

ESERCIZI – INTRODUZIONE AI METODI ELETTROLITICI

A SPUNTI DI RIFLESSIONE

1. Spiegare in che modo il ruolo esercitato dagli elettrodi nelle tecniche potenziometriche e nelle tecniche elettrolitiche è profondamente diverso.

.....
.....
.....

2. Come si chiama l'elettrodo positivo in una cella galvanica? E in una cella elettrolitica?

.....
.....
.....

3. In che cosa differisce l'anodo di una cella galvanica dall'anodo di una cella elettrolitica?

.....
.....
.....

4. I calcoli orientativi per determinare la tensione da applicare a un sistema elettrolitico sono troppo grossolani, se si tiene conto solo dei potenziali standard delle coppie redox coinvolte: spiegare perché.

.....
.....
.....

5. Cercare su varie fonti la definizione di **polarizzazione** e di **sovratensione**, possibilmente consultando anche qualche testo di *galvanotecnica* oltre a quelli di elettrochimica teorica; cercare di cogliere le eventuali differenze e approfondire .

.....
.....
.....

6. Fra i vari modi con cui si realizza il trasferimento di massa in una soluzione sottoposta a elettrolisi, due non dipendono dal fatto che il circuito sia chiuso o aperto; quali?

.....
.....
.....



7. Per quale motivo l'intensità della corrente limite di diffusione è strettamente correlata alla concentrazione della specie in soluzione?

.....
.....
.....

8. Una coppia redox si definisce **elettroattiva** quando si scarica agli elettrodi. Che ruolo può svolgere a questo livello il solvente acquoso?

.....
.....
.....

