

Değerlendirme

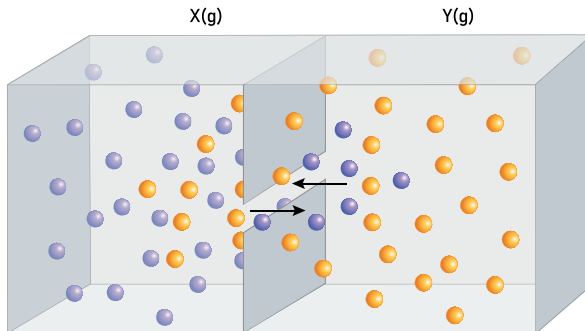
1. Yaptığınız deneyde grubunuzun ve diğer grupların araştırma sonuçlarını esas alarak bir karşılaştırma yapınız. Aşağıdaki T tablosuna karşılaştırma sonuçlarınızın benzer ve farklı yönlerini yazınız.

Benzerlikler	Farklılıklar

2. Tasarladığınız deney sonuçlarına göre gazların yayılma hızını etkileyen faktörleri belirleyiniz ve bu faktörlerin birbiriyle ilişkisini açıklayınız.

Efüzyon ve Difüzyon

Odanın bir köşesinde parfüm şişesi açıldığında kokunun tüm odaya yayılması çok uzun sürmez. Parfümdeki moleküller buharlaşır ve buhar tüm alanı dolduracak şekilde yayılır. Gaz moleküllerinin başka gaz molekülleriyle yavaş yavaş karışması sürecine **difüzyon** denir (Görsel 1.20). Bu süreç, moleküllerin kinetik enerjilerinden kaynaklanır ve moleküller, yüksek konsantrasyonlu bölgeden düşük konsantrasyonlu bölgeye doğru hareket eder. Difüzyon, gazlar farklı alanlarda eşit konsantrasyona ulaşana kadar devam eder. Gazların difüzyonu, farklı gazların uzayda nasıl karıştığını ve dağıldığını açıklamaya yardımcı olur.



Görsel 1.20

Difüzyon, maddelerin yüksek konsantrasyonlu ortamdaki düşük konsantrasyonlu ortama hareket etme eğilimidir.