

Sentez Tepkimeleri Nedir?

Calisma Kagidi

Sentez tepkimesinde iki ya da daha fazla reaktan tek bir urun olusturur: $A + B \rightarrow AB$. Yaygin ornekler hidrojenin yanmasi ($2H + O \rightarrow 2HO$) ve sodyumun klor gazıyla tepkime vermesidir ($2Na + Cl \rightarrow 2NaCl$).

Sorular

1. Asagidakilerden hangisi sentez tepkimesidir?

- A) $2HO \rightarrow 2H + O$
- B) $2Na + Cl \rightarrow 2NaCl$
- C) $HCl + NaOH \rightarrow NaCl + HO$
- D) $CHO \rightarrow 2CHO + 2CO$

2. Sentezin genel kalibi nedir?

- A) $A + B \rightarrow C$
- B) $A + B \rightarrow AB$
- C) $AB + CD \rightarrow AD + CB$
- D) $A + BC \rightarrow AC + B$

3. $2H + O \rightarrow 2HO$ sentez midir?

- A) Hayir, parcalanmadir
- B) Evet, iki reaktan bir urun olusturur
- C) Hayir, tek yer degistirmedir
- D) Hayir, cift yer degistirmedir

4. Demir (Fe) oksijende yanarak FeO olusturur. Bu sentez cunku

- A) bir reaktan parcalanir
- B) iki reaktan bir urun olusturur
- C) atomlar yer degistirir
- D) iyonlar partner degistirir

5. Sodyum (Na) klor gazı (Cl) ile tepkime vererek sodyum klorid olusturur. Denklemi yazip dengele.

6. Hidrojen gazı (H) oksijende (O) yanarak su (HO) olusturur. Bu sentez tepkimesini dengele.

7. Karbon (C) oksijende tamamen yanarak karbon dioksit olusturur. Dengelenmis denklemi yaz.

8. Tanimla: Sentez tepkimesi nedir?

9. Tanimla: Yanma sentez tepkimesi midir?

10. Tanimla: Sentez ornegi ver.

Cevap Anahtari

1. B) $2\text{Na} + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{NaCl}$ - $2\text{Na} + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{NaCl}$ iki reaktani tek bir urune birlestirir.
2. B) $A + B \rightarrow AB$ - Sentez: $A + B \rightarrow AB$ (iki ya da daha fazla tek olur).
3. B) Evet, iki reaktan bir urun olusturur - Iki madde (hidrojen ve oksijen) birleserek bir urun (su) olusturur.
4. B) iki reaktan bir urun olusturur - Fe ve O (iki reaktan) birleserek FeO (bir urun) olusturur.
5. Dengesiz: $\text{Na} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{NaCl}$ Cl: sagda 2 NaCl olmalı Na: solda 2 Na olmalı Dengelenmis: $2\text{Na} + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{NaCl}$
6. Dengesiz: $\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O}$ O: sagda 2 HO olmalı H: solda 2 H olmalı Dengelenmis: $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}$
7. Dengesiz: $\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}$ Karbon: solda 1, sagda 1 Oksijenler: solda 2, sagda 2 Dengelenmis: $\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2$
8. Iki ya da daha fazla reaktanın birleserek tek bir urun olusturdugu tepkimedir: $A + B \rightarrow AB$.
9. Evet. Ornegin, hidrojenin oksijende yanmasi: $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}$.
10. Sodyum klor gazıyla tepkime verir: $2\text{Na} + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{NaCl}$ (tuzu olusturur).

Bounlu

Tum kartlar, adim adim cozumler ve AI hoca destegi Notek uygulamasinda.
Sinav tarihlerini Promy otomatik hatirlaticiya ceviris.