

ΦΥΛΛΟ ΑΞΙΟΛΟΓΗΣΗΣ

Όνοματεπώνυμο:

Τάξη:

Ημερομηνία:

Βαθμός:

ΕΡΩΤΗΣΗ 1^η:

Κατά την εκφόρτιση 1 mol ιόντων Cu^{2+} :

- α) προσλαμβάνονται δύο ηλεκτρόνια
- β) περνάει από το κύκλωμα της ηλεκτρολυτικής συσκευής ηλεκτρικό φορτίο ίσο με 193.000C
- γ) προσλαμβάνονται από τα ιόντα Cu^{2+} $6,02 \cdot 10^{23}$ ηλεκτρόνια
- δ) παράγονται 2 mol χαλκού

Να κυκλώσετε τη σωστή απάντηση.

(Μονάδες 2)

ΕΡΩΤΗΣΗ 2^η:

Όταν από ένα ηλεκτρολυτικό στοιχείο που περιέχει διάλυμα CuCl_2 περνάει ηλεκτρικό φορτίο Q ελευθερώνονται στην άνοδο 2L Cl_2 μετρημένα σε stp. Κατά τη δίοδο ηλεκτρικού φορτίου 2Q μέσα από ένα άλλο ηλεκτρολυτικό στοιχείο το οποίο περιέχει διάλυμα NaCl ο όγκος του Cl_2 , μετρημένος σε stp, που ελευθερώνεται στην άνοδο είναι:

- α) 2L
- β) 4L
- γ) 1L
- δ) 8L

Να κυκλώσετε τη σωστή απάντηση και να τη δικαιολογήσετε.

(Μονάδες 2*4=8)

ΕΡΩΤΗΣΗ 3^η:

Υπολογίστε τους όγκους των αερίων, σε stp, που ελευθερώνονται:

α) στην άνοδο (Pt) κατά την ηλεκτρόλυση διαλύματος K_2SO_4

β) στην κάθοδο κατά την ηλεκτρόλυση διαλύματος NaOH, αν και οι δύο ηλεκτρολύσεις γίνονται με ρεύμα έντασης 4A και διαρκούν 32 min και 10 s.

(Μονάδες 2*5=10)