**Gazların Yayılma Hızı**

**GAZLARIN YAYILMA HIZI**

**AMAÇ**

“*Farklı gazlarda moleküllerin hızları arasındaki oran, molekül ağırlıkları arasındaki oranın karekökü ile ters orantılıdır*.” ifadesini incelemek.

**GEREKLİ ARAÇ VE GEREÇLER**

50 cm boyunda iki ucu açık cam boru, 2 adet deliksiz lastik tıpa, 2 adet toplu iğne, Cetvel, saat camı, Derişik HCl çözeltisi, Derişik NH3 çözeltisi

**DENEYİN YAPILIŞI**

İki mesnet ile cam boruyu yere paralel olarak bağlayınız. Saat camı üzerinde küçük pamuk parçalarından birine HCl, diğerine NH3 çözeltilerinden 2-3 damla damlatınız. Pamukları toplu iğne ile lastik tıpalara batırarak tutturunuz. Her iki tıpayı aynı anda borunun uçlarına sıkıca takınız. Saatinize bakarak not ediniz. Cam borunun içerisinde oluşan beyaz renkli NH4Cl halkasının meydana geldiği anı saatinize bakarak yazınız.

Olayın denklemi: HCl+NH3 → NH4Cl

Oluşan NH4Cl ün pamuklara olan mesafesini cetvel ile ölçerek yazınız.

**HESAPLAMA**

Hız=yol/zaman eşitliğinde her bir gazın hızını hesaplayınız.

**SONUÇ**

Yoğunluğu ağır olan gazların yayılma hızı küçük, yoğunluğu hafif olan gazların yayılma hızı büyüktür.