

Redox-Prozess

Messung der Energie Die Energie, mit einem Redox-Prozess zugeordnet ist, kann nicht gemessen werden, gemessen werden nur 2 Prozesse juntos. Tomando Energien der Wasserstoff-Elektrode als Referenz = 0 Volt

Elektrodenpotentiale: Eine Zelle besteht aus einem Typ x Elektrode (Kathode) im Vergleich zu Wasserstoff-Elektrode (Anode).

Die enegia Redox-Prozesse, die in Lösung voltiosy gemessen, wenn Pass hängt von der Konzentration

Potentiale in den Tabellen angegeben sind 1M von Kationen in der Reaktion gemessen.

Der Wert des Potentials des Oxidationsmittels muss größer sein als die Ermäßigung für die Redoxreaktion ist spontan

Auswirkungen des Zusammenschlusses: Die Werte hängen von den potenziellen concentracion gegen konzentrierter dieser Art wird tendenziell schneller fallen und E. Maror Das Problem wird durch die Gleichung Nerst gelöst. wenn Oxidationsmittel oder gelöste Konzentration sta rductor n 0 und wird als 1 in der Gleichung genommen.

Steigende E aunmenta Oxidationskraft, stärkere Oxidationsmittel, Reduzierstück schwächer und umgekehrt.

Amphotere stabil, der brandfördernden Wirkung ist nicht größer als die Reduktion, dann gibt es keine Reaktion. **Amphotere** instabil: Die amphotere reduziert und mit sich selbst oxidiert (Disproportionierung), die amphoteren gab es in Lösung kann nicht darin dismutates

Einfluss von pH-Wert: wenn das Oxidationsmittel Einflüsse verliert, weil der Sauerstoff O_2 reagiert mit den Protonen des Mediums, ist das Potenzial der Tabellen auf pH 0 und 1 M genommen, wenn pH-Wert steigt, sinkt, E, immer mehr das System zu verringern.

Redox in Wasser: Normalerweise verwendet Lösungsmittel Wasser cmo dazwischen liegenden zwei Redox-Reaktionen als Oxidations-oder Reduktionsmittel.

-> Ein Oxidationsmittel, dass ein Potential von mehr als 1,23 bis 0,06 ist nicht stabil ph

-> Ein Untersetzungsgetriebe, dass ein potenzieller -0,06 niedriger als bei der akuten nicht stabilen pH-Wert hat.

Einfluss der Anlage: Wenn ein Redox-System einen Komplex mit dem Oxidationsmittel bildet, verringert das Potenzial der es durch eine Verringerung der Konzentration der gleichen

Auflösung von Metallen: Um ein Metall zunächst oxidieren aufzulösen, drei Arten von Metallen:

-> Die que0 weniger Potenzial tiienes, wird H^+ / H_2

„Metalle mit potenziellen zwischen 0 und 1 NO_3H / NO

-> Edelmetalle verwendet aqua regia.

Bildung von Niederschlägen: Wenn sich ein Niederschlag bildet mit dem Oxidationsmittel E abnimmt, weil es die Konzentration der Oxidationsmittel ab.

Amphotere stabil, der brandfördernden Wirkung ist nicht größer als die Reduktion, dann gibt es keine Reaktion. **Amphotere** instabil: Die amphotere reduziert und mit sich selbst oxidiert (Disproportionierung), die amphoteren gab es in Lösung kann nicht darin dismutates

Einfluss von pH-Wert: wenn das Oxidationsmittel Einflüsse verliert, weil der Sauerstoff O_2 reagiert mit den Protonen des Mediums, ist das Potenzial der Tabellen auf pH 0 und 1 M genommen, wenn pH-Wert steigt, sinkt, E, immer mehr das System zu verringern.

Redox in Wasser: In der Regel verwendet Lösungsmittel Wasser cmo dazwischen liegenden zwei Redox-Reaktionen als Oxidations-oder Reduktionsmittel.

-> Ein Oxidationsmittel, dass ein Potential von mehr als 1,23 bis 0,06 ist nicht stabil ph

-> Ein Untersetzungsgetriebe, dass ein potenzieller -0,06 niedriger als bei der akuten nicht stabilen pH-Wert hat.

Einfluss der Anlage: Wenn ein Redox-System einen Komplex mit dem Oxidationsmittel bildet,

verringert das Potenzial der es durch eine Verringerung der Konzentration der gleichen

Auflösung von Metallen: Um ein Metall zunächst oxidieren aufzulösen, drei Arten von Metallen:

-> Die que0 weniger Potenzial tiienes, wird H^+ / H_2

„Metalle mit potenziellen zwischen 0 und 1 NO_3H / NO

-> Edelmetalle verwendet aqua regia.

Bildung von Niederschlägen: Wenn sich ein Niederschlag bildet mit dem Oxidationsmittel E abnimmt, weil es die Konzentration der Oxidationsmittel ab.

Messung der Energie Die Energie, mit einem Redox-Prozess zugeordnet ist, kann nicht gemessen werden, gemessen werden nur 2 Prozesse juntos. Tomando Energien der Wasserstoff-Elektrode als Referenz = 0 Volt

Elektrodenpotentiale: Eine Zelle besteht aus einem Typ x Elektrode (Kathode) im Vergleich zu Wasserstoff-Elektrode (Anode).

Die enegia Redox-Prozesse, die in Lösung voltiosy gemessen, wenn Pass hängt von der Konzentration

Potentiale in den Tabellen angegeben sind 1M von Kationen in der Reaktion gemessen.

Der Wert des Potenzials des Oxidationsmittels muss größer sein als die Ermäßigung für die Redoxreaktion ist spontan

Auswirkungen des Zusammenschlusses: Die Werte hängen von den potenziellen concentracion gegen konzentrierter dieser Art wird tendenziell schneller fallen und E. Maror Das Problem wird durch die Gleichung Nerst gelöst. wenn Oxidationsmittel oder gelöste Konzentration sta rductor n 0 und wird als 1 in der Gleichung genommen.

Steigende E aunmenta Oxidationskraft, stärkere Oxidationsmittel, Reduzierstück schwächer und umgekehrt.

Amphotere stabil, der brandfördernden Wirkung ist nicht größer als die Reduktion, dann gibt es keine Reaktion. **Amphotere** instabil: Die amphotere reduziert und mit sich selbst oxidiert (Disproportionierung), die amphoteren gab es in Lösung kann nicht darin dismutates

Einfluss von pH-Wert: wenn das Oxidationsmittel Einflüsse verliert, weil der Sauerstoff O_2 reagiert mit den Protonen des Mediums, ist das Potenzial der Tabellen auf pH 0 und 1 M genommen, wenn pH-Wert steigt, sinkt, E, immer mehr das System zu verringern.

Redox in Wasser: In der Regel verwendet Lösungsmittel Wasser cmo dazwischen liegenden zwei Redox-Reaktionen als Oxidations-oder Reduktionsmittel.

-> Ein Oxidationsmittel, dass ein Potential von mehr als 1,23 bis 0,06 ist nicht stabil ph

-> Ein Untersetzungsgetriebe, dass ein potenzieller -0,06 niedriger als bei der akuten nicht stabilen pH-Wert hat.

Einfluss der Anlage: Wenn ein Redox-System einen Komplex mit dem Oxidationsmittel bildet, verringert das Potenzial der es durch eine Verringerung der Konzentration der gleichen

Auflösung von Metallen: Um ein Metall zunächst oxidieren aufzulösen, drei Arten von Metallen:

-> Die que0 weniger Potenzial tiienes, wird H^+ / H_2

„Metalle mit potenziellen zwischen 0 und 1 NO_3H / NO

-> Edelmetalle verwendet aqua regia.

Bildung von Niederschlägen: Wenn sich ein Niederschlag bildet mit dem Oxidationsmittel E abnimmt, weil es die Konzentration der Oxidationsmittel ab.