ХИМИЯЛЫҚ РЕАКЦИЯЛАРДЫҢ ТИПТЕРІ

Байкалов Андрей 3 курс химия

Химиялық реакциялар

- Айырылу реакциясы
- Қосылу реакциясы
- Орын басу реакциясы
- Алмасу реакциясы

Қосылу реакциясы

Қосылу реакциясы нәтижесінде бірнеше (жай немесе күрделі) заттардан бір күрделі зат түзіледі.

Механизм

A+B->C

A+B+C->D

Мысалы:

$Fe + S = FeS$

жай + жай = күрделі зат

Айырылу реакциясы

Айырылу реакциясы нәтижесінде бір заттан екі немесе одан да көп заттар түзіледі (күрделі немесе жай).

Механизм

AB--->A+B

ABC---> A+B+C

Мысалы:

$CaCO_3$ □ $CaO + C0_2$

бір зат = екі зат

Орын басу реакциясы

Орын басу реакциясы жай және күрделі зат арасында жүреді, жай зат күрделі заттың құрамындағы бір элемент атомының орнын басады.

Механизм

A + BC ---> AC + B

Мысалы:

$Fe+CuS0_4 = FeS0_4+Cu$
жай зат + күрделі зат = күрделі зат + жай зат

Алмасу реакциясы

Алмасу реакциясы кезінде екі күрделі заттың құрам бөліктері орын алмастырады.

Механизм

A B + C D
+ = AD + BC

Мысалы:

$AgN0_3 + NaCl = AgCl + NaNO_3$
күрделі заттар = күрделі заттар