

# Neutralização



Talita M.

# Neutralização total

- Ao misturar uma solução ácida com uma básica, ocorre uma reação entre os íons  $H^+$  e os íons  $OH^-$ , formando água:



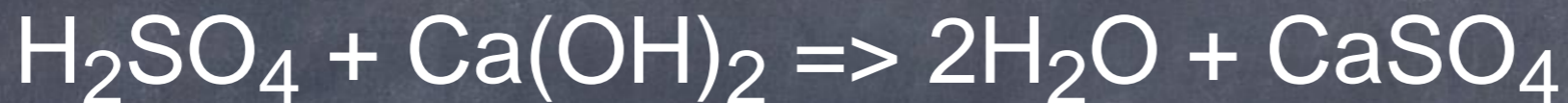
- Além de água, a reação produz um composto da classe sal.
- Na química, **sais são todos os compostos iônicos formados pelo cátion de uma base e o ânion de um ácido.**



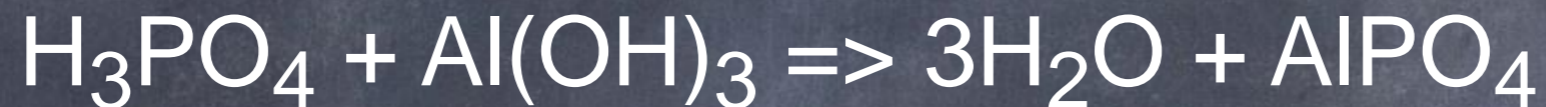
# Neutralização total

Faça as seguintes neutralizações totais:

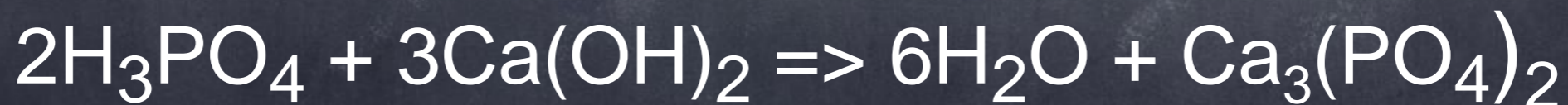
- Entre o ácido sulfúrico e o hidróxido de cálcio



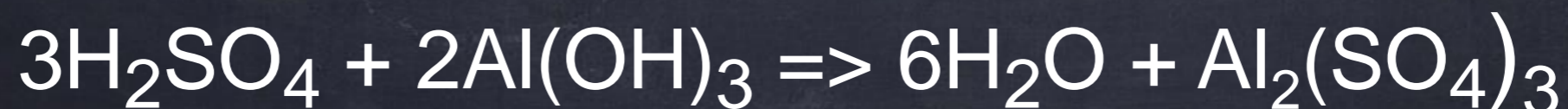
- Entre o ácido fosfórico e o hidróxido de alumínio



- Entre o ácido fosfórico e o hidróxido de cálcio



- Entre o ácido sulfúrico e o hidróxido de alumínio



# Neutralização parcial

Neutralização – Talita M.

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

- Neutralização parcial do ácido



Hidrogenossal

- Neutralização parcial da base



Hidroxissal

# Neutralização parcial

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 nítrico e o hidróxido de magnésio



- Entre o ácido clorídrico e o hidróxido de alumínio

