

Kimyasal Tepkime Turleri Nelerdir?

Calisma Kagidi

Dort ana tepkime turu: sentez ($A + B \rightarrow AB$), ayrisma ($AB \rightarrow A + B$), tek yer degistirme ($A + BC \rightarrow AC + B$) ve cift yer degistirme ($AB + CD \rightarrow AD + CB$) turleridir. Her biri atom yeniden duzenlemesi icin farkli kurallari takip eder.

Sorular

1. Hangisi sentez tepkimesidir?

- A) $CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$
- B) $Mg + O_2 \rightarrow MgO$
- C) $Fe + CuSO_4 \rightarrow FeSO_4 + Cu$
- D) $HCl + NaOH \rightarrow NaCl + H_2O$

2. $2H_2O \rightarrow 2H_2 + O_2$ tepkimesidir

- A) Sentez
- B) Ayrisma
- C) Tek yer degistirme
- D) Cift yer degistirme

3. Hangisi cift yer degistirmedir?

- A) $Zn + 2HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2$
- B) $AgNO_3 + NaCl \rightarrow AgCl + NaNO_3$
- C) $2F_2 \rightarrow 4F$
- D) $C + O_2 \rightarrow CO_2$

4. Tek yer degistirmede hangi element daha reaktif olmalı?

- A) Yerinden edilecek
- B) Gelen element
- C) Her ikisi esit
- D) Ne de olsa rastgele

5. $2Na + Cl_2 \rightarrow 2NaCl$. Tepkime turunu adlandır.

6. $2KClO_3 \rightarrow 2KCl + 3O_2$. Tepkime turunu adlandır.

7. $Mg + CuSO_4 \rightarrow MgSO_4 + Cu$. Tepkime turunu adlandır ve neden olur?

8. Tanimla: Sentez nedir?

9. Tanimla: Ayrisma nedir?

10. Tanimla: Tek yer degistirme nedir?

Cevap Anahtari

1. B) $Mg + O \rightarrow MgO$ - $Mg + O \rightarrow MgO$ iki elementi tek bileşikte birleştirir.
2. B) Ayrışma - Tek bileşik (HO) iki elementin ayrılır.
3. B) $AgNO_3 + NaCl \rightarrow AgCl + NaNO_3$ - İki iyonik bileşik iyonları değişim yapar: Ag ve Na yer değiştirir.
4. B) Gelen element - Gelen element daha reaktif olmalı ki diğerini yerinden eder.
5. İki ayrı element (Na ve Cl) birleşerek tek bir bileşik (NaCl) oluşturur. Bu sentez (birleştirme) tepkimesidir.
6. Tek bir bileşik (KClO) daha basit bir bileşik (KCl) ve bir element (O)'ye ayrılır. Bu ayrışma tepkimesidir.
7. Mg, Cu'dan daha reaktif (tepkimeli). Mg, sulfat bileşiginden Cu'yu yerinden eder. Bu tek yer değiştirme tepkimesidir.
8. İki veya daha fazla madde birleşerek tek bir bileşik oluşturur: $A + B \rightarrow AB$.
9. Tek bir bileşik iki veya daha basit maddelere ayrılır: $AB \rightarrow A + B$.
10. Bir element bileşikteki başka bir elementi yerinden eder: $A + BC \rightarrow AC + B$.

Bounlu

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