**Domande e questionari per la verifica delle conoscenze/competenze acquisite**

**Verifica finale**

**Rispondi alle seguenti domande**

1. Individua fra le seguenti equazioni quelle che rappresentano reazioni di ossidoriduzione:



1. Ripensando all’esperimento fatto in laboratorio schematizza una cella voltaica, indicandone i principali componenti.
2. In una comune pila il catodo è costituito di una miscela solida di carbone e biossido di manganese; l’anodo da zinco; la soluzione elettrolitica da una pasta di NH3Cl e ZnCl2. Scrivi le semireazioni che avvengono al catodo e all’anodo.

**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 il potenziare E° della semireazione dell’ossidante è più alto di quello del riducente.
4. Quando le pile sono completamente scariche possono essere eliminate con tutti gli altri rifiuti.
5. L’argentatura degli oggetti è un esempio di galvanoplastica.