

KİMYA ÇÖZÜMLERİ (Palme AYT)

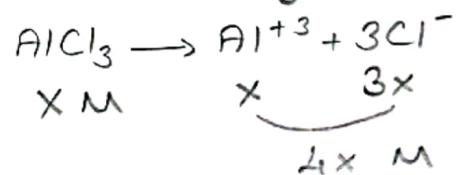
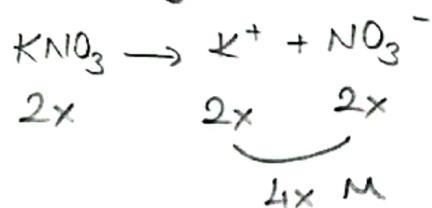
- D **(15)**
- | | | | | | |
|------|-----------|-----------|-------------------------|-----------|-------------------------|
| X: | \otimes | \otimes | $\otimes\otimes\otimes$ | \otimes | $\otimes\otimes\otimes$ |
| + I. | $1s^2$ | $2s^2$ | $2p^6$ | $3s^2$ | $3p^3$ |
- + II. $3p^3 \rightarrow$ yarı dolu
- + III.
- IV. $3s^2$ $3p^3$ $2+3=5$
- + V. Son orbitali p'dir.

- B **(16)** 4. kap

$$\begin{aligned} \text{ilk} &\rightarrow 4 \text{ atm. } 2L = 8 \text{ mol} \\ \text{son} &\rightarrow 2 \text{ atm. } 2L = 6 \text{ mol} \end{aligned}$$

$$\frac{P_{x_2}}{P_{y_2}} = \frac{2 \text{ atm}}{2 \text{ atm}} = 1$$

E **(17)** Kaynama sıcaklıklarını eşitse toplam iyon derişimleri eşittir



+ I. $[K^+] = 2x M$
 $[Al^{+3}] = x M$

+ II. Toplam iyon derişimleri ve hacimleri eşit olduğundan moleri de eşittir.

+ III. $[Cl^-] = 3x M$
 $[NO_3^-] = 2x M$

C **(18)**

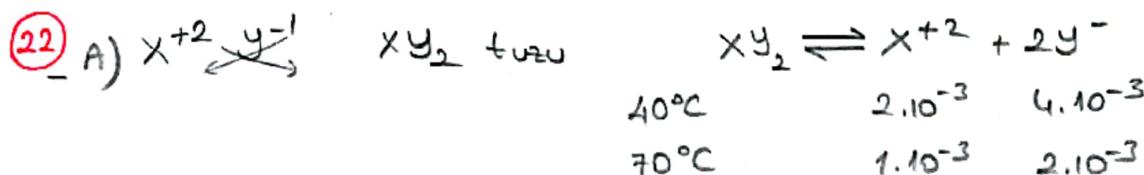
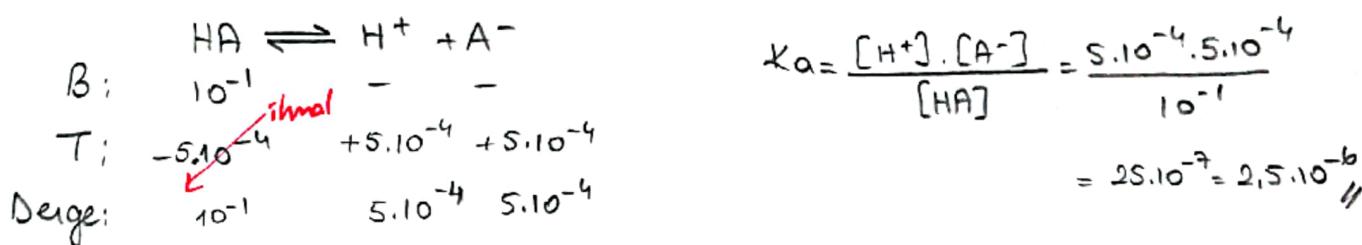
$1 \text{ mol } XO$	144 kcal
? XO	576 kcal
$4 \text{ mol } XO$	

$4 \text{ mol } XO$	224 gram
$1 \text{ mol } XO$?
$?$ = 56 gram	
$x + 16 = 56$	
$x = 40 //$	

- E **(19)**
- + A) $\Delta H < 0$
 - + B) Yavaş adım 1. adım $\Delta H > 0$
 - + C) Hızlı adım 2. adım E_2
 - + D) Hız yavaş adımlardan bekirler E_1
 - E) Katalizör yavaş adıma etki ederek E_1 'i düşürür.

- C **(20)** Pistonlu kaba He gazı eklenirse hacim artar.
- A) Derişimler düşer. Hız azalır.
 - B)
 - + C) Hacim artarsa derge girece kayar NO 'nun mol sayısı artar.
 - D) K_c 'yi sadece sıcaklık değiştirir.
 - E) Derge girece kayarsa O_2 'nin de mol sayısı artar.

D **(21)** $0,1 \cdot \frac{0,5}{100} = 5 \cdot 10^{-4} M$ iyonlaşır

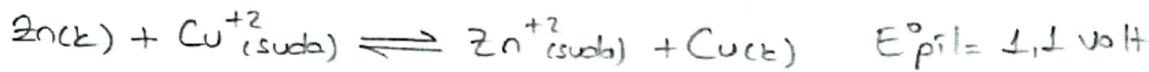


Sıcaklık arttıkça çözünürüğünü azaltır, exotermiktir.

- B) XY_2 'dir.
- + C) $XY_2 \rightleftharpoons X^{+2} + 2Y^-$ $K_{aa} = [X^{+2}] \cdot [Y^-]^2$
- D) $70^\circ\text{C}'da [X^{+2}] = 1 \cdot 10^{-3} M$
- E) $XY_2 \rightleftharpoons X^{+2} + 2Y^-$ $K_{aa} = 2 \cdot 10^{-3} \cdot (4 \cdot 10^{-3})^2$

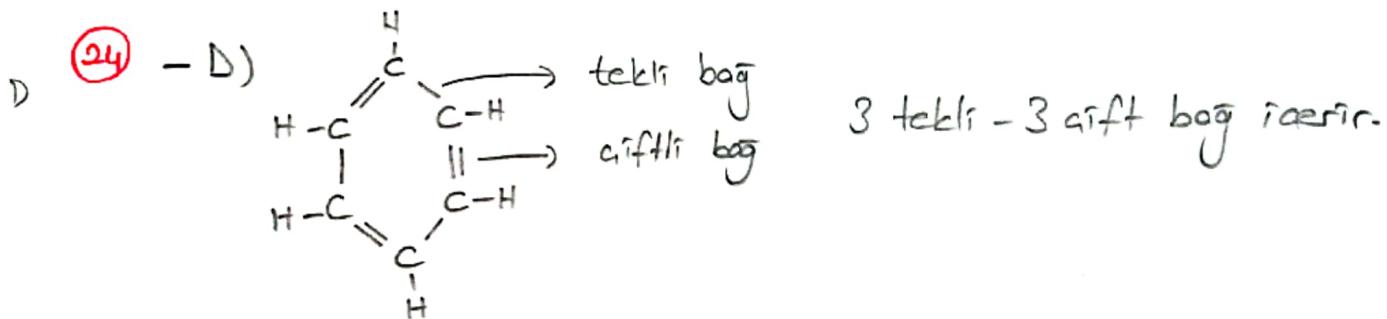
B 23 $Zn \rightarrow$ Aktif (Anot)

Cu \rightarrow Pasif Katot



* Pil sistemine pil geriliminden yüksek bir gerilim uygulanırsa anot ve katot yer değiştirir.

- I. Cu anot görevi görür Cu^{+2} iyon derisimi artar.
- + II. Elektronlar anottan katoda hareket eder. (Cu'dan Zn' ye)
- III. Zn katottur kütlesi zamanla artar.



A 25

A

B 26 a) Sadece A kabında tepkime oluyorsa aktiflikleri $X > H_2 > Y$ 'dır

- B) Metalin çözünmesi için diğer metalden aktif olması gereklidir.

+ C) Aktif metal daha indirgendir.

+ D) Aktif metalin əstidle tepkimesinde H_2 gazı doğaçalar.

+ E) H_2 , Y'den aktif olduğundan yükseltgenme eğilimi Y'den büyuktur.

B 27 $X \rightarrow C_2H_5OH$ 'tir

+ I.

+ II.

- III. Alkoldür.

- IV. Doymuş monoalkoldür.

- V. Primer alkoldür.