

ΜΕΤΑΛΛΑ



1. Να γράψετε έξι (6) ιδιότητες των μετάλλων (ονομαστικά).

2. Να χαρακτηρίσετε ως σωστές ή λανθασμένες τις προτάσεις που ακολουθούν γράφοντας το γράμμα Σ ή Λ αντίστοιχα.

Δίνεται η ηλεκτροχημική σειρά των μετάλλων:

Li - K - Ca - Na - Mg - Al - Zn - Fe - **H** - Cu - Ag - Pt - Au

- α) Ο σίδηρος Fe αντιδρά με το θειϊκό οξύ H_2SO_4 . ____
- β) Ο χρυσός Au αντιδρά με το θειϊκό οξύ H_2SO_4 . ____
- γ) Ο άργυρος Ag είναι δραστικότερος από το αργίλιο Al. ____
- δ) Όλα τα μέταλλα αντιδρούν με τα οξέα. ____
- ε) Ο χαλκός Cu αντιδρά με διάλυμα νιτρικού αργύρου $AgNO_3$. ____
- ζ) Αν σε διάλυμα θειϊκού χαλκού $CuSO_4$ (μπλε χρώμα) βάλουμε ένα σιδερένιο καρφί τότε αυτό επιχαλκώνεται γιατί ο σίδηρος Fe είναι δραστικότερος από το χαλκό Cu και το διάλυμα γίνεται σταδιακά πράσινο. ____
- η) Το αργίλιο (Al) είναι δραστικότερο από το κάλιο (K). ____
- δ) Το δραστικότερο από όλα τα παραπάνω μέταλλα είναι ο χρυσός (Au). ____

Εγγλεζάκη Φρίντα (Χημικός)