

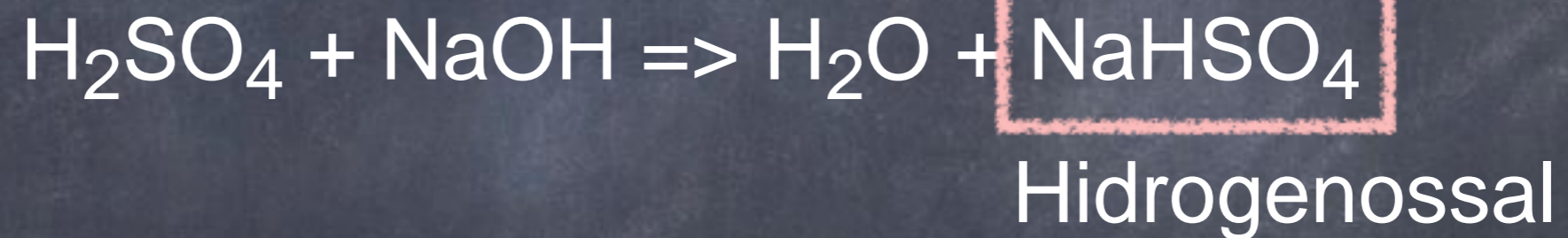
# Hidrogeno e Hidroxissais



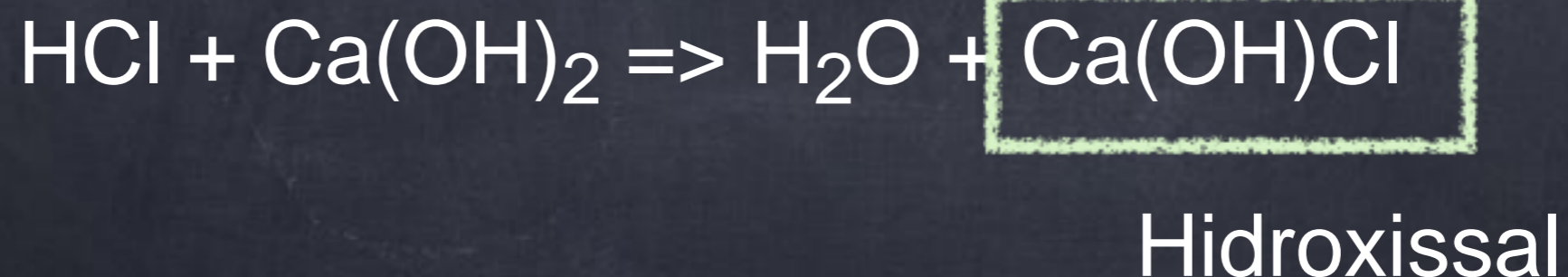
Talita M.

# Neutralização parcial

- Não há quantidade igual de  $H^+$  e  $OH^-$  para ocorrer uma neutralização total.
- Neutralização parcial do ácido



- Neutralização parcial da base



Hidrogeno e Hidroxissais – Talita M.

# Neutralização parcial de ácidos

Faça as seguintes neutralizações parciais:

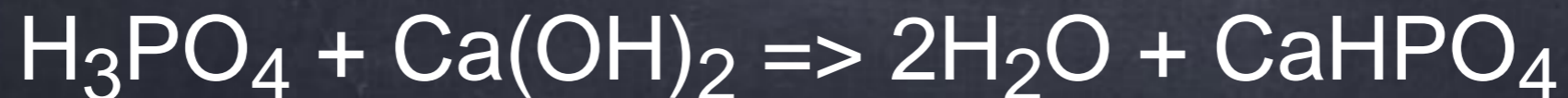
- Entre o ácido carbônico e o hidróxido de sódio



- Entre o ácido fosfórico e o hidróxido de potássio



- Entre o ácido fosfórico e o hidróxido de cálcio



# Nome dos hidrogenossais

mono- (opcional) ou di-hidrogeno  
nome do ânion de nome do cátion

## Exemplos

$H_2SO_4$  ácido sulfúrico



(mono-)hidrogenossulfato de sódio

Sulfato (mono)ácido de sódio ou bissulfato de sódio

$H_2CO_3$  ácido carbônico



(mono-)hidrogenocarbonato de sódio

carbonato (mono)ácido de sódio ou bicarbonato de sódio

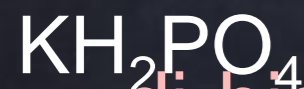
$H_3PO_4$  ácido fosfórico



(mono-)hidrogenofosfato de cálcio

fosfato (mono)ácido de cálcio

$H_3PO_4$  ácido fosfórico



di-hidrogenofosfato de potássio

fosfato diácido de potássio

Sufixo do ânion	Sufixo do ácido
ito	oso
ato	ico
eto	ídrico

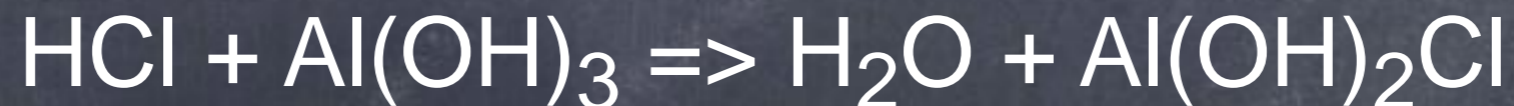
# Neutralização parcial de bases

Faça as seguintes neutralizações parciais:

- Entre o ácido nítrico e o hidróxido de magnésio



- Entre o ácido clorídrico e o hidróxido de alumínio



- Entre o ácido sulfúrico e o hidróxido de alumínio



# Nome dos hidroxissais

mono- (opcional) ou di-hidroxi  
nome do ânion de nome do cátion

## Exemplos

HCl ácido clorídrico



(mono-)hidroxicloreto de cálcio  
cloreto (mono)básico de cálcio

HNO<sub>3</sub> ácido nítrico



(mono-)hidroxinitrato de magnésio  
nitrato (mono)básico de magnésio

H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> ácido sulfúrico



(mono-)hidroxissulfato de alumínio  
sulfato (mono)básico de alumínio

HCl ácido clorídrico



di-hidroxicloreto de alumínio  
cloreto dibásico de alumínio

Sufixo do ânion	Sufixo do ácido
ito	oso
ato	ico
eto	ídrico