

Parcalanma Tepkimeleri Nedir?

Calisma Kagidi

Parcalanma tepkimesinde bir bileşik birden fazla daha basit maddeye ayrılır: $AB \rightarrow A + B$. Ornekler: su elektrolizi ($2H_2O \rightarrow 2H_2 + O_2$) ve kalsiyum karbonatın ısıtılması ($CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$).

Sorular

1. Aşağıdakilerden hangisi parcalanma tepkimesidir?

- A) $2Na + Cl_2 \rightarrow 2NaCl$
- B) $2H_2O \rightarrow 2H_2 + O_2$
- C) $HCl + NaOH \rightarrow NaCl + H_2O$
- D) $Fe + CuSO_4 \rightarrow FeSO_4 + Cu$

2. Parcalanmanın genel kalibi nedir?

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

3. $CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$ parcalanma mı?

- A) Hayır, sentezdir
- B) Evet, tek bileşik iki ürüne ayrılır
- C) Hayır, tek yer değiştirme
- D) Hayır, çift yer değiştirme

4. Parcalanma tepkimeleri genellikle gerektirir

- A) katalizör sadece
- B) ısı, ışık veya elektrik akımı
- C) asidik ortam
- D) baz çözeltisi

5. Su elektroliz edilirken hidrojen ve oksijene ayrılır. Bu parcalanma tepkimesini yaz ve dengele.

6. Kalsiyum karbonat (kireçtaşı) ısıtıldığında kalsiyum oksit ve karbon dioksit oluşturur. Denklemi dengele.

7. Amonyum nitrat ısıtıldığında parçalanır. N_2 , H_2O ve O_2 oluşursa, dengelenmiş denklemi yaz.

8. Tanımla: Parcalanma tepkimesi nedir?

9. Tanımla: Su ayrışması parcalanma mı?

10. Tanımla: Parcalanma örneği ver.

Cevap Anahtari

1. B) $2H_2O \rightarrow 2H_2 + O_2$ - $2H_2O \rightarrow 2H_2 + O_2$ tek bileşigi iki ürüne ayırır.
2. B) $AB \rightarrow A + B$ - Parçalanma: $AB \rightarrow A + B$ (bir bileşik birden fazla maddeye ayrılır).
3. B) Evet, tek bileşik iki ürüne ayrılır - Tek bileşik (kalsiyum karbonat) iki ürüne ayrılır (kalsiyum oksit ve karbon dioksit).
4. B) ısı, ışık veya elektrik akımı - Parçalanma genellikle ısı (ısıtma), ışık (fotokimya) veya elektrik (elektroliz) gibi enerji gerektirir.
5. Dengesiz: $HOH + OH$: solda 2, sağda 2 O: solda 1, sağda 2 (dengesiz) O dengele: solda 2 HO lazim H dengele: solda 4, sağda 2 H lazim Dengelenmiş: $2HO \rightarrow 2H_2 + O_2$
6. Dengesiz: $CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$ Ca: her iki tarafta 1 C: her iki tarafta 1 O: solda 3, sağda 1+2=3 Dengelenmiş: $CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$
7. Dengesiz: $NH_4NO_3 \rightarrow N_2 + H_2O + O_2$ N: solda 2, sağda 2 H: solda 4, sağda 2 (dengesiz) O: solda 3, sağda 1+2=3 H dengele: 2 HO lazim Dengelenmiş: $2NH_4NO_3 \rightarrow N_2 + 4H_2O + O_2$
8. Tek bileşigin iki ya da daha fazla daha basit maddeye ayrıldığı tepkimedir: $AB \rightarrow A + B$.
9. Evet. Su elektrolizi: $2H_2O \rightarrow 2H_2 + O_2$ suyu hidrojen ve oksijene ayırır.
10. Kirectasını ısıtma: $CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$ (kalsiyum karbonat kalsiyum oksit ve karbon dioksitine ayrılır).

Bounlu

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