

# Molarite Nedir?

Calisma Kagidi

Molarite, cozunen maddenin mol sayisinin cozelti hacmine bolumudur:  $M = n/V$ . 1 M cozeltisi 1 litre toplam cozeltide 1 mol cozunen madde icerir.

$$M = \frac{n}{V}$$

## Sorular

- 2 litre cozelti icinde 3 mol. Molarite?  
A) 1,5 mol/L  
B) 6 mol/L  
C) 0,67 mol/L  
D) 3 mol/L
- Molarite birimi nedir?  
A) g/L  
B) mol/L  
C) L/mol  
D) mol
- 0,1 M, 500 mL cozeltide kac mol?  
A) 0,05 mol  
B) 0,5 mol  
C) 5 mol  
D) 50 mol
- Molariteyi etkileyen nedir?  
A) Sadece sicaklik  
B) Sadece cozgen turu  
C) Cozunen mol sayisi ve toplam hacmi  
D) Cozunenin yogunlugu
- 0,5 M cozelti halinde 2 litreden kac mol NaCl vardir?
- 1,5 litre cozelti icinde 3 mol glikoz varsa, molarite kacdir?
- 500 mL, 0,2 M KCl cozelti hazirlamak icin kac mol gerekir?
- Tanimla: Molarite nedir?
- Tanimla: Molarite birimi?
- Tanimla: 1 M ne anlama gelir?

## Cevap Anahtari

1. A)  $1,5 \text{ mol/L} - M = 3/2 = 1,5 \text{ mol/L}$ .
2. B)  $\text{mol/L}$  - Molarite, mol BOLU litre'dir.
3. A)  $0,05 \text{ mol} - n = MV = 0,1 \cdot 0,5 = 0,05 \text{ mol}$ .
4. C) Cozunen mol sayisi ve toplam hacmi -  $M = n/V$ . Mol sayisi ve hacim ikisi de onemli.
5.  $M = n/V$   $0,5 = n/2$   $n = 0,5 \cdot 2 = 1 \text{ mol NaCl}$
6.  $M = n/V$   $M = 3/1,5$   $M = 2 \text{ mol/L}$
7.  $500 \text{ mL} = 0,5 \text{ L}$   $M = n/V$   $0,2 = n/0,5$   $n = 0,2 \cdot 0,5 = 0,1 \text{ mol KCl}$
8. Molarite (M), cozunen maddenin mol sayisinin cozelti litre sayisina bolumudur:  $M = n/V$ .
9.  $\text{mol/L}$  (mol bolu litre), genellikle M olarak yazilir.
10. 1 mol cozunen madde toplam 1 litre cozelti icin cozulmus demektir.

### Bounlu

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