

**INSTITUTO FEDERAL DE
EDUCAÇÃO, CIÊNCIA E TECNOLOGIA
RIO GRANDE DO NORTE**

Funções inorgânicas e suas propriedades

Docente: Prof. Me. Hanniel Freitas

SAIS

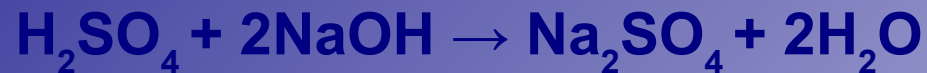
O SAL É UM COMPOSTO FORMADO ATRAVÉS DA REAÇÃO ENTRE UM ÁCIDO E UMA BASE



SAIS

→ SAL NORMAL

NÃO POSSUI HIDROGÊNIO IONIZÁVEL OU HIDROXILA. RESULTA DE UMA REAÇÃO DE NEUTRALIZAÇÃO TOTAL;



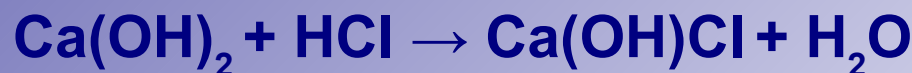
→ HIDROGENO SAL

SAL CUJO ÂNION TEM UM OU MAIS HIDROGÊNIOS IONIZÁVEIS E NÃO APRESENTA HIDROXILA. RESULTA DE UMA REAÇÃO DE NEUTRALIZAÇÃO PARCIAL DO ÁCIDO.



→ HIDRÓXI SAL

SAL CUJO ÂNION NÃO APRESENTA HIDROGÊNIO IONIZÁVEL, APRESENTANDO UMA HIDROXILA. RESULTA DA NEUTRALIZAÇÃO PARCIAL DA BASE.



SAIS

→ **É PRECISO BALANCEAR AS EQUAÇÕES!**

EXEMPLO: REAÇÃO DE NEUTRALIZAÇÃO TOTAL



→ **NOMENCLATURA**

NOME DO
SAL

=

NOME DO
ÂNION

de

NOME DO
CÁTION

ÓXIDOS

ÓXIDO É UM COMPOSTO BINÁRIO QUE CONTÉM OXIGÊNIO NO QUAL ELE É O ELEMENTO MAIS ELEGRONEGATIVO.

→ O ÚNICO ELEMENTO MAIS ELETRONEGATIVO QUE O O É O F, POR ESSE MOTIVO OF_2 NÃO É CONSIDERADO UM ÓXIDO.

ÓXIDOS

→ NOMENCLATURA



→ METAIS COM NOX FIXO E O NOX DO OXIGÊNIO É -2

ÓXIDO DE (NOME DE E)

→ ELEMENTOS COM NOX VARIÁVEL E O NOX DO OXIGÊNIO É -2

ÓXIDO DE (NOME DE E) (ALGARISMO ROMANO)

→ OXIGÊNIO COM NOX IGUAL A -1

PERÓXIDO DE (NOME DE E)

ÓXIDOS

→ CARÁTER DO ÓXIDO

→ ÓXIDOS ÁCIDOS



Resultam da desidratação dos ácidos e, portanto, são chamados de **anidridos** de ácidos.

→ ÓXIDOS BÁSICOS



→ PERÓXIDOS

