

Φύλλο αξιολόγησης

Πείραμα 5.15 - Ηλεκτρόλυση νερού ή αραιού διαλύματος θειικού οξέος

Σχολείο:

Τάξη-Τμήμα:

Όνοματεπώνυμο:

Ημερομηνία:

- 1) Περιγράψτε τη διαδικασία της ηλεκτρόλυσης του νερού με τη συσκευή Hoffman και γράψτε τις αντιδράσεις που πραγματοποιούνται στην άνοδο και στην κάθοδο.
- 2) Τι είδους μετατροπή ενέργειας γίνεται κατά τη διαδικασία της ηλεκτρόλυσης;
- 3) Αναφέρατε δύο χημικά προϊόντα που παράγονται βιομηχανικά και με τη διαδικασία της ηλεκτρόλυσης.
- 4) Να γραφούν οι αντιδράσεις ηλεκτρόλυσης τήγματος NaCl που θα πραγματοποιηθούν στην άνοδο και στην κάθοδο ενός ηλεκτρολυτικού στοιχείου.