

ΦΥΛΛΟ ΑΞΙΟΛΟΓΗΣΗΣ

Όνοματεπώνυμο:

Τάξη:

Ημερομηνία:

Βαθμός:

ΕΡΩΤΗΣΗ 1^η:

Εάν εμβαπτίσουμε μεταλλικό σύρμα Cu χωριστά σε υδατικά διαλύματα αλάτων των παρακάτω μετάλλων: Zn, Ag, Al και Fe, σε ποιο από αυτά θα διαπιστώσουμε αλλαγή του χρώματος του διαλύματος και γιατί; Να γραφούν οι σχετικές ημιαντιδράσεις οξείδωσης και αναγωγής που θα συμβούν καθώς και η συνολική οξειδοαναγωγική αντίδραση.

(Μονάδες 3*2=6)

ΕΡΩΤΗΣΗ 2^η:

Σε τέσσερα ποτήρια α, β, γ και δ περιέχονται αντίστοιχα υδατικά διαλύματα των ιόντων Cu^{2+} , Ag^+ , Zn^{2+} και Sn^{2+} , το καθένα συγκέντρωσης 1M. Ισάριθμες ράβδοι Fe βυθίζονται στα διαλύματα αυτά. Πού θα γίνει εναπόθεση μετάλλου πάνω στη ράβδο; Να κυκλώσετε τη σωστή απάντηση και να τη δικαιολογήσετε.

A) Μόνο στα α και β

B) Στα α, β και γ

Γ) Μόνο στο δ

Δ) Στα α, β και δ

E) Σε όλα

(Μονάδες 2*3=6)

ΕΡΩΤΗΣΗ 3^η:

Διαθέτετε σύστημα μεταλλικού ελάσματος Zn βυθισμένο σε αραιό υδατικό διάλυμα άλατος του μετάλλου. Εάν με κάποιο τρόπο μειωθεί η συγκέντρωση των ιόντων Zn^{2+} του υδατικού διαλύματος, η αναγωγική δράση του μετάλλου:

1) θα αυξηθεί 2) θα ελαττωθεί 3) δε θα επηρεαστεί

Να επιλέξετε τη σωστή απάντηση βάζοντας X στο αντίστοιχο τετράγωνο και να τη δικαιολογήσετε.

(Μονάδες 2*4=8)