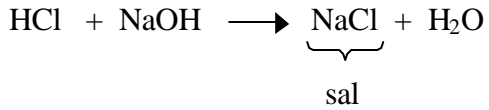


Sais de Arrhenius

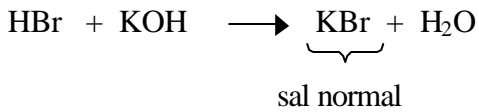
São compostos iônicos formados a partir da reação de ácido com uma base de Arrhenius. Numa reação ácido – base ocorre a formação de moléculas de água além do sal (**Reação de Neutralização**).

Exemplo:



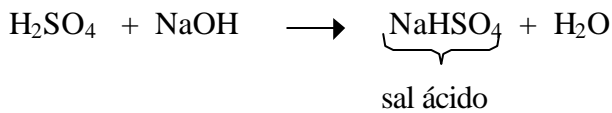
Classificação e Nomenclatura dos sais:

- **Sal normal:** formado a partir da reação de neutralização total do ácido e da base:



nome do ânion **de** nome do cátion

- **Sal ácido ou hidrogeno-sal:** formado a partir da reação de neutralização parcial do ácido e total da base:



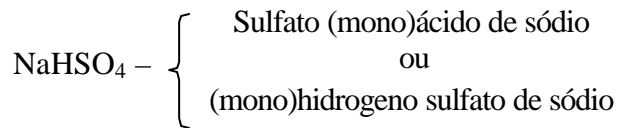
nome do ânion prefixo + ácido **de** nome do cátion

ou

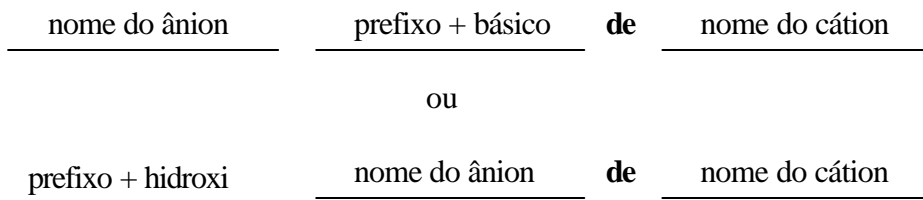
prefixo + hidrogeno nome do ânion **de** nome do cátion

Obs: O prefixo (mono, di, tri) indica o número de hidrogênios ionizáveis.

Exemplo:

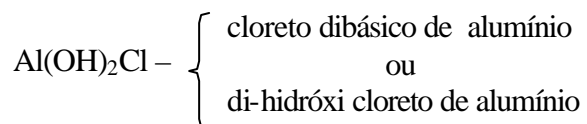


- **Sal básico ou hidrox-sal:** formado a partir da reação de neutralização parcial da base e total do ácido:



Obs: O prefixo (mono, di, tri) indica o número de hidróxidos ionizáveis.

Exemplo:



- **Sal hidratado:** cristaliza com uma ou mais moléculas de água:



$\text{CaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ – cloreto de cálcio di-hidratado

Solubilidade dos sais em água: a 25°C e 1 atm, são solúveis os sais de metais alcalinos, amônio, nitratos, acetatos, haletos, sulfatos. *Exceções:* haletos de Ag^+ , Pb^{2+} , Hg_2^{2+} e sulfatos de Ca^{2+} , Sr^{2+} , Ba^{2+} , Pb^{2+} são insolúveis.