

# Kimyasal Reaksiyonların Cesitleri Nelerdir?

Calisma Kagidi

Bes ana cesit: (1) sentez ( $A + B \rightarrow AB$ ), (2) ayrisma ( $AB \rightarrow A + B$ ), (3) yanma (yakit + O ürünler), (4) tekli yer degistirme ( $A + BC \rightarrow AC + B$ ), ve (5) ciftli yer degistirme ( $AB + CD \rightarrow AD + CB$ ).

## Sorular

1. Hangi cesit:  $2H + O \rightarrow 2HO$ ?

- A) Ayrisma
- B) Sentez
- C) Yanma
- D) Yer degistirme

2. Hangisi bir bilesigi iki parcaya ayiran reaksiyon?

- A) Sentez
- B) Yanma
- C) Ayrisma
- D) Ciftli yer degistirme

3.  $C + O \rightarrow CO$  ne cesit?

- A) Sentez
- B) Yanma
- C) Her ikisi (A ve B)
- D) Yer degistirme

4.  $Fe + CuSO \rightarrow FeSO + Cu$  bu nedir?

- A) Ciftli yer degistirme
- B) Sentez
- C) Tekli yer degistirme
- D) Yanma

5. Siniflandirin:  $2H + O \rightarrow 2HO$

6. Siniflandirin:  $2HO \rightarrow 2HO + O$

7. Siniflandirin:  $CH + 2O \rightarrow CO + 2HO$

8. Tanimla: Sentez reaksiyonu nedir?

9. Tanimla: Ayrisma reaksiyonu tanimi?

10. Tanimla: Yanma reaksiyonunda hangi kimyasal her zaman tepkiye girer?

## Cevap Anahtari

1. B) Sentez - İki element bir bileşik haline gelir - o, sentezdir.
2. C) Ayrısma - Ayrısma her zaman bir reaktif birden fazla urune ayirir.
3. C) Her ikisi (A ve B) - Yanma oksijende yakıt yakmaktır; bu ayrıca sentezie uyar (element bileşik).
4. C) Tekli yer degistirme - Fe bileşikte Cu'nun yerini alır - tekli yer degistirmedir.
5. İki reaktif (H ve O) bir urun (HO) oluşturmak için birleşir. Bu bir sentez (birleşme) reaksiyonudur.
6. Bir reaktif (HO) iki urune ayrılır (HO ve O). Bu bir ayrısma reaksiyonudur.
7. Bir yakıt (CH) oksijen ile tepkiye girerek CO ve HO üretir. Bu bir yanma reaksiyonudur.
8. İki veya daha fazla reaktif tek bir urun oluşturmak için birleşir (A + B AB).
9. Bir reaktif iki veya daha fazla urune ayrılır (AB A + B).
10. Bir yakıt (genellikle hidrokarbon) ve oksijen (O).

### Bounlu

Tüm kartlar, adım adım çözümler ve AI hoca desteği Notek uygulamasında.  
Sınav tarihlerini Promy otomatik hatırlatıcıya çevirir.