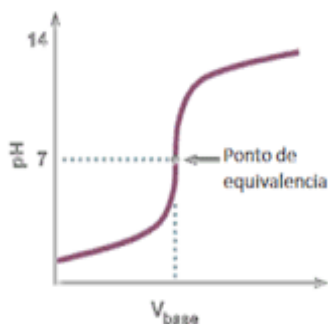


Unidade 2: Tipos de reações químicas

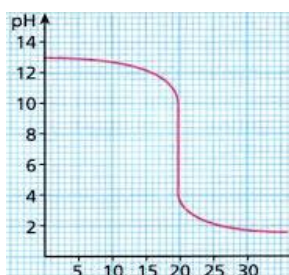
2.3 Reações de ácido-base

Reação química que se obtém quando se adiciona um ácido a uma base e vice-versa. Normalmente, assume-se que a reação ocorre à temperatura ambiente (25 °C).

Ao adicionarmos lentamente uma quantidade de base a um ácido, o pH da solução ácido começará a aumentar, podendo mesmo tornar-se numa solução básica.



Ao adicionarmos um ácido a uma base, esta última torna-se cada vez mais ácida, podendo no final tornar-se numa solução ácida.



A reação ácido base tem como produtos um sal e água, podendo por esse motivo ser designada por solução de neutralidade.

Nota: nem todos os sais formados são neutros, alguns podem formar soluções ácidas ou básicas.

Equação: **Ácido + Base → Sal + Água**

Alguns sais:

Neutro – cloreto de sódio (NaCl)

Ácido – cloreto de amônio (NH₄Cl)

Base – hidrogenocarbonato de sódio (NaHCO₃)

O conhecimento das reações ácido-base é importante, pois os seus princípios podem ser utilizados para o tratamento de indisposições (azia/ antiácidos), ou para equilibrar o pH dos solos, ou ainda diminuir a acidez ou a basicidade a nível ambiental (diminuir a acidez dos rios/ adicionar cal – óxido de cálcio).