

BÖLÜM 1: GERÇEK YAŞAMDAN BİLİME

1. Limonata: Şekeri toz haline getirmek (tanecik boyutu küçültmek).
2. Ayran: Heterojen olduğunu kanıtlar.
3. Gazoz: Çözücü Sıvı, Çözünen Gaz.
4. Salata: Heterojen karışım.
5. Alaşım: Alaşım denir.
6. Hava: Gazlar birbiri içinde homojen dağılır.
7. Kan: Heterojen karışım.
8. Deniz Suyu: Homojen dağılıması.
9. Kolonya: Homojen olması.
10. Çay: Tanecik boyutu (Temas Yüzeyi).

BÖLÜM 2: ÇÖZÜCÜ VE ÇÖZÜNEN TESPİTİ

1. Su - Asetik Asit | 2. Su - Şeker | 3. Su - Tuz | 4. Su - CO₂ | 5. Alkol - İyot
6. Su - Tuz | 7. Su - Mineral/Gaz | 8. Su - Tuz | 9. Su - Bakır Sülfat | 10. Azot - Su Buharı

BÖLÜM 3: DENEY TASARIMI

Deney A (Temas): Bağımsız: Temas Yüzeyi. Bağımlı: Hız. Kontrol: Su, Sıcaklık. Sonuç: Pudra > Toz > Küp.

Deney B (Sıcaklık): Bağımsız: Sıcaklık. Bağımlı: Hız. Kontrol: Su, Şeker. Sonuç: 70°C > 40°C > 10°C.

BÖLÜM 4: DENEY ANALİZİ

Soru A: 1 ve 2 (veya 3 ve 4). Sadece sıcaklık farklıdır.

Soru B: Bağımsız: Sıcaklık. Sonuç: 4. Kap (40°C) daha hızlıdır.

Soru C: Tanecik Boyutu ve Karıştırma. Hayır, bilimsel değildir (çok değişkenli).

Soru D: 4. Kap. Yüksek sıcaklık, toz şeker ve karıştırma var.

Soru E: Hayır. Şeker cinsi ve işlem farklı.

BÖLÜM 5: KAVRAM KONTROLÜ (D/Y)

1. D (Doğru)
2. D (Doğru)
3. D (Doğru)
4. D (Doğru)
5. Y (Yanlış - Pudra şekeri tozdan daha hızlı çözünür)
6. D (Doğru)
7. Y (Yanlış - Karışımların sembolü yoktur)
8. Y (Yanlış - Heterojen)
9. Y (Yanlış - Her zaman su olmak zorunda değildir)
10. D (Doğru)