

## Conteúdo Programático

Funções Inorgânicas: Ácidos, bases, Sais, óxidos, Hidretos e Carbeto

## Competências e Habilidades:

Saber equacionar as reações, prever os produtos e reagentes. Balancear e dar nome aos compostos e diferenciá-los.

## Exercícios – Funções Inorgânicas – Reações de Neutralização

1] Desenvolver as seguintes reações de neutralização com balanceamento correspondente:

*Exemplo:*

A] Ácido clorídrico + hidróxido de potássio → cloreto de potássio + água



B] Ácido nítrico + hidróxido de cálcio → nitrato de cálcio + água

C] Ácido sulfídrico + hidróxido de sódio

D] Ácido iodídrico + hidróxido de magnésio

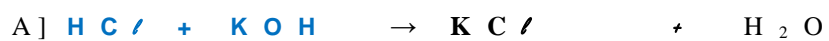
E] Ácido cianídrico + hidróxido ferroso

F] Ácido bromídrico + hidróxido de alumínio

G] Ácido brômico + hidróxido de prata

2] Desenvolver as Reações de Neutralização para obter os seguintes sais:

Exemplo:



*Ácido clorídrico + hidróxido de potássio  $\rightarrow$  Cloreto de potássio + água*



# Funções – Inorgânicas

HIDRETOS

Fazer e  
entregar

HIDRETOS

Exercício

Dê o nome ou a fórmula para os hidretos abaixo:

AgH

Hidreto de magnésio

PH<sub>3</sub>CuH<sub>2</sub>

Hidreto Niqueloso

AlH<sub>3</sub>SiH<sub>4</sub>AsH<sub>3</sub>

# Funções – Inorgânicas

CARBETOS

CARBETOS

Exercício

Dê o nome para os carbetos abaixo:



Fazer e  
entregar