**Verifica delle conoscenze/competenze acquisite**

**Rispondi alle seguenti domande:**

1. Che reazione avviene al catodo in una cella elettrolitica? Che reazione all’anodo?
2. Le reazioni redox che avvengono tramite elettrolisi sono termodinamicamente favorite? Perché?
3. Ripensando all’esperimento fatto in laboratorio schematizza una cella elettrochimica, indicandone i principali componenti.
4. Nell’esperimento con elettrodi di rame in una soluzione di CuSO4 0,1M, se aveste pesato i due elettrodi prima e dopo 1h di elettrolisi cosa avreste potuto notare?
5. Avrebbero avuto entrambi lo stesso peso iniziale.
6. Il catodo sarebbe più pesante dell’anodo.
7. L’anodo sarebbe più pesante del catodo.
8. Se volessimo far depositare dell’argento su una posata usando cianuro di argento ed argento metallico dove dovremmo porre l’elettrodo di argento all’anodo o al catodo? Quali sarebbero le due semireazioni che avverrebbero agli elettrodi?
9. Il sistema precedentemente descritto è ohmico o non-ohmico?

**Vero o falso? Giustifica brevemente la tua risposta.**

1. Nella pila all’anodo avviene un’ossidazione mentre nella cella elettrolitica una riduzione.
2. Nella cella voltaica il ponte salino serve a ristabilire la neutralità elettrica nelle due soluzioni.
3. In una reazione redox che avviene in una cella elettrolitica il potenziare E° della semireazione dell’ossidante è più alto di quello del riducente.
4. L’elettrodeposizione sugli oggetti è un esempio di elettrolisi.