ΧΗΜΙΚΕΣ ΑΝΤΙΔΡΑΣΕΙΣ

ΜΕΤΑΘΕΤΙΚΕΣ

Εξουδετέρωση

1) ΟΞΥ + ΒΑΣΗ → ΑΛΑΣ + ΝΕΡΟ

2) ΟΞΥ + ΒΑΣΙΚΟ οξείδιο → ΑΛΑΣ + ΝΕΡΟ

3) ΟΞΙΝΟ οξείδιο + ΒΑΣΗ → ΑΛΑΣ + ΝΕΡΟ

4) ΟΞΙΝΟ οξείδιο + ΒΑΣΙΚΟ οξείδιο → ΑΛΑΣ

Διπλή Αντικατάσταση

1) ΟΞΥ1 + ΑΛΑΣ1 → ΟΞΥ2 + ΑΛΑΣ2

2) ΒΑΣΗ1 + ΑΛΑΣ1 → ΒΑΣΗ2 + ΑΛΑΣ2

3) ΑΛΑΣ1 + ΑΛΑΣ2 → ΑΛΑΣ3 + ΑΛΑΣ4

ΟΞΕΙΔΟΑΝΑΓΩΓΙΚΕΣ

Απλή Αντικατάσταση

1) ΜΕΤΑΛΛΟ1 + ΑΛΑΣ1 → ΜΕΤΑΛΛΟ2 + ΑΛΑΣ2

2) ΜΕΤΑΛΛΟ + ΟΞΥ → ΑΛΑΣ + H_2

3α) [K/Ba/Ca/Na] + ΝΕΡΟ → ΒΑΣΗ + H_2

3β) [Mg/…/Pb] + ΝΕΡΟ → ΟΞΕΙΔΙΟ + H_2

4) ΑΜΕΤΑΛΛΟ1 + ΑΛΑΣ1 → ΑΜΕΤΑΛΛΟ2 + ΑΛΑΣ2

Σύνθεσης

Αποσύνθεσης - Διάσπασης