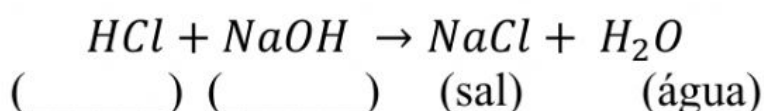




Teoria Ácido-Base segundo Arrhenius

_____ é toda substância que, por adição de água, dissocia-se e aumenta a concentração de íons OH^- - **íon hidroxila (IUPAC)**

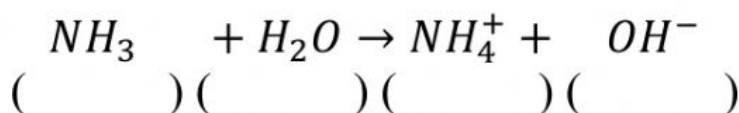
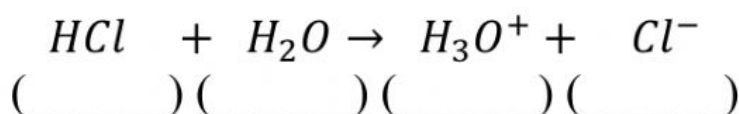
_____ é toda substância que, por adição de água, ioniza-se e aumenta a concentração de íons H_3O^+ - **íon oxônio (IUPAC)** ou hidroxônio, também, fala-se que libera íons H^+ .



Teoria Ácido-Base segundo a Teoria de Bronsted- Lowry – Teoria Protônica (1923)

_____ é toda espécie química (molécula ou íon) que recebe próton (H^+).

_____ é toda espécie química (molécula ou íon) que doa próton (H^+).



Teoria Ácido-Base segundo Lewis – Teoria Eletrônica (1923):

_____ é a espécie química (molécula ou íon) capaz de **receber par de elétrons** não compartilhados de outra espécie química, ou seja, todos os cátions.

_____ é a espécie química (molécula ou íon) capaz de **doar par de elétrons** não compartilhados (covalente coordenada ou dativa) a outra espécie química.

