

**1ª  
SÉRIE**

# **CANAL SEDUC-PI1**



PROFESSOR (A):

**FELIPE  
ROSAL**



DISCIPLINA:

**QUÍMICA**



AULA Nº:



CONTEÚDO:

**FUNÇÕES  
INORGÂNICAS**



TEMA GERADOR:



DATA:

**17.09.2020**

# FUNÇÕES INORGÂNICAS

Educação  
PROGRAMA DE MEDIAÇÃO TECNOLÓGICA

# SAL



$\text{NaCl}$



$\text{CuSO}_4$

# SAL

É todo composto que em solução aquosa possui pelo menos um cátion diferente do  $H^+$ , e pelo menos um ânion diferente do  $OH^-$ .



$Na^+$  → cátion diferente do  $H^+$

$Cl^-$  → ânion diferente do  $OH^-$



$Ba^{2+}$  → cátion diferente do  $H^+$

$SO_4^{2-}$  → ânion diferente do  $OH^-$



***A reação entre um ácido e uma base recebe o nome especial de  
NEUTRALIZAÇÃO ou SALIFICAÇÃO***

***A neutralização entre um ácido e uma base pode ser  
TOTAL ou PARCIAL***

### ***NEUTRALIZAÇÃO TOTAL***

***O total de hidrogênios ionizáveis do ácido é  
igual ao total de oxidrilas da base***



## NEUTRALIZAÇÃO PARCIAL

*O total de hidrogênios ionizáveis do ácido é diferente do total de oxidrilas da base*



*Um “H” se une a uma “OH”  
formando apenas uma molécula de água  
e restando uma oxidrila (OH)*



*Apenas um “H” se une a uma “OH”  
formando apenas uma molécula de água  
e restando um “H”*