

# Stokiyometri Nedir?

Calisma Kagidi

Stokiyometri, dengeli denklemdeki katsayilari kullanarak reaktant ve urun mollerini iliskilendirir. Molar oranlar donusumleri saglar: A molu B molu katsayi orani kullanarak.

## Sorular

1.  $2H + O \rightarrow 2HO$ 'da molar oran

- A) H:HO = 1:2
- B) H:HO = 2:2 = 1:1
- C) H:O = 2:1
- D) Tumu esit

2.  $2A \rightarrow 3B$  araciligıyla 3 mol A tepkimeye girerse, olusan B molu?

- A) 2 mol
- B) 3 mol
- C) 4,5 mol
- D) 6 mol

3. Grami mole donusturmek gerektirir

- A) Sadece dengeli denklem
- B) Maddenin molar kutlesi
- C) Ampirik formul
- D) Tepkime hizi

4. Sinirleyici reaktant

- A) Fazla reaktanttir
- B) İlk tukenen reaktanttir
- C) En yuksek katsayisi olan
- D) Her zaman O

5. Dengeli denklem:  $2H + O \rightarrow 2HO$ . 4 mol H tepkimeye girerse, kac mol HO olusur?

6.  $2C + O \rightarrow 2CO$ 'dan, 12 g C (molar kutlesi 12 g/mol) tepkimeye girerse, kac mol CO olusur?

7.  $4Fe + 3O \rightarrow 2FeO$ 'den, 2 mol FeO olusursa, kac mol O kullanilmistir?

8. Tanimla: Stokiyometri nedir?

9. Tanimla: Dengeli denklemde katsayilar neyi temsil eder?

10. Tanimla: A molusunu B molune nasil donusturursunuz?

## Cevap Anahtari

1. B)  $H:HO = 2:2 = 1:1$  - Dengeli denklemden: 2 mol H 2 mol HO uredir, oran 1:1 olur.
2. C) 4,5 mol - 3 mol A ( $3 \text{ mol B} / 2 \text{ mol A} = 4,5 \text{ mol B}$ )
3. B) Maddenin molar kutlesi - Molar kutlesi (g/mol) gram ve mol arasinda donusturmek icin kullanilir.
4. B) ilk tukenen reaktanttir - Sinirleyici reaktant, ilk tukendigi icin olusabilecek urun miktarini belirler.
5. Denklemden molar oran:  $2 \text{ mol H} : 2 \text{ mol HO} = 1:1$  HO molu = 4 mol H ( $2 \text{ mol HO} / 2 \text{ mol H} = 4 \text{ mol HO}$ )
6. C molu = 12 g / 12 g/mol = 1 mol C Molar oran:  $2 \text{ mol C} : 2 \text{ mol CO} = 1:1$  CO molu = 1 mol C ( $2 \text{ mol CO} / 2 \text{ mol C} = 1 \text{ mol CO}$ )
7. Molar oran:  $3 \text{ mol O} : 2 \text{ mol FeO} = 3:2$  O molu = 2 mol FeO ( $3 \text{ mol O} / 2 \text{ mol FeO} = 3 \text{ mol O}$ )
8. Dengeli denklemdaki katsayilara dayali reaktant ve urunler arasindaki nicel iliski.
9. Reaktantlarin ve urunlerin molar orani.
10. A molusunu katsayi orani ile carpın: ( $\text{katsayi\_B} / \text{katsayi\_A}$ ).

### Bounlu

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