**VERIFICA FINALE**

**E’ consentito l’uso della tavola periodica e della calcolatrice – Tempo massimo … minuti**

Cognome e nome ………………………………………………….…….. Classe ….…… Data ……………..……. **TOT p. 20**

**1 Completa correttamente le seguenti frasi, cancellando con una linea il termine errato tra quelli alternativi suggeriti. Punti 5**

**a)** Il fenomeno dell’elettrolisi avviene nelle **celle galvaniche/celle elettrolitiche** e trasforma

l’energia **chimica/elettrica** in energia **chimica/elettrica**.

**b)** Nelle celle elettrolitiche, l’anodo è il polo **negativo/positivo** mentre il catodo è il polo **negativo/**

**positivo,** con polarità quindi **uguale/opposta** alle pile.

**c)** L’elettrolisi del NaCl fuso porta alla deposizione del **metallo/non metallo** al catodo e alla

liberazione del **metallo/non metallo** all’anodo.

**d)** All’anodo di una cella elettrolitica si **ossida/riduce** la specie che possiede il valore di E° più

**positivo/negativo**.

**e)** L’elettrolisi dell’acqua porta alla formazione di **idrogeno/ossigeno** gassoso al catodo e di

 **idrogeno** /**ossigeno** gassoso all’anodo.

**2 Calcola la massa di rame prodotta in una cella elettrolitica grazie al passaggio di 8 A di corrente per 4 ore in una soluzione di CuSO4. Punti 3**

**3 L’argentatura di una moneta di rame, cioè il suo rivestimento con un sottile strato di argento metallico, si può ottenere tramite elettrolisi di una soluzione di un sale d’argento collegando la moneta di rame a uno dei due poli del generatore. Punti 2**

**A quale polo del generatore collegheresti la moneta di rame?**

**…………………………………………………………………………………………………………………………………..**

**Quale reazione avviene su tale elettrodo?**

**…………………………………………………………………………………………………………………………………..**

**4 ecc**