

**1^a
SÉRIE**

CANAL SEDUC-PII



PROFESSOR (A):

**FELIPE
ROSAL**



DISCIPLINA:

QUÍMICA



AULA Nº:



CONTEÚDO:

**FUNÇÕES
INORGÂNICAS**



TEMA GERADOR:



DATA:

17.09.2020

FUNÇÕES INORGÂNICAS

PROGRAMA DE MEDAÇÃO TECNOLÓGICA

SAL



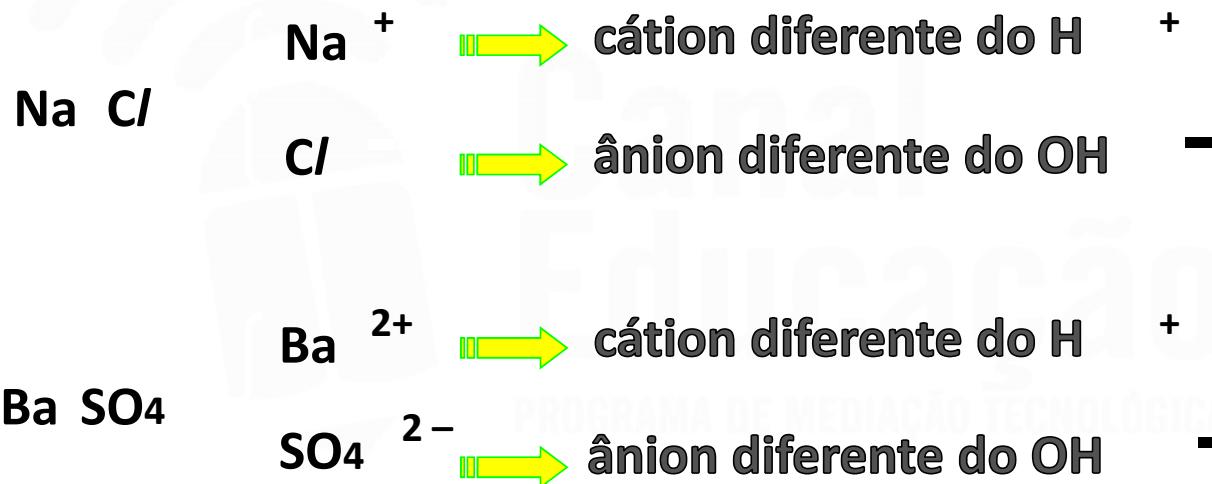
NaCl



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^- .



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 oxidrilos da base



NEUTRALIZAÇÃO PARCIAL

O total de hidrogênios ionizáveis do ácido é diferente do total de oxidrillas 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”*