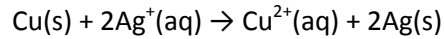
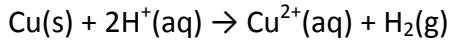
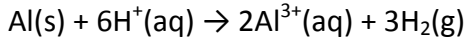
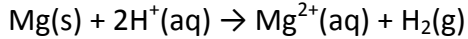


Μερικές ιδιότητες και χρήσεις των μετάλλων

1. Αναφέρατε τις ιδιότητες των μετάλλων

2. Ποιες από τις επόμενες αντιδράσεις είναι δυνατές και ποιες όχι.



3. α) Πότε μπορεί να πραγματοποιηθεί μια αντίδραση απλής αντικατάστασης;

β) Κάθε μέταλλο μπορεί να αντικαταστήσει σε ένα διάλυμα κάποιο άλλο μέταλλο με μια αντίδραση απλής αντικατάστασης;

4. Για ποιο λόγο κατασκευάζονται κράματα; Να αναφέρετε δύο κράματα με σημαντικό τεχνολογικό και οικονομικό ενδιαφέρον.

5. Έχετε ένα διάλυμα θειϊκού ψευδαργύρου (ZnSO_4).

Θα το αποθηκεύατε σε δοχείο από Αλουμίνιο ή σε δοχείο από Χαλκό και γιατί;

6. Ποια από τα μέταλλα Νάτριο (Na), Σίδηρος (Fe), Άργυρος (Ag), Ασβέστιο (Ca), Χαλκός (Cu) αντιδρούν με διάλυμα Υδροχλωρίου (HCl);

7. Είστε στο χημείο και έχετε ρίξει Μαγνήσιο (Mg) και Σίδηρο (Fe) σε δύο δοχεία που περιέχουν θειϊκό οξύ (H_2SO_4).

Παρατηρώντας την αντίδραση σας μπορείτε να συμπεράνετε σε ποιο δοχείο ρίξατε το Μαγνήσιο και σε ποιο το Σίδηρο. (Αναφέρατε ένα τουλάχιστον λόγο που σας οδηγεί στο συμπέρασμα σας)

8. Συμπληρώστε τα παρακάτω κενά

Κράματα είναι τα υλικά που αποτελούνται από δύο ή στοιχεία, από τα οποία το ένα τουλάχιστον είναι, και εμφανίζουν τις των μετάλλων.

Αντιδράσεις απλής αντικατάστασης ονομάζονται αυτές στις οποίες ένα αντικαθιστά υδρογόνου, $\text{H}^+(\text{aq})$, σε ορισμένα διαλύματα ή τα ενός άλλου μετάλλου δραστικού από αυτό σε διαλύματά του.

Τα μέταλλα είναι σώματα, με εξαίρεση τον υδράργυρο που είναι Έχουν γενικά (εκτός από το χρυσό που είναι κιτρινωπός και το χαλκό που έχει κόκκινη απόχρωση) και λάμψη και είναι αγωγοί της θερμότητας.