

### Hidrólise salina

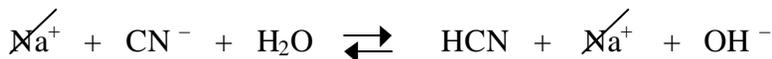
É a reação entre um sal e água, produzindo ácido e base. É a reação inversa da neutralização.

- Sal de ácido forte e base fraca:



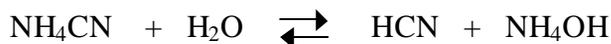
O íon  $\text{NH}_4^+$  sofre a hidrólise, liberando íons  $\text{H}^+$ , que conferem a solução caráter ácido.

- Sal de ácido fraco e base forte:



O íon  $\text{CN}^-$  sofre a hidrólise, liberando íons  $\text{OH}^-$ , que conferem a solução caráter básico.

- Sal de ácido fraco e base fraca:



não se ionizam

Os íons  $\text{NH}_4^+$  e  $\text{CN}^-$  sofrem a hidrólise, mas como o ácido e a base são fracos, não há liberação de  $\text{H}^+$  ou  $\text{OH}^-$ , não alterando significativamente o pH.

- Sal de ácido forte e base forte:



Não há hidrólise.

