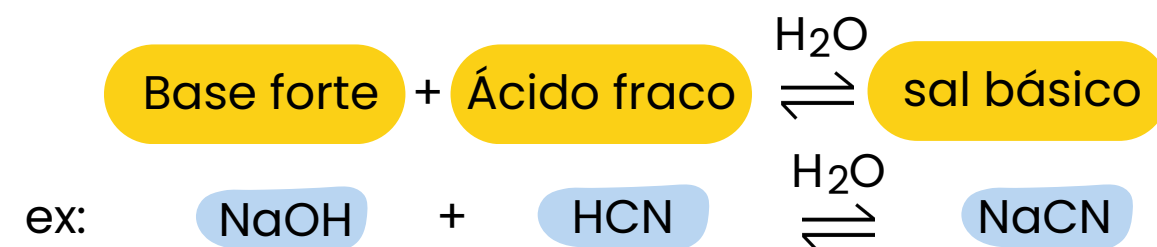
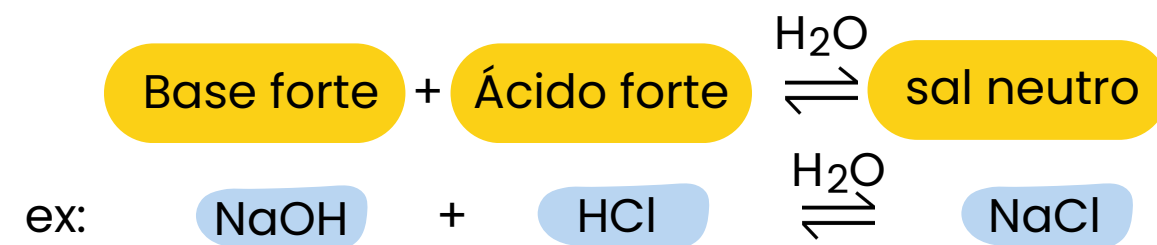


Ph < 7
devido a presença de íons H⁺



Ph > 7
devido a presença de íons OH⁻



Ph = 7
PH neutro

- Sempre "herda" a característica mais forte

Sais.

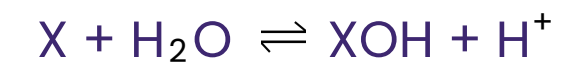
Características

Sais são compostos iônicos com alto pontos de fusão e ebulição e são bons condutores elétricos em água.

Hidrolise salina

é um processo onde os íons de um sal se dissolve na água regenerando o ácido ou a base de origem

A reação de um cátion genérico com a água pode ser representada da seguinte forma:



Nomenclatura

| Sufixo do ácido | Sufixo do ânion |
|-----------------|-----------------|
| -ídrico | -eto |
| -ico | -ato |
| -oso | -ito |

Nome do sal → de

nome do ânion nome do cátion