

Ácidos e Bases

Gabriel Braun

Colégio e Curso Pensi, Coordenação de Química



Ácidos e Bases de Brønsted-Lowry

1. Doadores e receptores de prótons.
2. Íon espectador.
3. Ácido conjugado e base conjugada.
4. Fluxo de densidade eletrônica.

1.0.1 Habilidades

- a. **Apresentar** o ácido conjugado e a base conjugada de uma substância.
- b. **Identificar** os pares ácido e base conjugada em uma reação.

Força de Ácidos e Bases

1. Estabilidade da base conjugada.
2. Influência do raio atômico na acidez e basicidade.
3. Influência da ressonância na acidez e basicidade.
4. Influência da indução eletrônica na acidez e basicidade.
5. Influência do orbital na acidez e basicidade.

2.0.2 Habilidades

- a. **Comparar** a força de ácidos e bases.

Solventes

1. Solvatação.
2. Autoprotólise
3. Efeito nivelador de solventes.
4. Acidez e basicidade em fase gasosa.

3.0.3 Habilidades

- a. **Comparar** a força de ácidos e bases em solução.
- b. **Comparar** a força de ácidos e bases em fase gasosa.

Ácidos e Bases de Lewis

1. Receptores e doadores de elétrons.
2. Eletrófilos e nucleófilos.

4.0.4 Habilidades

- a. **Identificar** reações ácido-base de Lewis.