

Ονοματολογία, Αντιδράσεις - Ασκήσεις

1. Να ονομάσετε τις επόμενες χημικές ενώσεις:

- KCN
- FeCl₃
- H₂SO₄
- HI
- Mg(OH)₂
- NaHCO₃
- KClO₃
- NH₃
- Cu₂SO₄
- NaH₂PO₄
- NH₄Cl
- Al₂O₃
- HNO₃
- HCN
- Al(OH)₃

2. Να γράψετε τους μοριακούς τύπους των παρακάτω χημικών ενώσεων:

- φθοριούχο αργίλιο
- υδροξείδιο του σιδήρου (III)
- θεικό αμμώνιο
- μονοξείδιο του άνθρακα
- υποβρωμιώδες οξύ
- όξινο φωσφορικό κάλιο
- υδρόθειο
- κυανιούχο αμμώνιο
- νιτρικός χαλκός (I)

3. Να συμπληρώσετε τις παρακάτω αντιδράσεις:

- Zn + AgNO₃ →
- Mg + H₂O →
- Br₂ + KCl →
- Na₂SO₄ + KOH →
- CaF₂ + H₃PO₄ →
- NH₄F + NaOH →
- Ba(OH)₂ + H₃PO₄ →
- Al(NO₃)₃ + H₂SO₄ →
- NaNO₃ + MgCl₂ →
- H₂ + N₂ →
- Cl₂ + Al₂S₃ →

Ποιες από αυτές τις αντιδράσεις είναι οξειδοαναγωγικές και ποιες μεταθετικές;

4. Να υπολογίσετε τους αριθμούς οξείδωσης των χημικών στοιχείων που αναγράφονται στην παρένθεση στις επόμενες χημικές ουσίες:

- NaClO_3 (το Cl)
- O_3
- K_2SO_4 (το S)
- $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ (το Cr)
- NH_4^+ (το N)
- $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ (το P)

www.arnos.gr