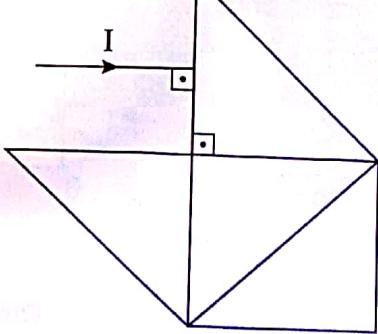


Cüde  
boğaz mı?



Buna göre, tek renkli I ışını sistemi terk edene kadar kaç adet tam yansımaya yapar?

- A) 1      B) 2      C) 3      D) 4      E) 5

- Y I. X elemer tür.  
 D II. Z eleme büyükür  
 D III. Y ve Z e ler oluştur焉  
 A Yalnız I

8. *Patates yetişiriciliğinde kullanılan toprağın içeriği besin elementlerinin tür ve miktarının belirlenmesi*
- Nitel (Analitik kimya)*
- Nitel (Analitik kimya)*
- Polimer kimyoyle alakası yok.*
- Nitel (Analitik kimya)*
- Nitel (Analitik kimya)*
- Arı zehrinin migren tedavisindeki etkisinin araştırılması*
- Analitik Kimya, organik kimya*
- Numaralanmış çalışmalarдан hangilerinin polimer kimyasının ilgi alanına girmesi beklenir? (Plastik)*
- A) Yalnız I      B) Yalnız II      C) I ve II  
 D) II ve III      E) I, II ve III

b25  
 x : 4  
 4'den  
 toparma  
 14  
 2A

I Elektro

HF  $\rightarrow$  Ba

Z  $\rightarrow$  C

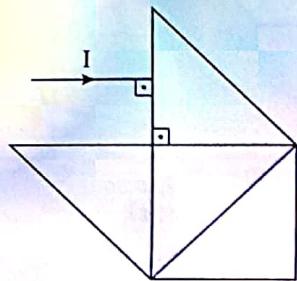
# A taziran Pazartesi TYT KİMYA

A

Fen Bilimleri

Üçgen şeklinde olan cam prizmalara "tam malar" denir. Camdan havaya geçişte sızerecedir.

eş tam yansımıştı prizma ile hava ortamında optik düzenek oluşturulmuştur.



ek renkli I ışını sistemi terk edene kadar yansıtma yapar?

- 2      C) 3      D) 4      E) 5

*kimyaya  
gibi çok  
üzerinde  
Nitel (Analitik  
kimya)  
Nitel*

stiriciliğinde kullanılacak toprağın içeriği  
maddenin tür ve miktanının belirlenmesi  
nda plastik olarak bilinen bazı maddelerde  
uyumlu protez malzemelerin geliştiril-

inin migren tedavisindeki etkisinin araştırılı  
alitik kimya, organik kimya  
miş çalışmalarдан hangilerinin polimer  
i ilgi alanına girmesi beklenir? (plastik)

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

9. Periyodik sistemin aynı periyodunda bulunan X, Y ve Z baş grup elementlerinin ionlaşma enerjisi (I.E.) değerleri  $\text{kJ/mol}$  cinsinden aşağıdaki tabloda verilmiştir.

Element	I.E <sub>1</sub>	I.E <sub>2</sub>	I.E <sub>3</sub>	I.E <sub>4</sub>	I.E <sub>5</sub>
X	899	1757	14 850	21 005	- 2A
Y	801	2430	3660	25 000	32 820 5A
Z	1086	2350	4620	6200	38 000 4A

Buna göre, bu elementler ile ilgili,

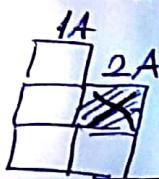
- Y I. X elementinin yarıçapı, Y elementinininkinden küçütür.  
D II. Z elementinin elektron ilgisi, X elementinininkinden büyütür.  
D III. Y ve Z elementleri, aralarında kovalent bağlı bileşikler oluşturur.

yargılardan hangileri yanlıştır?

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

$X: 4e^-$  var toplam.  $X: \frac{1}{2} \frac{1}{2} \rightarrow 2A$   
 $Li$  den fazla iyon-

toplamamış.



Gop  $\rightarrow$  Azotur.  $X > Y$

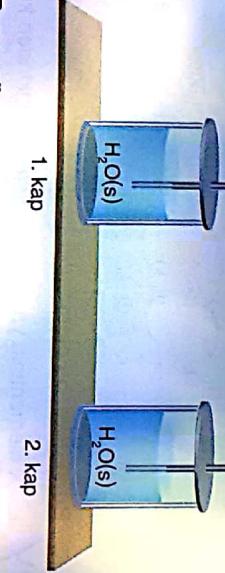
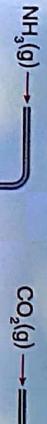
II Electron ilgisi  $\rightarrow$  Artır.  $2 > Y$   
 $2 > X$

Kimyaları Ametal Gibidir

III Y  $\rightarrow$  Bor (Yarı Metal)  $\rightarrow$  Kovalent

Z  $\rightarrow$  C (Ametal)

10. Şekildeki 1. kaba gönderilen  $\text{NH}_3$  gazının tamamının,  $\text{H}_2\text{O}$  sıvısında çözündüğü gözlemleniyor.



Buna göre, kaplarda bulunan tanecikler ve oluşan karışım ile ilgili,

- I. 1. kaptaki karışımında sadece hidrojen bağıları bulunur.

- + II. 2. kaptaki karışımında  $\text{H}_2\text{O}$  ile  $\text{CO}_2$  molekülleri arasında dipol-indüklenebilir dipol etkileşimileri oluşur.

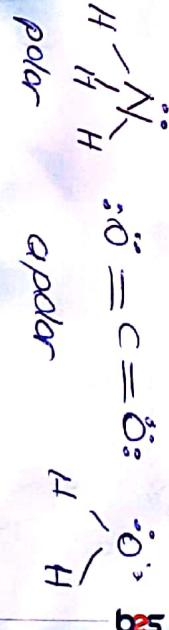
+ III.  $\text{NH}_3$  polar,  $\text{CO}_2$  ise apolar yapı bir maddedir.

yargılarından hangileri doğrudur?



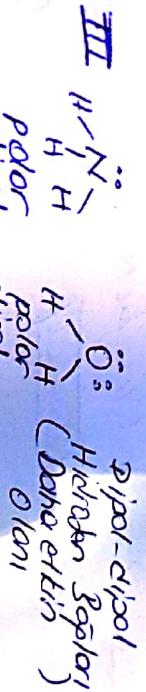
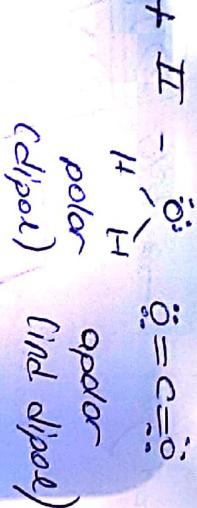
- A) Yalnız I      B) Yalnız II      C) I ve II

- D) II ve III      E) I, II ve III



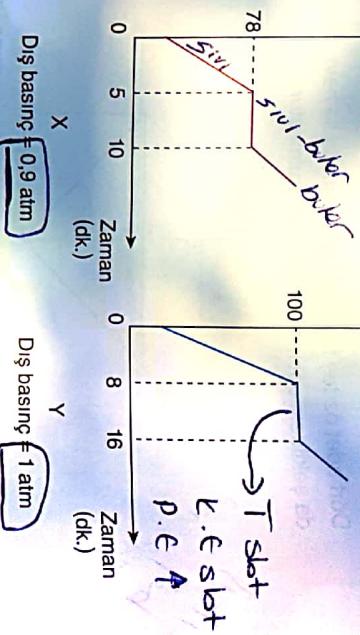
+ III -  $\text{NH}_3 \rightarrow$  apolar

$\text{CO}_2 \rightarrow$  apolar



polar-dipol  
(indipole)

11. Sıvı X ve Y sıvılarının farklı dış basınçlarda ısıtlmasına ait sıcaklık-zaman grafikleri aşağıda verilmiştir.



Buna göre,

- + I. X sıvısı, 5 ve 10. dakikalar arasında heterojen görünlür.

- + II. Y sıvısının 8 ve 16. dakikalar arasında potansiyel enerjisi artar.

- III. X ve Y sıvılarının 9. dakikalardaki buhar basınçları eşittir.

yargılarından hangileri doğrudur?

- A) Yalnız I      B) Yalnız II

- C) I ve II

- D) II ve III

- E) I, II ve III

X - sıvı - buhar aynı anda.  
(Heterojen)

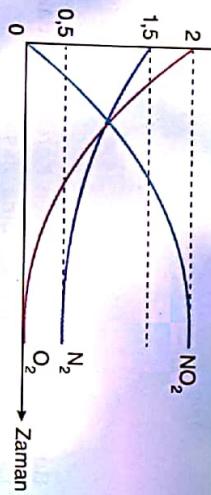
II - Sıcaklık solit, k-e solit

P.E artar.

III -  $x \rightarrow$  g. dakis. konyar  
 $\rightarrow$  g. dakis. konyar  
Konyara on, Puder = Pabis  
 $x \rightarrow 0,9 \text{ atm}$   
 $\rightarrow$  lerm olur

## A Fen Bilimleri

- 12.** Kapalı ve sabit hacimli bir kaptaki gerçekleşen  $N_2$  ve  $O_2$  gazları arasındaki tepkimeye ait mol sayısı-zaman grafiği aşağıda verilmiştir.



Buna göre,

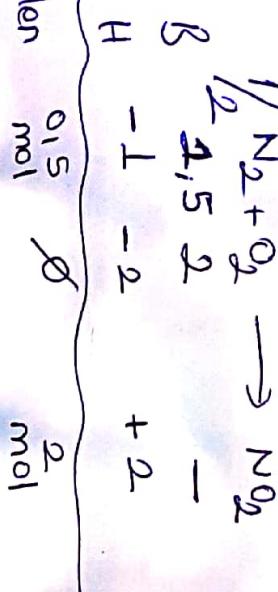
- + I. Artan madde olmaması için tepkime kabına 32 gram

+ II. Tepkime sonunda 92 gram  $NO_2$  oluşmuştur.

- + III. Tepkime %100 verimle gerçekleşmiştir.  $O_2$  tama-yargılarından hangileri doğrudur? men b<sup>H+</sup> 100 verin.



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



$$2 \text{mol} = 2 \text{gram}$$

Buna göre,

$H_2O$  a kismi, apolar yapıdadır. +

- + II. b kismi, hidrofil özelliktedir.

- + III. b kismi,  $H_2O$ 'nın kismi pozitif uçlarıyla etkileşir. ~~~~~~

yargılarından hangileri doğrudur? ( $H_2O$ )

A) Yalnız I      B) Yalnız II      C) I ve II

D) II ve III      E) I, II ve III

- 13.** Aşağıda verilen asit-baz çiftlerinden hangisinin karıştırılması sonucu tam nötrleşme gerçekleşir?

Asit	Baz
A) 0,5 mol $H_2SO_4$	1 mol $Ca(OH)_2$
B) 2 mol $HCl$	2 mol $NaOH$
C) 2 mol $HNO_3$	1 mol $KOH$
D) 1 mol $H_2SO_4$	3 mol $NaOH$
E) 1 mol $HCl$	1 mol $H^+$
	0,5 mol $KOH$

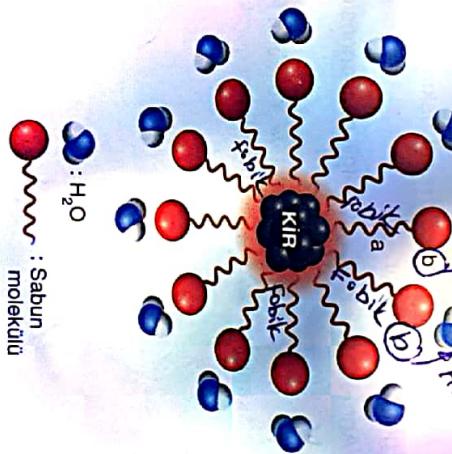
$$1H^+ = 1OH^- \quad (1 \text{ mol } H^+ \text{ ile } 1 \text{ mol } OH^- \text{ reaksiyon})$$



Tam  $NaOH$  eune

- 14.** Aşağıdaki şekilde sabun moleküllerinin su ortamında kire olan etkisi verilmiştir.

Sabun moleküllerinin su hidrofilik etkisi kireye neden olmaktadır.



: Sabun molekülü

Buna göre,

$H_2O$  a kismi, apolar yapıdadır. +

- + II. b kismi, hidrofil özelliktedir.

- + III. b kismi,  $H_2O$ 'nın kismi pozitif uçlarıyla etkileşir. ~~~~~~

yargılarından hangileri doğrudur? ( $H_2O$ )

A) Yalnız I      B) Yalnız II      C) I ve II

D) II ve III      E) I, II ve III