

Hidrólise salina

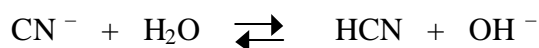
É a reação entre um sal e água, produzindo ácido e base. É a reação inversa da neutralização.

- Sal de ácido forte e base fraca:



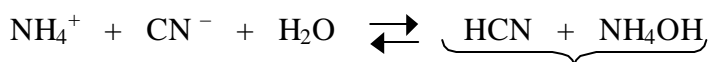
O íon NH_4^+ sofre a hidrólise, liberando íons H^+ , que conferem a solução caráter ácido.

- Sal de ácido fraco e base forte:



O íon CN^- sofre a hidrólise, liberando íons OH^- , que conferem a solução caráter básico.

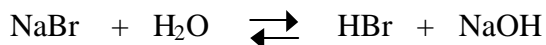
- Sal de ácido fraco e base fraca:



não se ionizam

Os íons NH_4^+ e CN^- sofrem a hidrólise, mas como o ácido e a base são fracos, não há liberação de H^+ ou OH^- , não alterando significativamente o pH.

- Sal de ácido forte e base forte:



Não há hidrólise.

