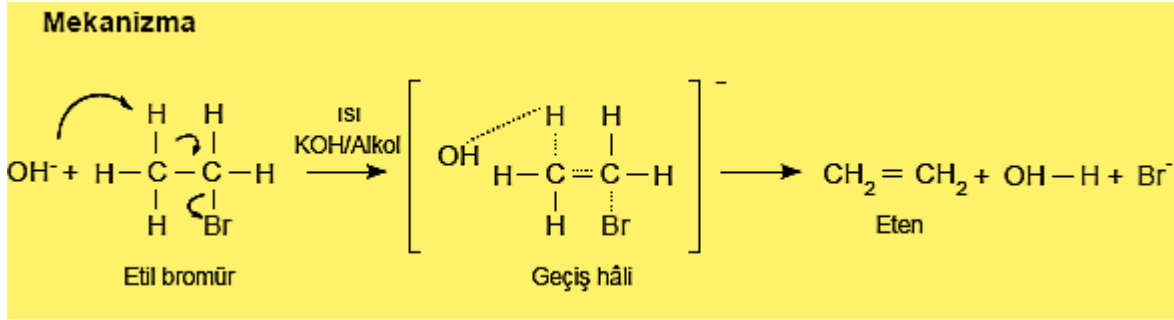
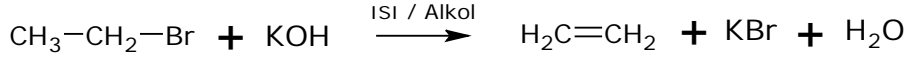


AYRILMA (ELİMİNASYON) TEPKİMELERİ

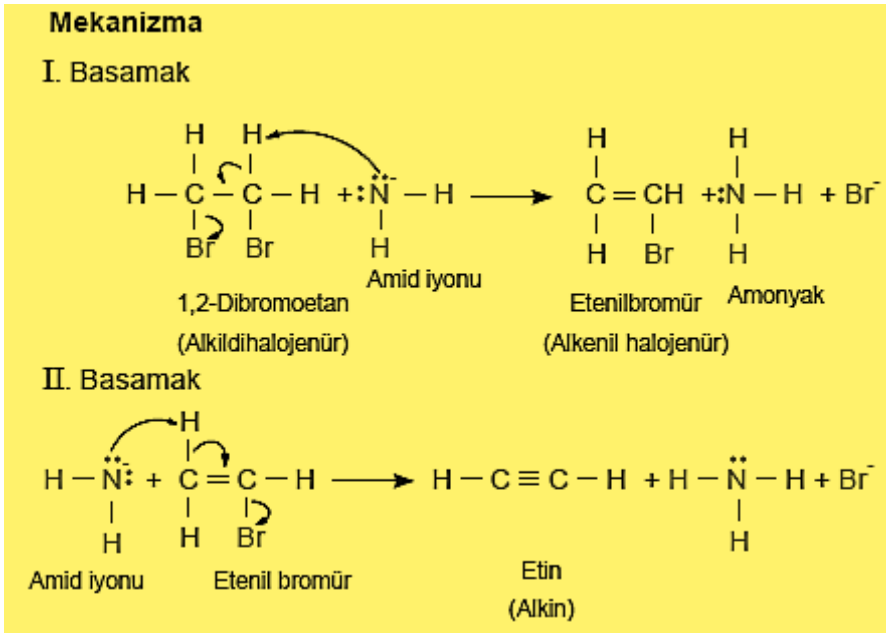
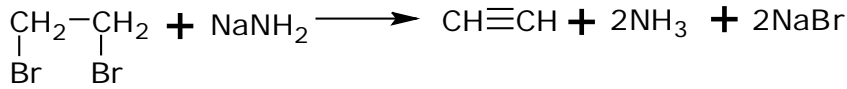
Bir organik molekülden bazı atom ya da atom gruplarının ayrılarak o molekülün doymamış hale gelmesine ayrılma (eliminasyon) tepkimesi denir.

1) Alkil Halojenürlerden HX ayrılması (Dehidrohalojenasyon)

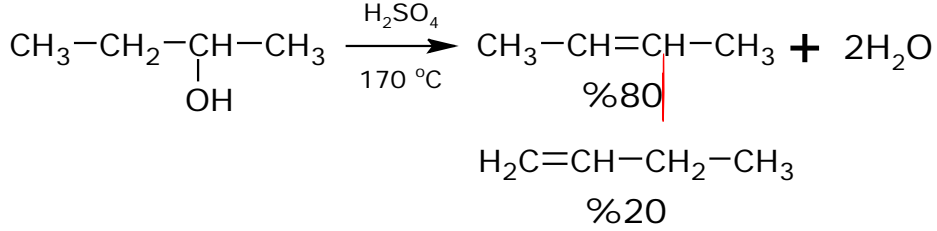
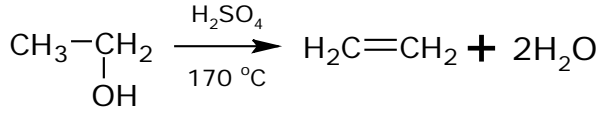
a) Monohalojen alkanlardan KOH yardımıyla HX ayrılması



b) Dihalojen alkanlardan HX ayrılması



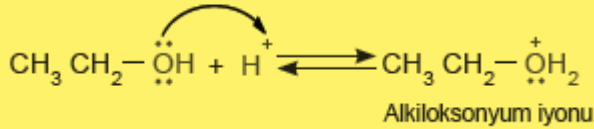
2) Alkollerden H₂O ayrılması (Dehidratasyon)



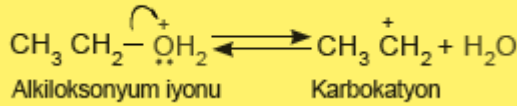
ZAITSEV KURALI: Ayrılma tepkimesi sonunda 2 ayrı alken oluşma ihtimali varsa, pi bağının daha ortada kaldığı ürünlerin oluşma verimi daha yüksek ve oluşan ürün daha kararlı olur.

Mekanizma

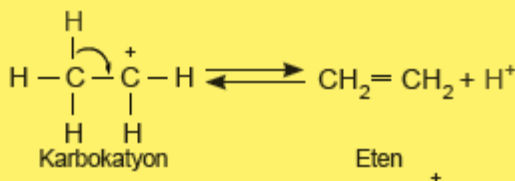
I. Basamak



II. Basamak



III. Basamak



Mekanizmalar MEB Devlet Kitapları Kimya 12 kitabından alınmıştır.