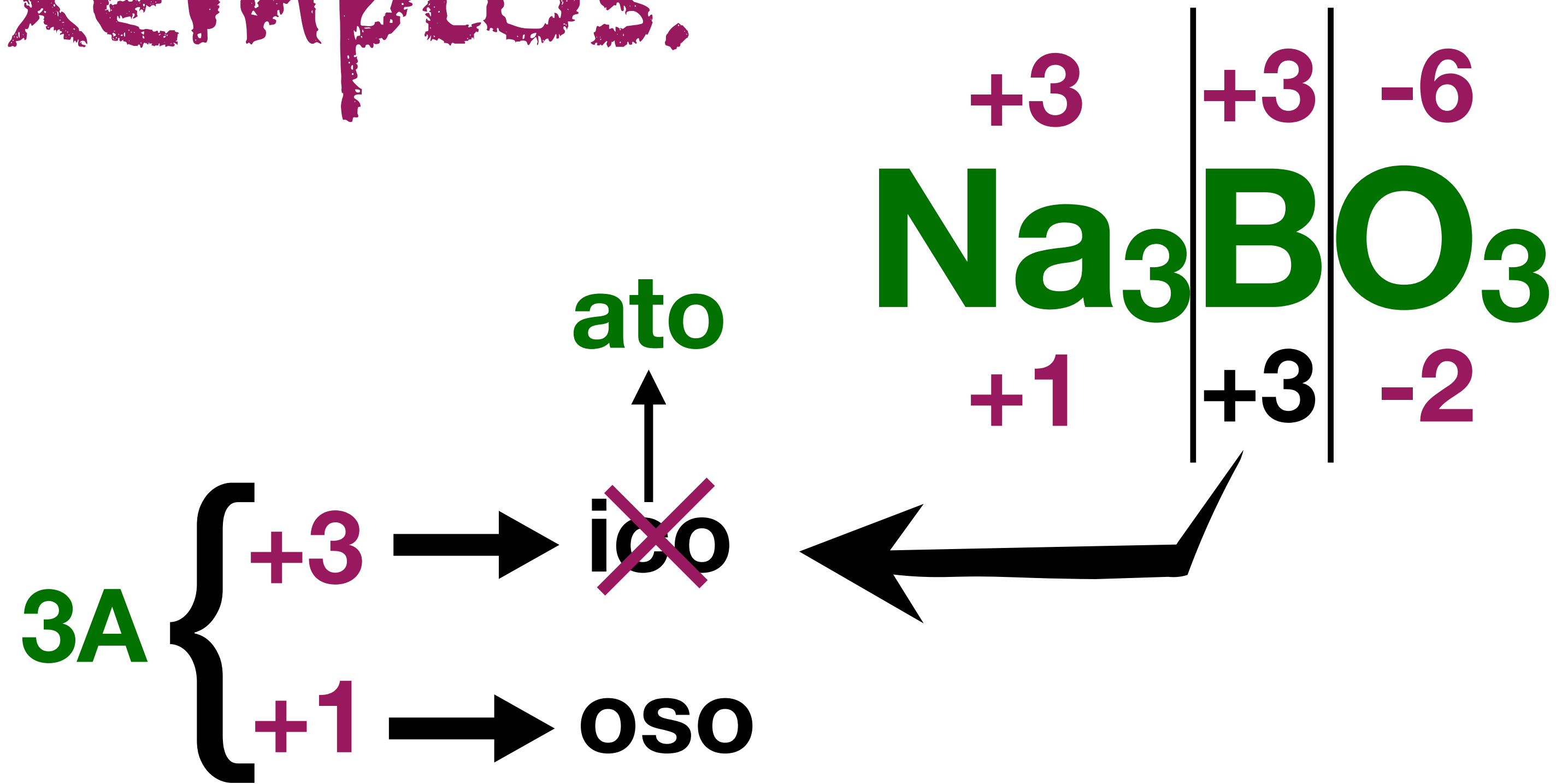
$\text{Al(OH)}_2\text{Cl}$ → diidroxí cloreto de alumínio

KNaS → sulfeto de sódio e potássio

CuCl_2 → cloreto de cobre II



Exemplos:



borato de sódio





Obs:

Para ânions mono-ionizados, derivados de diácidos, pode ser empregado o prefixo "bi".



hidrogenossulfato ou bissulfato



hidrogenocarbonato ou bicarbonato



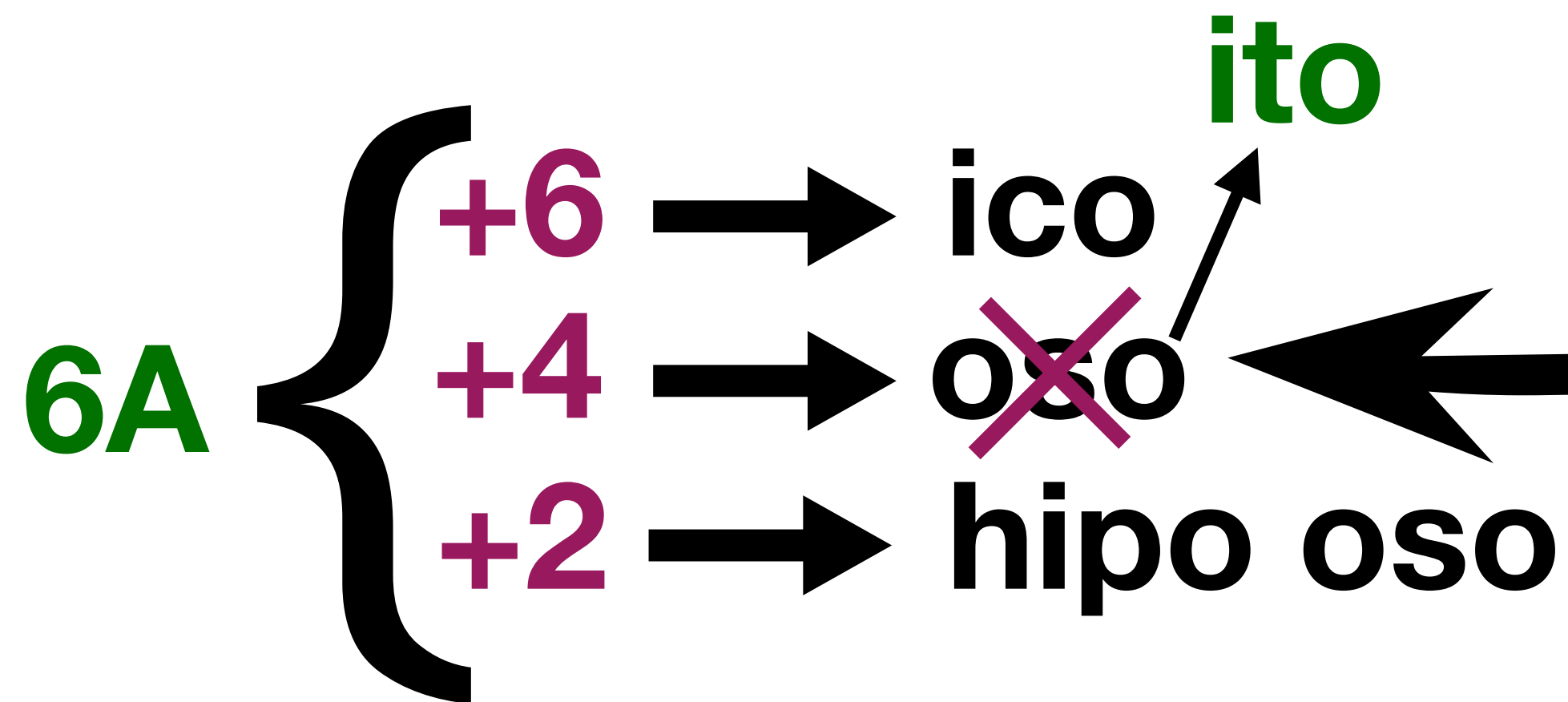
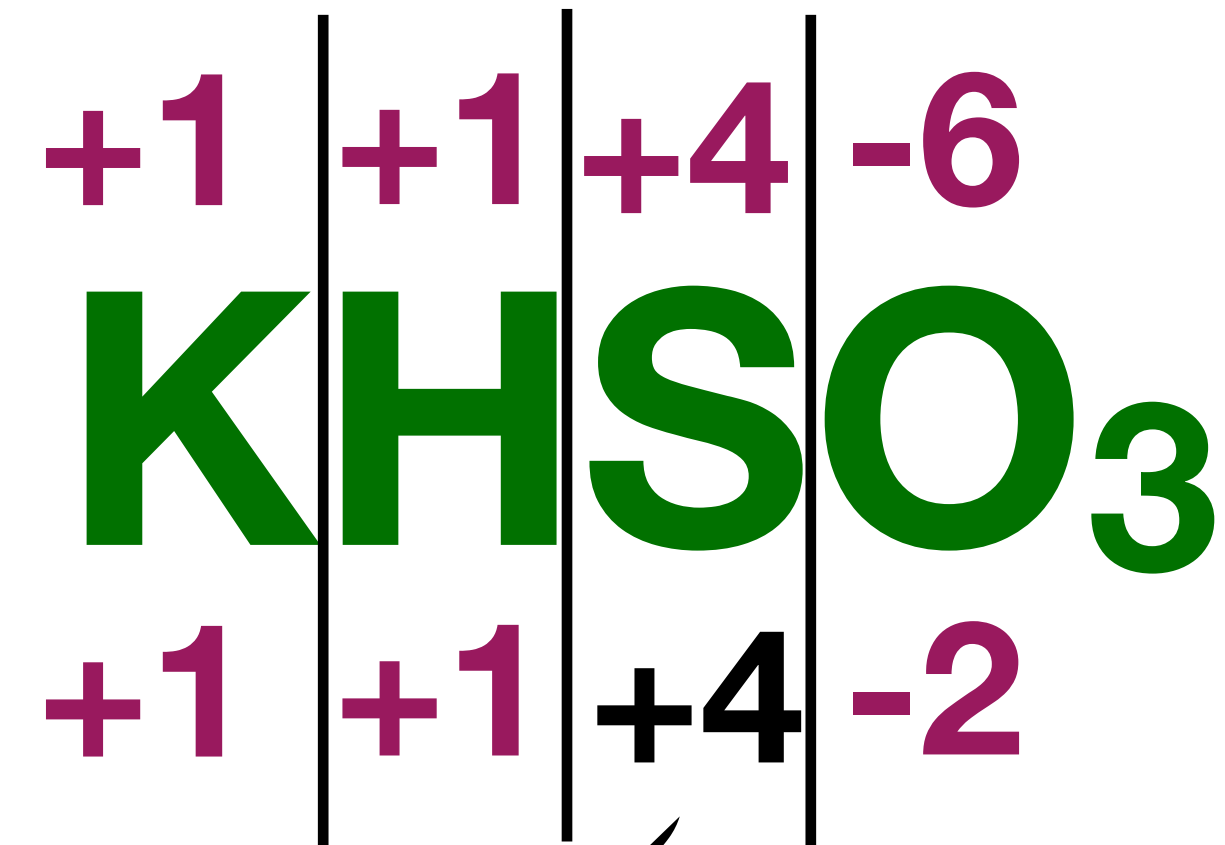
hidrogenossulfito ou bissulfito



hidrogenossulfeto ou bissulfeto



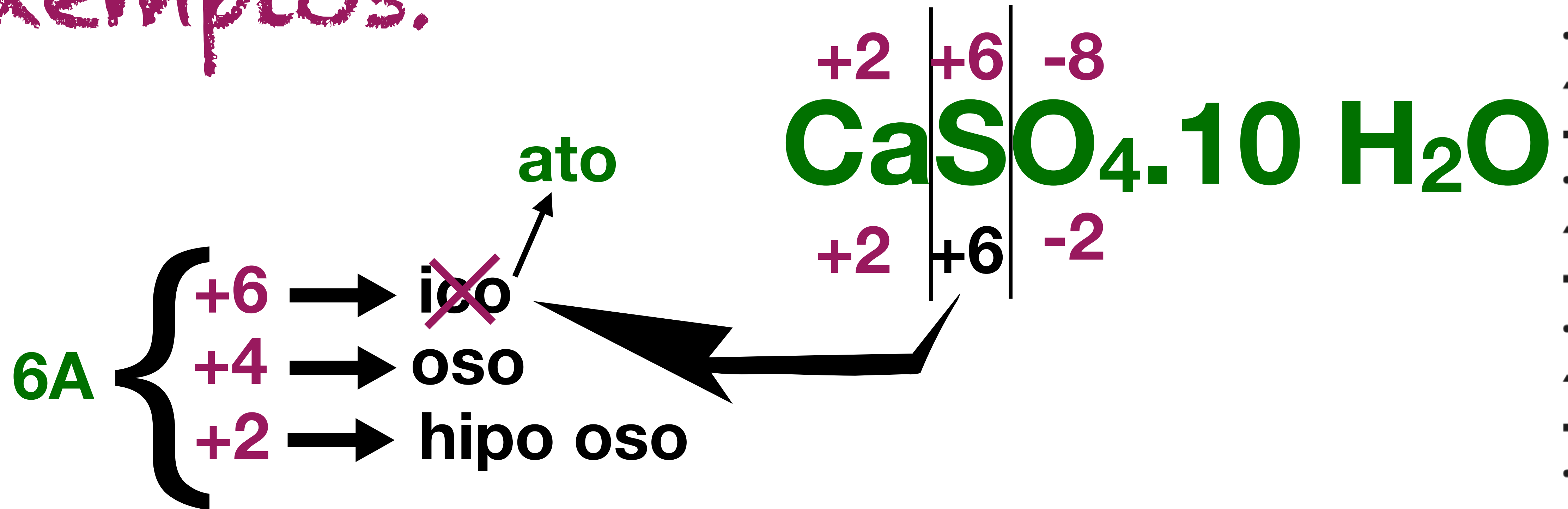
Exemplos:



hidrogeno sulfito de potássio
ou bissulfito de potássio



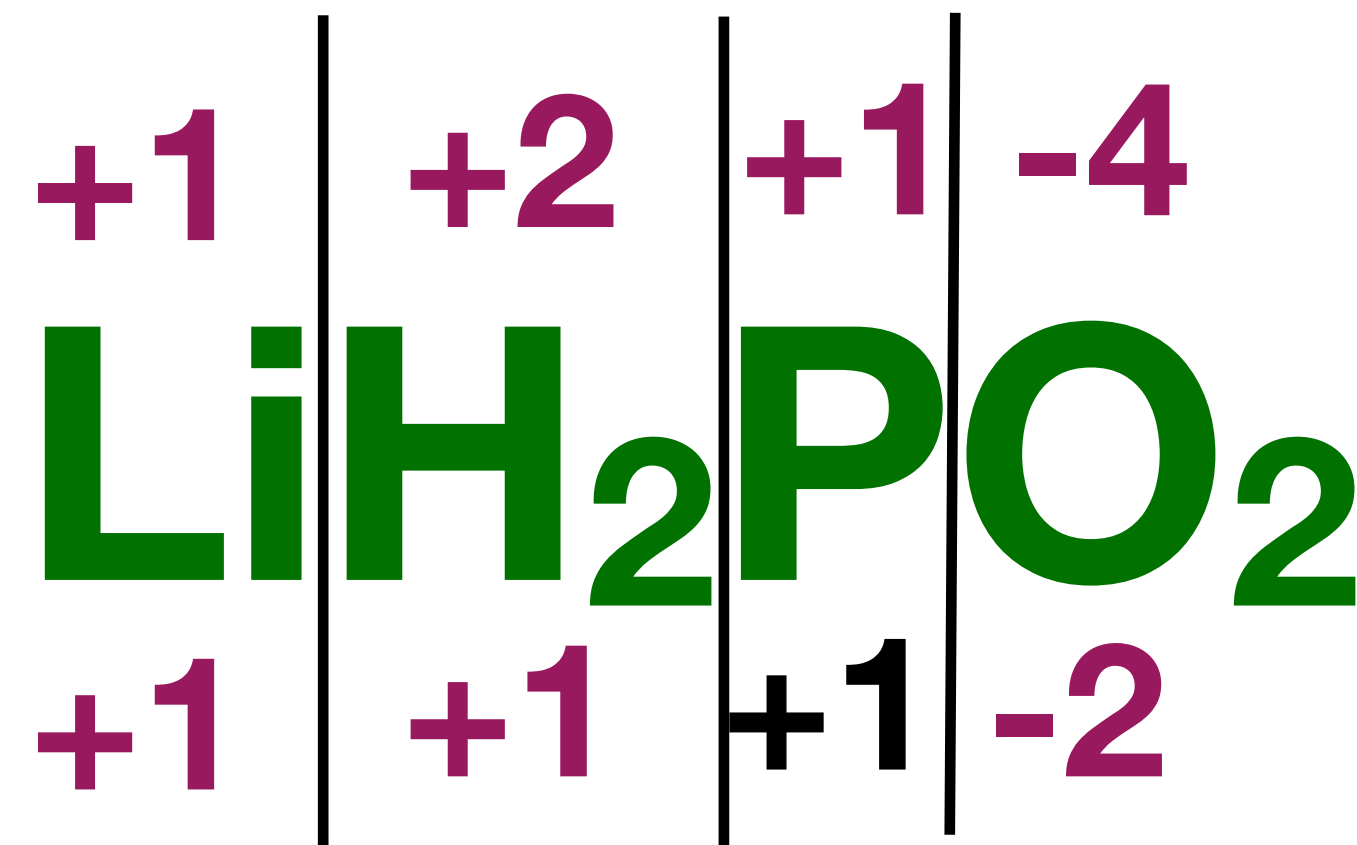
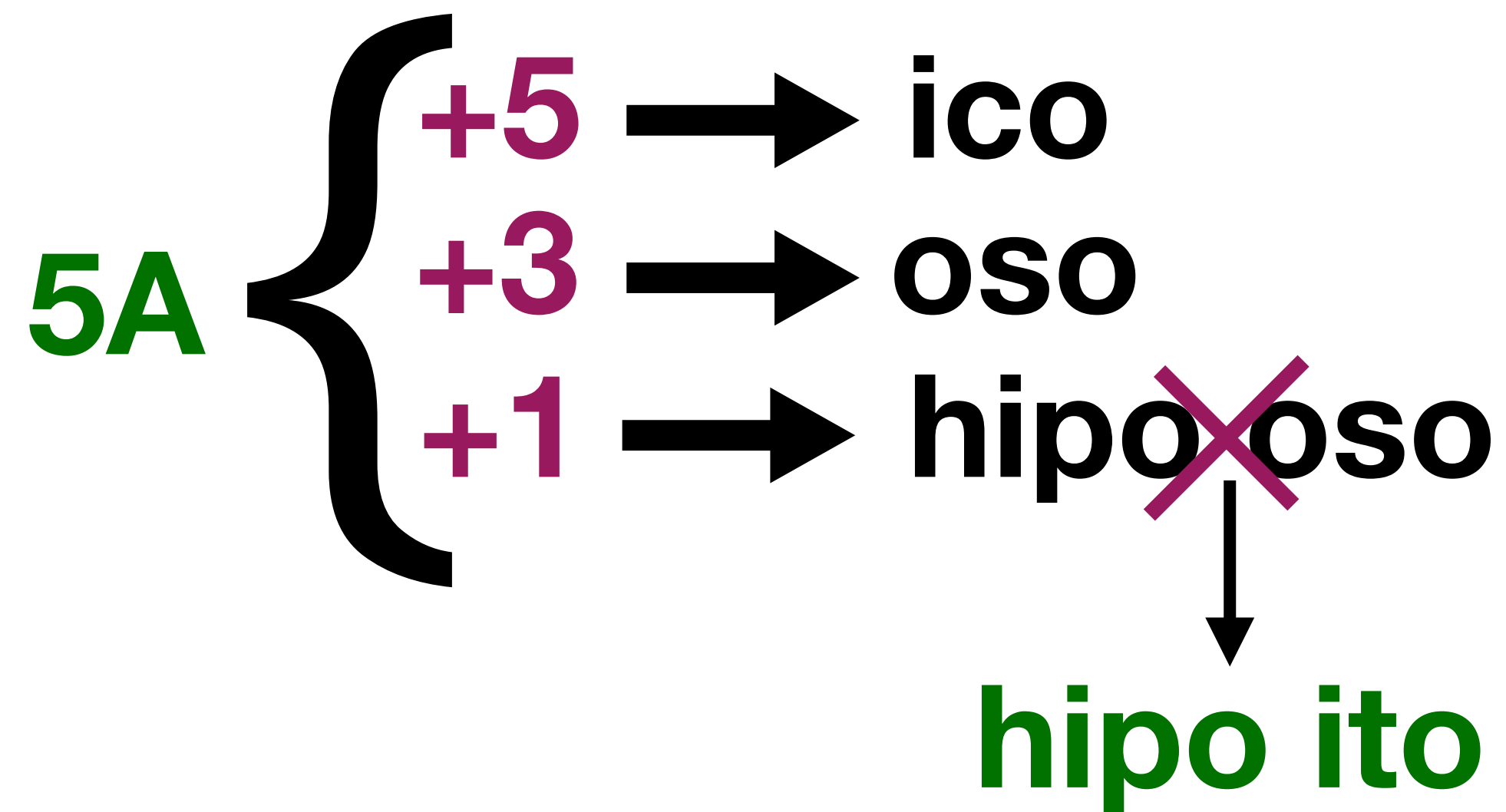
Exemplos:



sulfato de cálcio decahidratado



Exemplos:



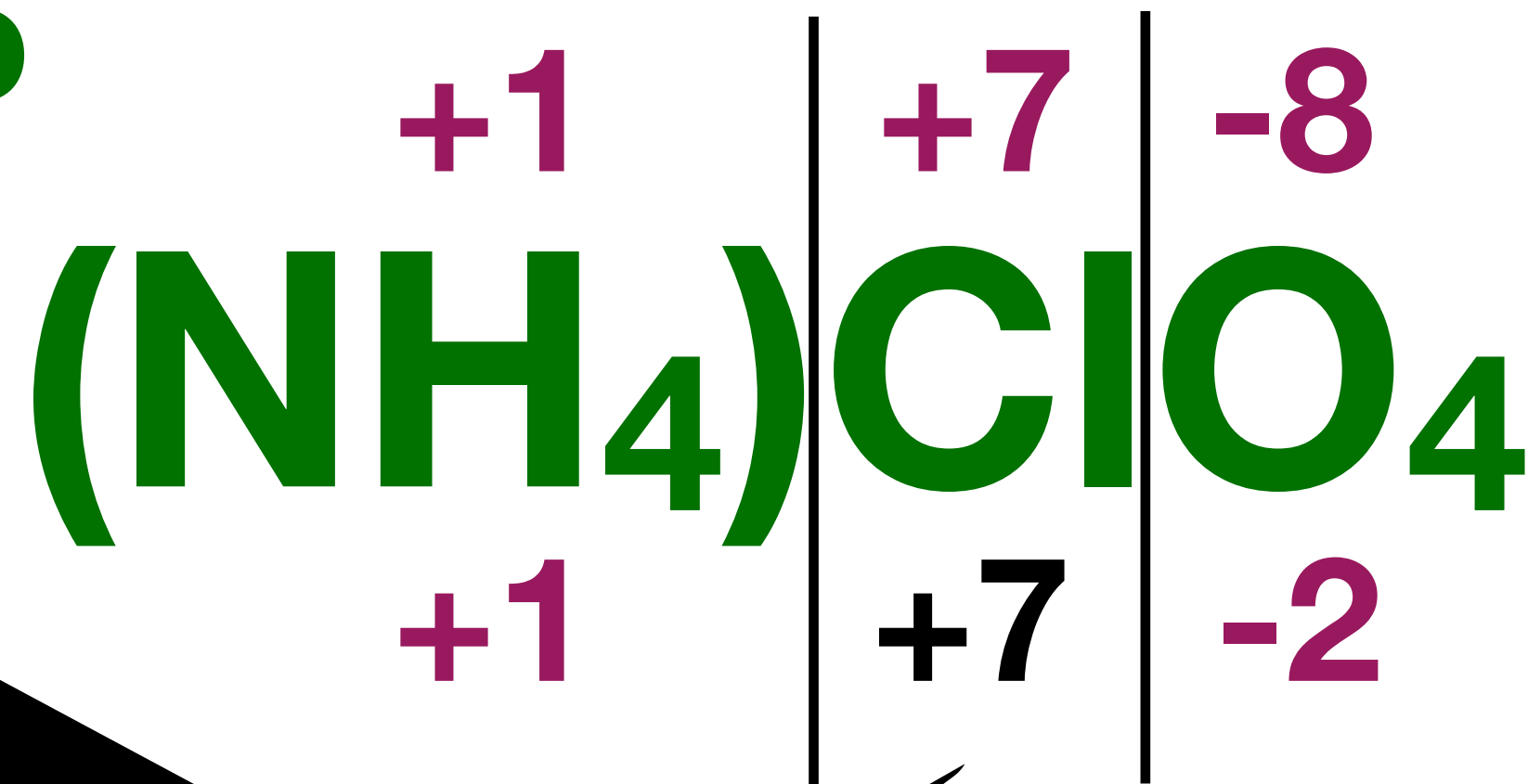
Hipofosfito de Lítio



Exemplos:

per ato

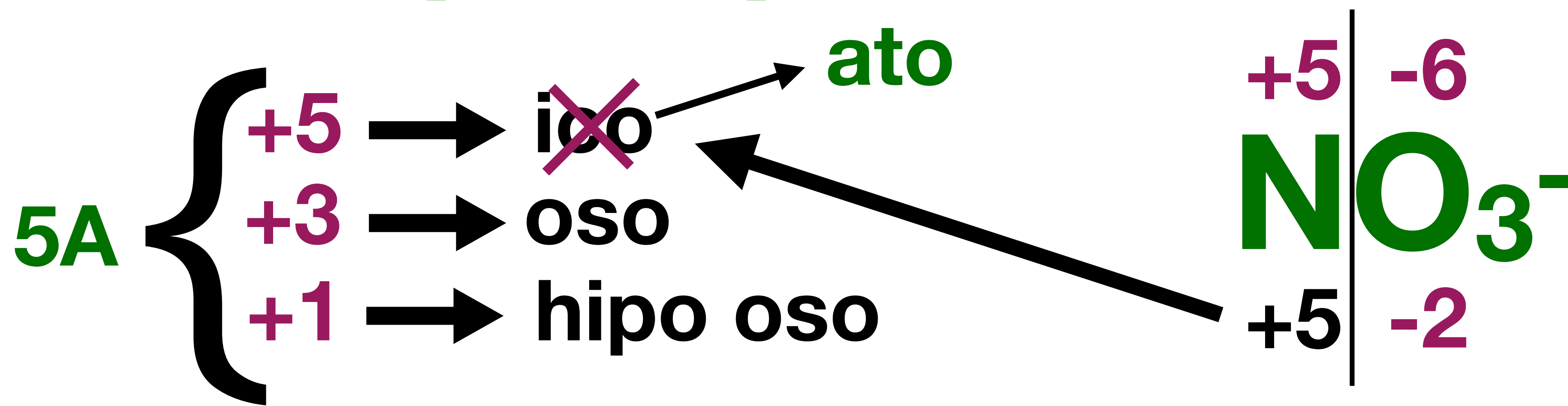
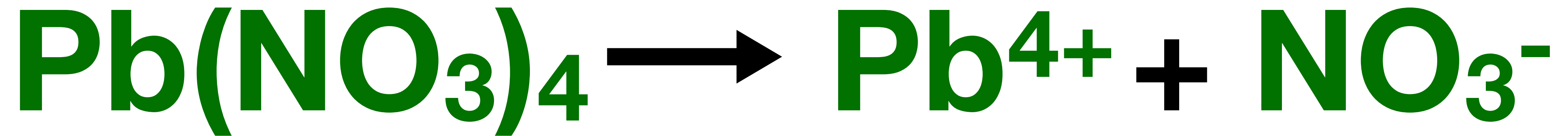
- 7A {
- +7 → per ~~ico~~
 - +5 → ico
 - +3 → oso
 - +1 → hipo oso



perclorato de amônio



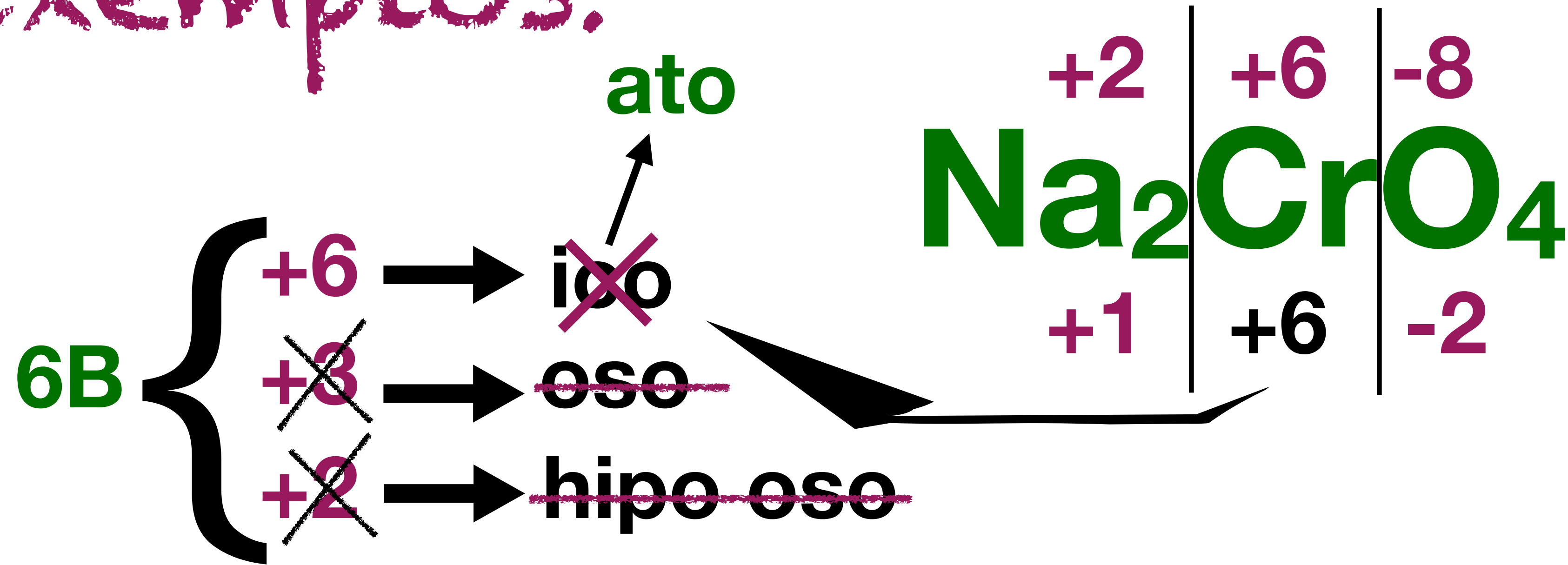
Exemplos:



nitrato de chumbo IV



Exemplos:

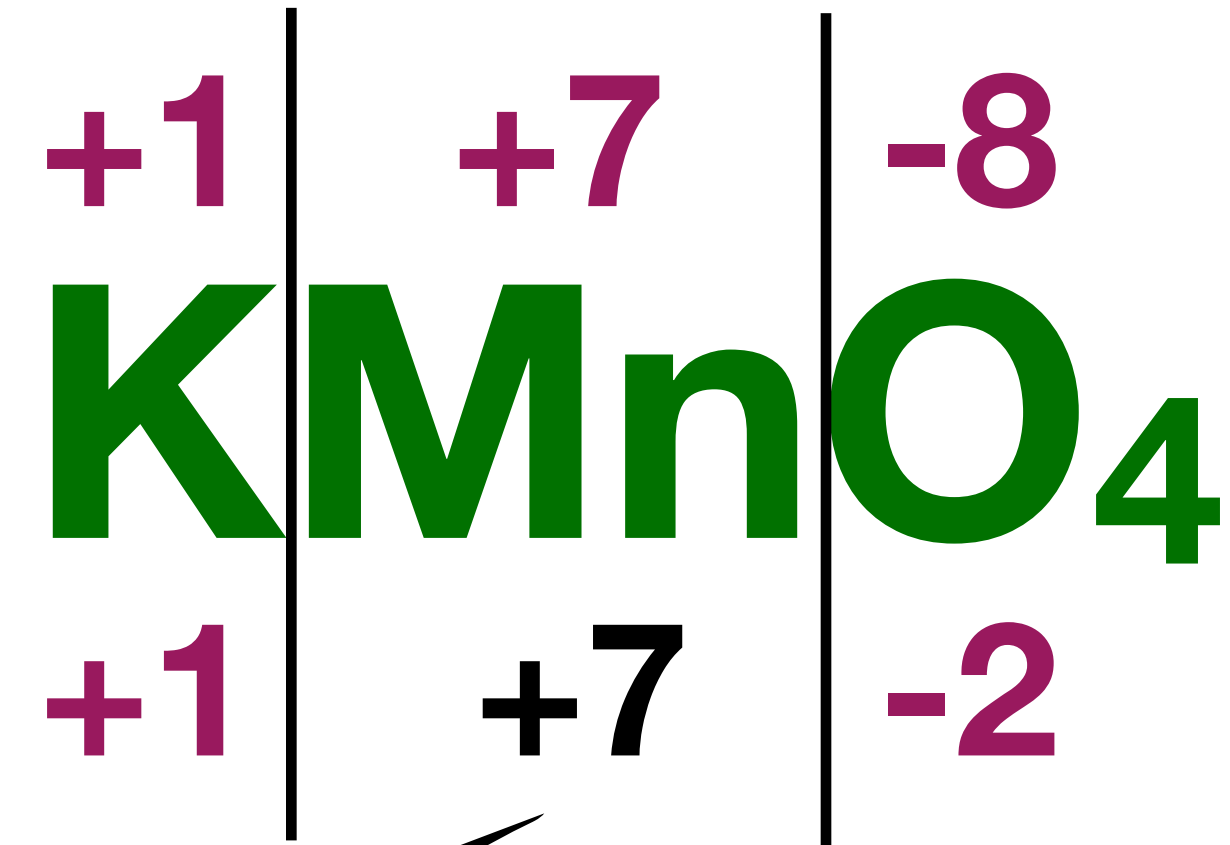


Cromato de sódio



Exemplos: per ato

- 7B {
- +7 → per~~ico~~
 - +6 → ico
 - ~~+3~~ → ~~oso~~
 - ~~+2~~ → ~~hipo oso~~



permanganato de potássio



Faça o seu resumo

FUNÇÕES INORGÂNICAS

Sais
Compostos iônicos que resultam de uma reação de neutralização entre um ácido e uma base. Possuem pelo menos um cátion diferente de H^+ e um ânion diferente de OH^- .

Nomenclatura dos sais neutros
nome do ânion
de
nome do cátion

ÁCIDO	→	ANION
ídrico	→	eto
oso	→	ito
ico	→	ato

► básicos ou hidroxissais
- neutralização parcial.
- $n^\circ \text{ de } OH^- > n^\circ \text{ de } H^+$
 $Ca(OH)_2 + HNO_3 \rightarrow Ca(OH)NO_3 + H_2O$

► ácidos ou hidrogenossais
- neutralização parcial.
- $n^\circ \text{ de } OH^- < n^\circ \text{ de } H^+$
 $NaOH + H_2SO_4 \rightarrow NaHSO_4 + H_2O$

HCl + NaOH → NaCl + H₂O
ácido + base → sal + água

► Classificação

► nominais ou neutros
a quantidade de H^+ do ácido neutralizado é igual a quantidade de OH^- da base.



e me acompanhe
no próximo encontro.

Bons estudos...



Prof: Alex