

CONCETTO

L'operazione di una cellula elettrica si riferisce al flusso di corrente che scorre all'interno della cella, guidando il cambiamento di stato nei reattivi. Questo processo è governato e controllato con il modo come viene il potenziale standard.

ESERCIZIO

Calcolare il potenziale standard

per una cella di zinco-cadmio e stabilire la direzione di flusso di corrente.

Reattivi: Zn e Cd (solidi) e Zn^{2+} e Cd^{2+} (ioni in soluzione) a $1M$.

Le celle della cella si connettono con l'obiettivo come mostrato, a seconda dell'ordine di reattivi.

Calcolare il potenziale della cella e stabilire la direzione di flusso di corrente.

Soluzione: per una cella di zinco-cadmio il potenziale standard è $0,76V$.

Se una cella di zinco-cadmio è collegata a una cella di zinco-cadmio, la cella di zinco-cadmio si connette a una cella di zinco-cadmio e la cella di zinco-cadmio si connette a una cella di zinco-cadmio.

PROBLEMA



La cella di zinco-cadmio è collegata a una cella di zinco-cadmio.

La direzione di flusso di corrente è:

- Direzione di zinco-cadmio a zinco-cadmio.

Il potenziale standard è:

- Direzione di zinco-cadmio a zinco-cadmio.
- Direzione di zinco-cadmio a zinco-cadmio.

La cella di zinco-cadmio è collegata a una cella di zinco-cadmio e la cella di zinco-cadmio si connette a una cella di zinco-cadmio.