

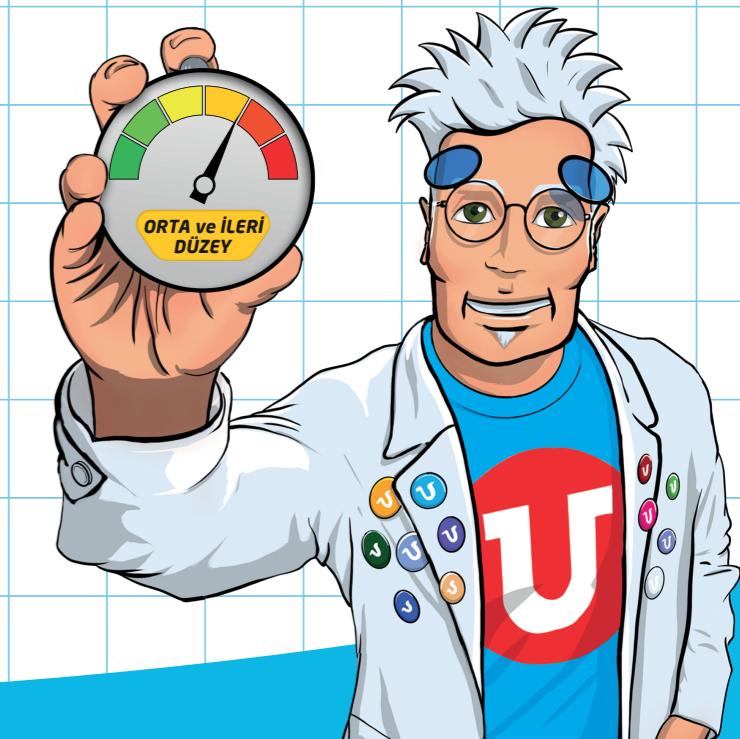
S.ÜNİTE



TYT Orta ve İleri Düzey Kimya Soru Bankası

Häl Değişim Grafikleri,
Buharlaşma - Yoğuşma ve Denge
Buhar Basıncı

CEVHER KIZIL



**HÂL DEĞİŞİM GRAFİKLERİ, BUHARLAŞMA
- YOĞUŞMA VE DENGЕ BUHAR BASINCI**

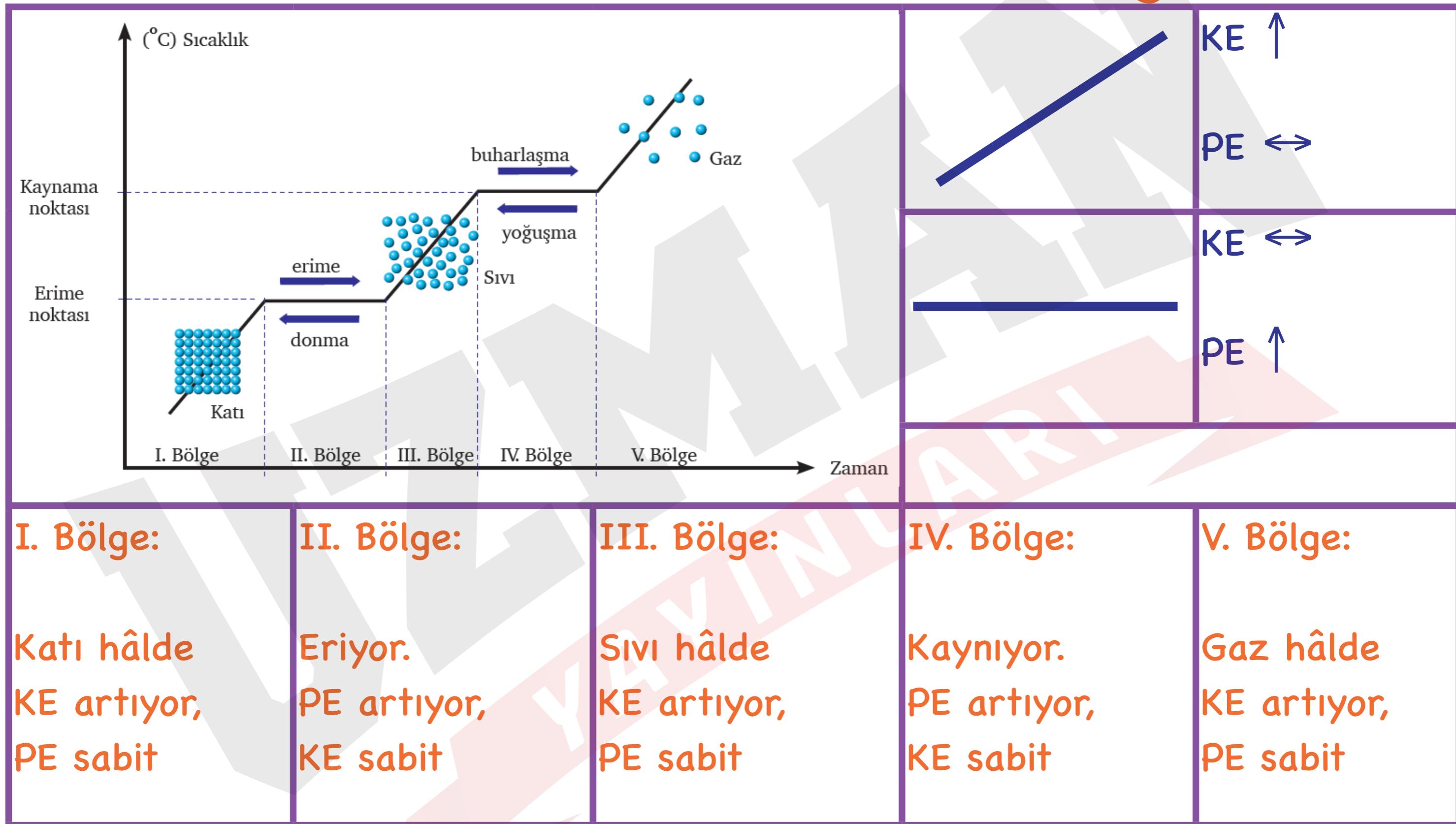
HAL DEĞİŞİM GRAFİKLERİ

BUHARLAŞMA - KAYNAMA

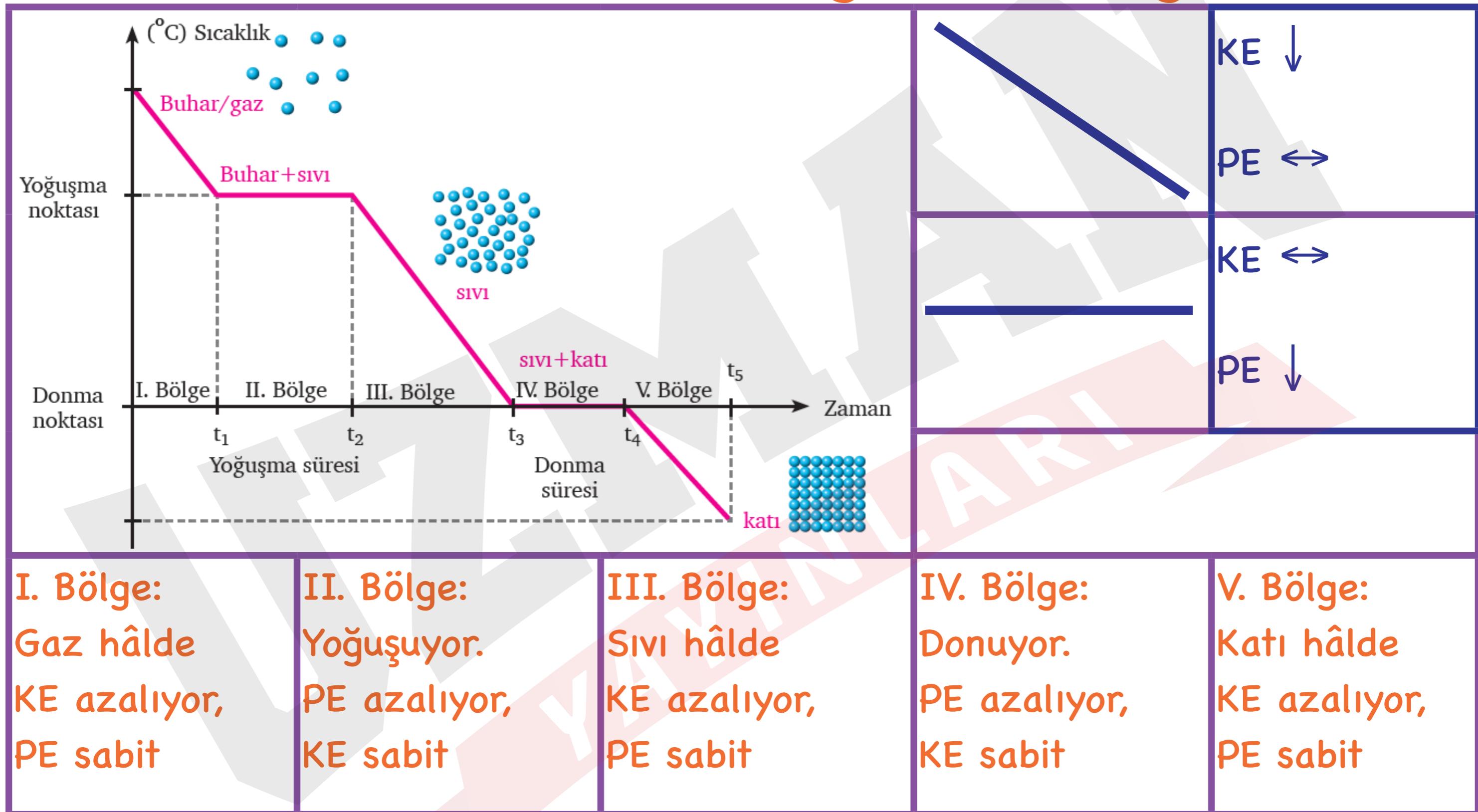
SICAKLIK VE BAĞIL NEM

DENGЕ BUHAR BASINCI

Saf Maddelerin Isınma Grafiği



Saf Maddelerin Soğuma Grafiği



Hâl değişim grafikleri

Isıtılan bir maddenin miktarı arttırılırsa ya da ısıtıcının gücü azaltılırsa;

- Maddenin hâl değişim sıcaklığı değişmez.
- Hâl değişim sıcaklığına ulaşma süresi ve hâl değişim süresi uzar.

Buharlaşma-kaynama

BUHARLAŞMA

Her sıcaklıkta gerçekleşir.

Sıvı yüzeyinde gerçekleşir.

Kabarcıklar oluşmaz.

Gereken enerji azdır.

Buharlaşma;
maddenin cinsine,
maddenin saflığına,
dış basınçca,
sıcaklığa,
yüzey alanına,
neme bağlıdır.

KAYNAMA

Belirli bir sıcaklıkta gerçekleşir.

Sıvının her yerinde gerçekleşir.

Kabarcıklar oluşur.

Gereken enerji fazladır.

Kaynama;
maddenin cinsine,
maddenin saflığına,
dış basınçca bağlıdır.

Kaynama ve buhar basıncı

Aynı ortamda sıcaklıkları eşit olan sıvılardan, tanecikleri arasındaki çekim kuvveti daha fazla olan sıvının;

- Kaynama noktası daha fazladır.
- Uçuculuğu daha azdır.
- Buhar basıncı daha azdır.
- Buharlaşma hızı daha düşüktür.
- Aynı ortamda olduklarıdan kaynamaları sırasındaki buhar basınçları eşittir.

Aynı ortamda; aynı tür sıvılardan daha sıcak olan;

- Daha uçucudur.
- Buhar basıncı daha fazladır.
- Buharlaşma hızı daha fazladır.
- Yoğunluğu daha azdır.
- Aynı ortamda olduklarıdan kaynamaları sırasındaki buhar basınçları eşittir.

Sıcaklıkları farklı olan aynı tür sıvılardan
dış basıncın fazla olduğu ortamda bulunan sıvinin;

- Kaynama noktası daha fazladır.
- Buharlaşma hızı daha düşüktür.
- Kaynamaları sırasında buhar basıncı daha fazladır.
- Sıcaklıklar eşit olduğundan buhar basınçları eşittir.

1 atm

1 atm

25 °C
su

25 °C
alkol

MAÇK :

KN

Uçuculuk

BB

Buharlaşma
hızı

Kaynamaları sırasındaki
buhar basınçları :

1 atm

1 atm

30 °C
su

50 °C
su

KN

Uçuculuk

BB

Yoğunluk

Buharlaşma
hızı

Kaynamaları sırasındaki
buhar basınçları :

1 atm

0,8 atm

25 °C
su

25 °C
su

KN

BB

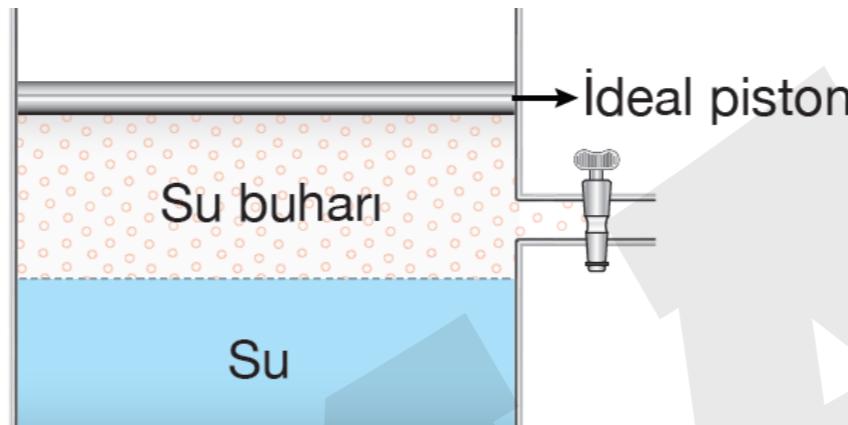
Buharlaşma
hızı

Kaynamaları sırasındaki
buhar basınçları :

Hissedilen Sıcaklık ve Bağlı Nem

- Havadaki su buharı miktarına **nem** denir
- **Kuru hava:** Su buharı bulunmayan havadır.
- **Nemli hava:** Su buharı ile kuru havanın karışımıdır.
- Hava sıcaklığı arttıkça havadaki nem miktarı artar.
- Belirli sıcaklıkta havada bulunabilecek nem oranı sınırlıdır.
- Havada bulunan nemin, maximum duruma göre yüzdesine bağlı nem denir.
- Belirli bir yükseltide ölçülen sıcaklığa gerçek sıcaklık denir.
- Hissedilen sıcaklık ise gerçek sıcaklık, rüzgâr hızı, nem ve Güneş'ten yararlanılarak hesaplanan değerdir.

Denge buhar basıncı



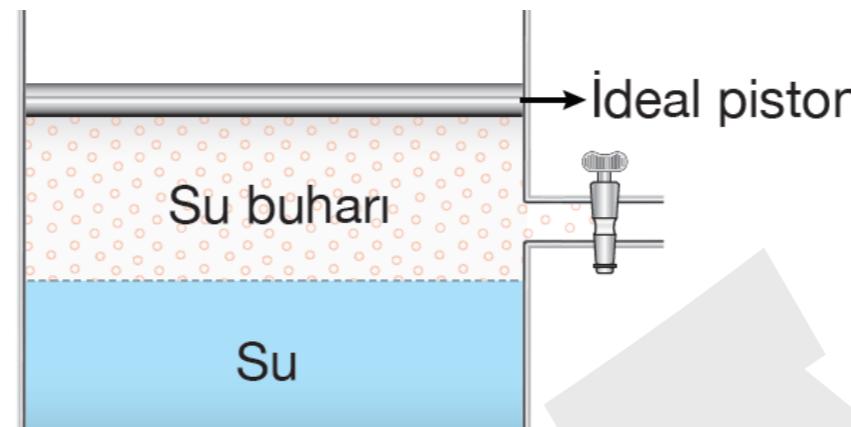
Yukarıdaki ideal pistonlu kapta sıvısı ile dengede su buharı bulunmaktadır.

Sabit sıcaklıkta piston aşağı itilip sistemin dengeye gelmesi beklenirse;

- Su buharı miktarı azalır.
- Su miktarı artar.
- Su buharının basıncı değişmez.

Sabit sıcaklıkta piston yukarı çekilip sistemin dengeye gelmesi beklenirse;

- Su buharı miktarı artar.
- Su miktarı azalır.
- Su buharının basıncı değişmez.



Yukarıdaki ideal pistonlu kapta sıvısı ile dengede su buharı bulunmaktadır.

Sıcaklık arttırılıp sistemin dengeye gelmesi beklenirse;

- Su buharı miktarı artar.
- Su miktarı azalır.
- Su buharının basıncı artar.

Sıcaklık azaltılıp sistemin dengeye gelmesi beklenirse;

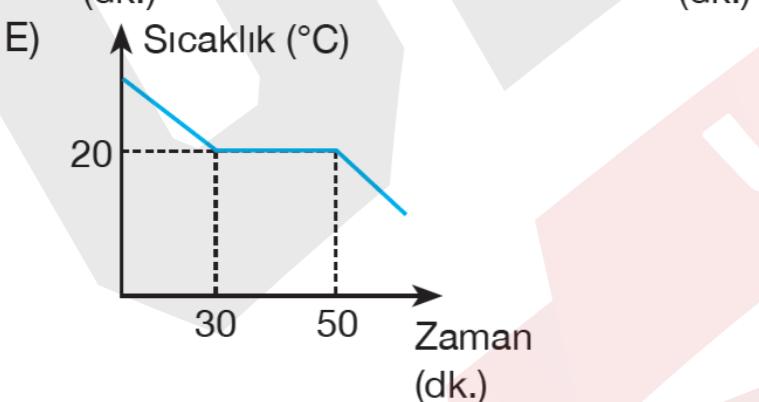
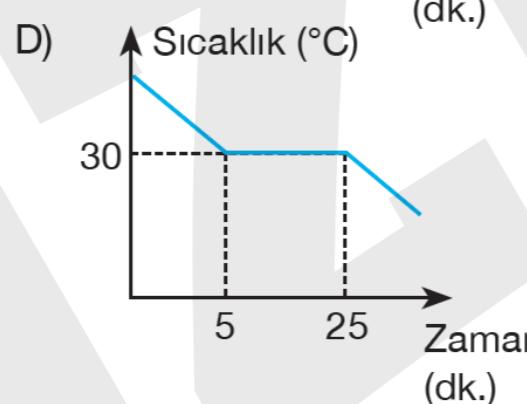
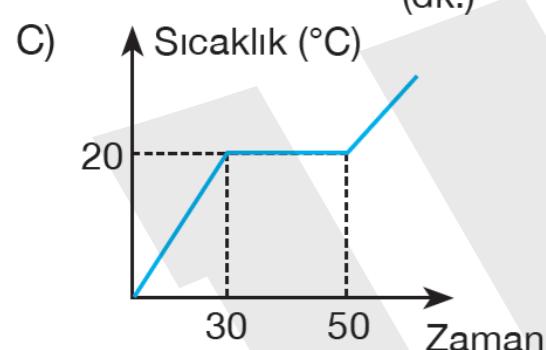
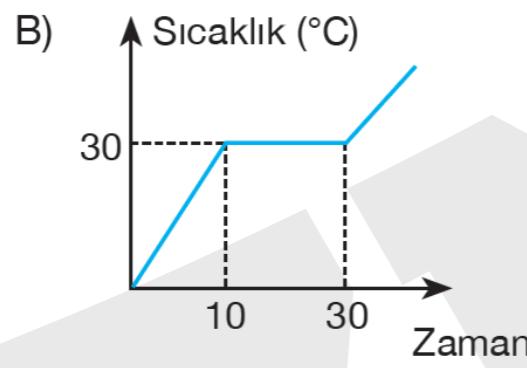
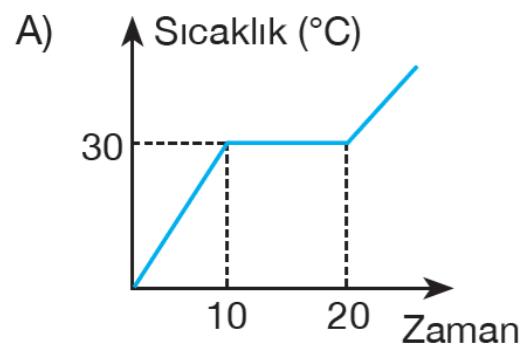
- Su buharı miktarı azalır.
- Su miktarı artar.
- Su buharının basıncı azalır.

Örnek:

Saf X katısına ait bilgiler şöyledir:

- Erime sıcaklığı 30°C 'dir.
- Hâl değişimi (erime) 20 dakika sürmüştür.

Buna göre X katısının ısıtımasına ait sıcaklık-zaman grafiği aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?



Örnek:

X, Y ve Z sıvıları ile ilgili aşağıdaki sıcaklık–buhar basıncı tablosu oluşturuluyor.

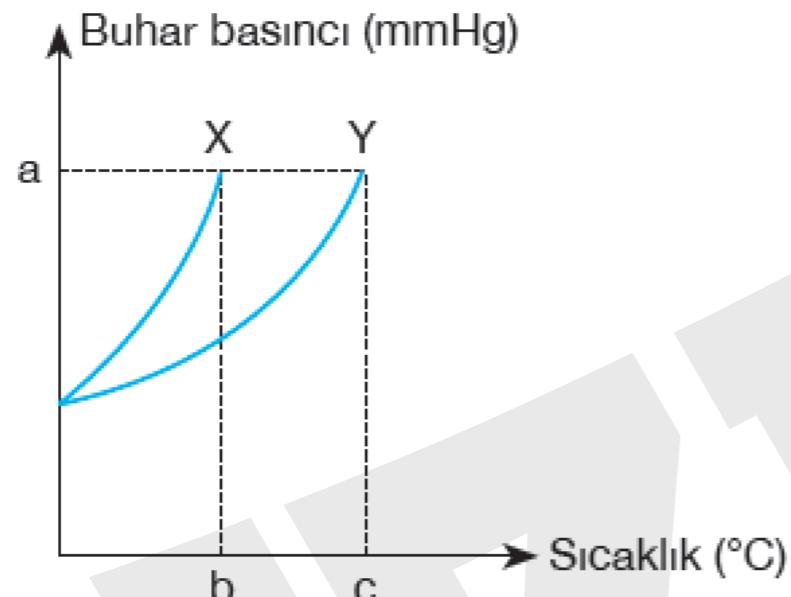
Sıvı	Sıcaklık (°C)	Buhar basıncı (mmHg)
X	20	80
Y	30	80
Z	20	100

Buna göre X, Y ve Z sıvılarının aynı ortamdaki kaynama noktaları arasındaki karşılaştırma aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?

- A) Y > X > Z
- B) X = Y > Z
- C) Z > X = Y
- D) Z > X > Y
- E) Y > Z > X

Örnek:

Aynı ortamda ısıtılmakta olan X ve Y sıvılarının buhar basıncı–sıcaklık grafiği aşağıda verilmiştir.



Buna göre,

- I. b ve c değerleri dış basınca bağlıdır.
- II. $b^{\circ}\text{C}$ ’de buhar basıncı en fazla olan X sıvısıdır.
- III. Aynı sıcaklıkta eşit hacimde X ve Y sıvısı alındığında birim zamanda buharlaşan Y sıvısı miktarı daha fazladır.

yargılardan hangileri doğrudur?

- A) Yalnız I B) Yalnız II C) I ve II
D) I ve III E) II ve III