

# Cozelti Seyreltmesi Nasil Calisir?

Calisma Kagidi

Seyreltmede mol sayisi sabit kalir:  $MV = MV$ . Hacim arttikca molarite azalir.

$$M_1 V_1 = M_2 V_2$$

## Sorular

1. 0,5 M, 200 mL 1 L'ye seyreltilir. Son M?

- A) 0,1 M
- B) 2,5 M
- C) 0,25 M
- D) 0,5 M

2. Seyreltme = neyi eklemek?

- A) Daha fazla cozunen
- B) Cozgen (su)
- C) Tuz
- D) Asit

3. Seyreltme sirasinda cozunen mol sayisi

- A) Artar
- B) Ayni kalir
- C) Azalir
- D) Iki katina cikar

4. 3 M, 100 mL 300 mL. Son M?

- A) 1 M
- B) 9 M
- C) 0,33 M
- D) 3 M

5. 2 M HCl'nin 100 mL'si 500 mL'ye seyreltildi. Son molarite?

6. Baslangic: 0,8 M NaOH 250 mL. Toplam 1 L yapilmak icin su ekle. Molarite?

7. 0,5 M stoktan 0,05 M, 2 L cozelti hazirlamak icin ne kadar hacim gerekir?

8. Tanimla: Seyreltme denklemi?

9. Tanimla: Seyreltmede neler ayni kalir?

10. Tanimla: Seyreltmeden sonra molarite

## Cevap Anahtari

1. A)  $0,1 M \cdot MV = MV \cdot 0,50,2 = M1 M = 0,1 M$ .
2. B) Cozgen (su) - Seyreltme cozgen ekler, cozunen degil.
3. B) Ayni kalir - Cozunen eklenmez/cikarilmaz, yalnızca su eklenir.
4. A)  $1 M \cdot 30,1 = M0,3 M = 1 M$ .
5.  $MV = MV \cdot 2 \cdot 0,1 = M \cdot 0,5 M = 0,2/0,5 = 0,4 M$
6.  $MV = MV \cdot 0,8 \cdot 0,25 = M \cdot 1 M = 0,2 M$
7.  $MV = MV \cdot 0,5 V = 0,05 \cdot 2 V = 0,1/0,5 = 0,2 L = 200 mL$
8.  $MV = MV$ . Onceki mol = sonraki mol.
9. Cozunen maddenin mol sayisi - yalnızca su eklenir.
10. Azalir - hacim artar, konsantrasyon dusur.

### Bounlu

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