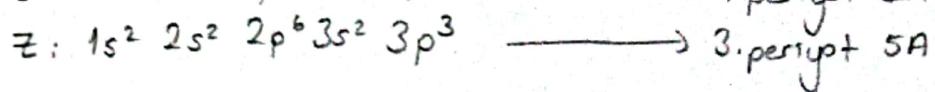
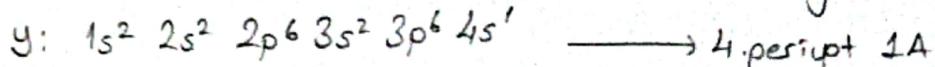
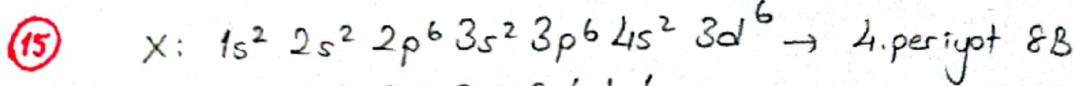


KİMYA CEVAP ANAHTARI (GAP AYT - 24 Haziran)



+ I.

- II. Y ve Z yarı dolu elektron dizitimine sahiptir.

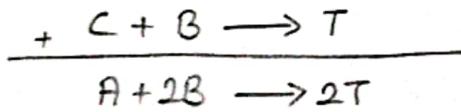
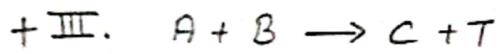
+ III. $_{26}X > _{19}Y > _{15}Z$

(16) $\Delta H_1 = -50 \cdot 2 = -100 \text{ kJ}$

B $\Delta H_2 = -50 \cdot -1 = +50 \text{ kJ}$

(17) - I. Hız bağıntısına göre yavaş adım 1. basamaktır.

E + II. Önceli basamakta oluşup sonraki basamakta harcanan C maddesi arası üründür.



(18) + I. Birim hacimdeki tanecik sayısı $= \frac{n}{V}$ 'dir. Mol sabit olduğuna göre oranın yarıya inmesi için hacim $2V$ olmalı yani toplam hacim 4 litre olur. $4 - 2 = 2$ litre

C - II. $P_1 V_1 = P_2 V_2$
 $P_1 \cdot 2 = P_{\text{son}} \cdot 4 \Rightarrow P_{\text{son}} = \frac{P}{2} \text{ atm}$

+ III. $d = \frac{m}{V}$ kütte sabitken hacim iki katına çıkarırsa
 boz yoğunluğu yarıya düşer.

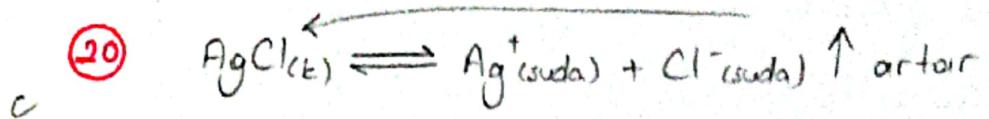
(19) $n_{MgCl_2} = \frac{47}{96} = 0,5 \text{ mol}$ $m = \frac{0,5 \text{ mol}}{0,5 \text{ kg}} = 1 \text{ molal}$

D $\Delta T_E = K_E \cdot m \cdot i$

$$= 0,52 \cdot 1 \cdot 3 \text{ (3 iyon } Mg^{+2} Cl^{-})$$

$$= 1,56 \text{ derece artar}$$

$$K.N = 373 + 1,56 = 374,56 \text{ K}$$



+ I. Değe girenlerde koyar, bir miktar $\text{AgCl}_{(\text{t})}$ abber.

+ II.

- III. Kaa sadece sıcaklıkla değişir.



$$\text{P:} \quad 0,1 \text{M} \quad - \quad -$$

$$\text{T:} \quad \cancel{x}^{\text{ihval}} \quad +x \quad +x$$

$$\text{Değe:} \quad 0,1 \quad x \quad x$$

$$K_a = \frac{x^2}{0,1} = 10^{-11} \quad x = 10^{-6} \text{M} \quad [\text{H}^+] = 10^{-6} \text{M} \Rightarrow [\text{OH}^-] = 10^{-8} \text{M}$$

$$\text{pOH} = -\log 10^{-8} = 8$$

- II. $[\text{H}^+] = 10^{-6} \text{M}$

- III. Su eklerse derişim ve elektriksel iletkenlik azalır.

(22) Hacim azalırsa dege gaz mol sayısının az olduğu ürünlere koyar.

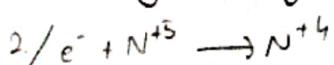
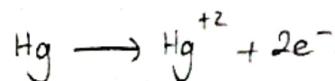
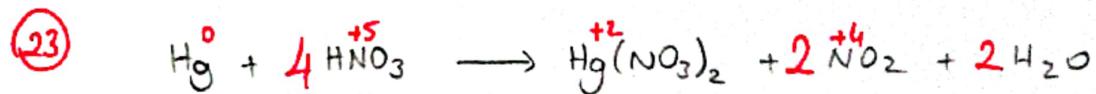
- A) Kaptaki tüm maddelerin derişimi artar.

- B) Artar.

- C) Dege sabitinin değeri sadece sıcaklıkla değişir.

- D) Hacim hız sabitine etki etmez.

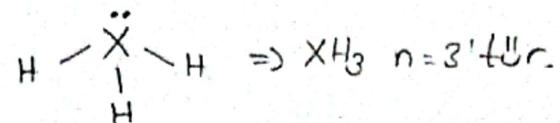
E) Dege ürünlere kayacağından CO_2 'nın mol kesri artar.



B) Hg yükseltgenç, indirgen maddedir.

(24) Üçgen piramit geometrisinin hibritleşme türü; sp^3
VSEPR gösterimi; AX_3E 'dir.

D



(25) Anot Tepkimesi: $Zn(s) \rightarrow Zn^{+2}(suda) + 2e^-$

Katot Tepkimesi: $Ni^{+2}(suda) + 2e^- \rightarrow Ni(s)$

D Pil Tepkimesi: $Zn(s) + Ni^{+2}(suda) \rightleftharpoons Zn^{+2}(suda) + Ni(s)$

+ I. Anot zamanla aşınır.

- II. Tuz köprüsünden katyonlar katoda hareket eder (2. kaba).

+ III. Elektronlar anottan katoda hareket eder. (Zn 'den Ni 'ye)

(26) + A) Halka-zincir izomerliği yapı izomerliğidir.

+ B) Alkanler bromlu suyun reşini giderir.

+ C) Sikloalkanlar doymuş hidrokarbonlardır.

- D) 1-butene cis-trans izomerliği göstermez.

+ E) İzomer bileşiklerin kütleye yüksek bilesimleri aynıdır.

(27) - I. Ketonlar Fehling adıltısı ile tepkime vermez.

B + II.

- III. Polar molekül olduğundan hem dipol-dipol hem de London etkileşimleri bulunur.