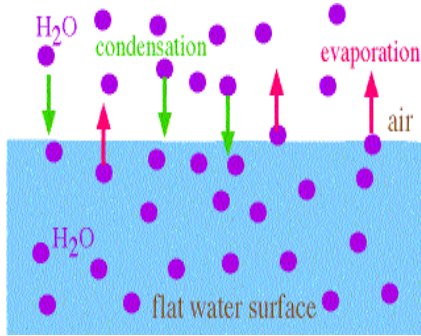
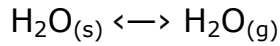


Ders: Kimya  
Konu: Maddenin Yoğun Fazları (Sıvılar ve Katılar)  
Buhar Basıncı  
Sınıf: 9



Kapalı bir kaba konulan sıvıya ısı enerjisi verilirse, bir süre sonra sıvı yüzeyindeki moleküller diğer moleküllere göre daha yüksek kinetik enerjiye sahip olduğundan gaz haline geçerek buharlaşırlar. Buhar sıvı üzerinde toplanır. Gaz halindeki moleküllerden kinetik enerjisi düşük ve su yüzeyine yakın olanlar, yoğunlaşarak sıvı hale geçerler. Başlangıçta buharlaşma hızı fazla, yoğunlaşma hızı az iken zamanla buharlaşma hızı artar.



Buharlaşma ve yoğunlaşma hızının eşitlenmesiyle sistem **DENGEYE** ulaşır.

Sıvısı ile dinamik denge oluşturan buharın yaptığı basınca, sıvının “ **denge-buhar basıncı**” denir.

Buhar basıncına etki eden faktörler;

#### Buhar basıncı

Moleküller arası çekim kuvveti artarken , azalır

Sıcaklık nartarke , artar

Sıvıda uçucu olmayan katı çözmek artarken , azalır

Aynı sıcaklıkta aşağıda verilenlerin denge buhar basınçları P1,P2,P3,P4,P5 ise büyükten küçüğe doğru sıralayınız.

- I.Saf su
  - II.Saf alkol(etil alkol)
  - III.Alkol-su karışımı
  - IV.%5'lik tuzlu su
  - V.%10'luk tuzlu su
- P2 > P3> P1> P4> P5

