

இரண்டாம் பகுதி - 2024

11-6 வினாக்கள்

பொருளியல் திட்டம்

தேர்வுகள் (காலம்)

I பகுதி

1 (11). +2

2 (2). $2(2R+1)$

3 (11). மையம்

4 (2). திட்டம்

5 (2) மையம்

6 (2). P

7 (2). +3KJ

8 (11). BE மையம் A1

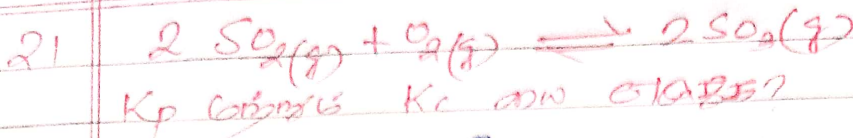
9 (2). திட்டம்

10 (11). RT^2

11 (2). திட்டம்



Mr. S. THEERTHAGIRI, M.Sc., B.Ed.,
P.G. Asst in Chemistry,
St. Mary's Hr. Sec. School,
Harur-636903, Dharmapuri-Dt



$$K_c = \frac{[SO_3]^2}{[SO_2]^2 [O_2]}$$

$$K_p = \frac{P_{SO_3}^2}{P_{SO_2}^2 \cdot P_{O_2}}$$

22 ஹைட்ரஜன்

ஹைட்ரஜன் மூலக்கூறுகளின் எண்ணிக்கை அதிகமாக இருக்கிறது என்பதை நிரூபிக்க ஹைட்ரஜன் ஹைட்ரஜன் மூலக்கூறுகளின் எண்ணிக்கை அதிகமாக இருக்கிறது.

23 ஹைட்ரஜன் 2 கொடுக்க


ஹைட்ரஜன் மூலக்கூறுகளின் எண்ணிக்கை அதிகமாக இருக்கிறது என்பதை நிரூபிக்க ஹைட்ரஜன் மூலக்கூறுகளின் எண்ணிக்கை அதிகமாக இருக்கிறது.

24 ஒரு ஹைட்ரஜன் மூலக்கூறுகளின் எண்ணிக்கை அதிகமாக இருக்கிறது என்பதை நிரூபிக்க ஹைட்ரஜன் மூலக்கூறுகளின் எண்ணிக்கை அதிகமாக இருக்கிறது.

$$\eta \text{ ஹைட்ரஜன்} = \frac{T_h - T_c}{T_{th}} \times 100 = \frac{616 - 273}{1089} = 21 + 273 = 294K$$

$$= \left(\frac{1089 - 294}{1089} \right) \times 100$$

$$= \frac{795}{1089} \times 100$$

 ஹைட்ரஜன் = 73%

Mr. S. THEERTHAGIRI, M.Sc., B.Ed.,
 P.G. Asst in Chemistry,
 St. Mary's Hr. Sec. School,
 Harur-636903, Dharmapuri-Dt

உயர்நீதிமன்றம் தீர்மானம் செய்து கொடுத்திருக்கிறது.
கனம் உயர்நீதிமன்றம் தீர்மானம் செய்து கொடுத்திருக்கிறது.

28 **சிறை, மூலம் கைதிகள்**

சிறை கைதிகள் சிறைகளில் இருந்து
கைதிகள் தப்பிச் செல் தடுப்பதற்காக
மூலம் கைதிகள் இது சிறைகளில் தப்பிச்
செல் தடுப்பதற்காக இருக்கிறது.

29 **சிறைகளின் சிறைகள்**

சிறைகளின் சிறைகள் சிறைகளில்
சிறைகள்
சிறைகளின் சிறைகளில் சிறைகளில்
சிறைகளின் சிறைகளில்

அங்கு - KJ

30 **சிறைகள், மூலம்**

- | | |
|--|---------------------|
| 1) உயர்நீதிமன்றம் தீர்மானம் செய்து கொடுத்திருக்கிறது | மூலம் |
| சிறைகளில் சிறைகளில் | சிறைகளில் சிறைகளில் |
| சிறைகளில் சிறைகளில் | சிறைகளில் சிறைகளில் |
| சிறைகளில் சிறைகளில் | சிறைகளில் சிறைகளில் |

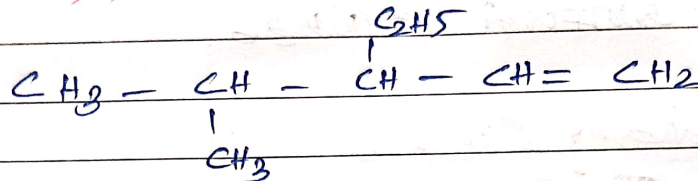
31 **சிறைகளின் சிறைகள்**

சிறைகளின் சிறைகள் சிறைகளில்
சிறைகளில் சிறைகளில் சிறைகளில்
சிறைகளில் சிறைகளில் சிறைகளில்

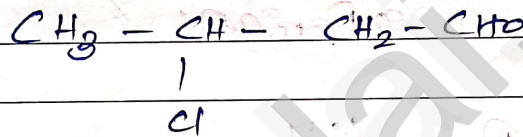
32. எதிர்ப்பெயர்வு வினை

(அ) வினைப்பெயர்வு வினை U₂ மற்றும் H₂ இடையே நிகழும் வினை எதிர்ப்பெயர்வு வினை. அயோடின் வினைப்பெயர்வு வினை.

33. (அ) 3-மீதில்-2-பென்சீல்-1-பென்சீல்



(ஆ) 3-பென்சீல்-2-பென்சீல்



(இ) 3-பென்சீல்-2-பென்சீல்

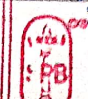
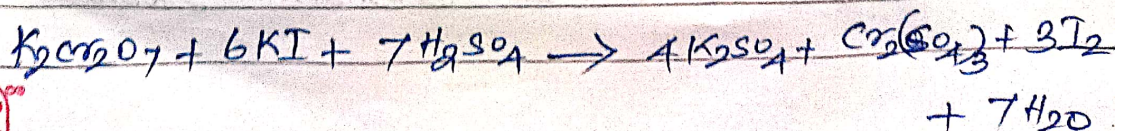
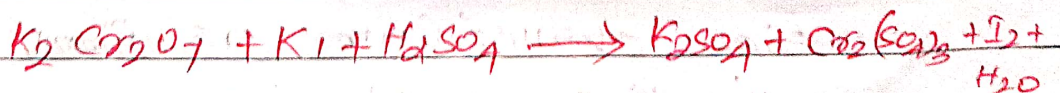


வினா - 11

34. (அ) தாது வினை

1.008 கிராம் (அ) 8 g (ஆ) 25.5 g
 (அ) தாது வினை (ஆ) தாது வினை
 (அ) தாது வினை (ஆ) தாது வினை
 (அ) தாது வினை (ஆ) தாது வினை
 (அ) தாது வினை (ஆ) தாது வினை

(ஆ)



(2)

(3A)

(1) Bohr's model

Bohr's model is based on the idea that electrons revolve around the nucleus in discrete orbits. The energy of the electrons is quantized.

Electrons are present in discrete energy levels. Electrons can move from one energy level to another by absorbing or emitting energy.

(ii) Bohr's model

(1) Electrons revolve around the nucleus in discrete orbits

(2) Electrons are present in discrete energy levels. Electrons can move from one energy level to another by absorbing or emitting energy.

(3) Electrons are present in discrete energy levels. Electrons can move from one energy level to another by absorbing or emitting energy.

$$mvr = \frac{nh}{2\pi}$$

$$n = 1, 2, 3, \dots$$

(4) $E_2 - E_1 = h\nu$

$$V = \frac{E_2 - E_1}{h}$$

$$r_n = \frac{(0.0529) n^2}{Z}$$

$$E_n = \frac{-13.6}{n^2} \text{ eV atom}^{-1}$$

$$= \frac{-1312.8}{n^2} \text{ eKJ mol}^{-1}$$



Mr. S. THEERTHAGIRI, M.Sc., B.Ed.,
P.G. Asst in Chemistry,
St. Mary's Hr. Sec. School,
Harur-636903, Dharmapuri-Dt

25 (அ) (i) பலர அலரித்தல் அது
 ஊர்ப்பிணரின் இயல் ள்களில் இதுவாய்தான்
 அலரித்தல் அல் ள்களின் அலரித்தல் ளரிநா
 அலரித்தல்.

(ii) அலரித்தல் அலரித்தல் அலரித்தல் அலரித்தல்

* அது அலரித்தல் இலரித்தல் அலரித்தல்
 அலரித்தல் அலரித்தல் அலரித்தல் அலரித்தல்
 அலரித்தல் அலரித்தல் அலரித்தல் அலரித்தல்
 அலரித்தல் அலரித்தல் அலரித்தல் அலரித்தல்
 அலரித்தல் அலரித்தல் அலரித்தல் அலரித்தல்
 அலரித்தல் அலரித்தல் அலரித்தல் அலரித்தல்
 அலரித்தல் அலரித்தல் அலரித்தல் அலரித்தல்

(ஆ) அலரித்தல் அலரித்தல்

(i) அலரித்தல் அலரித்தல் அலரித்தல்

(ii) அலரித்தல் அலரித்தல் அலரித்தல்
 அலரித்தல் அலரித்தல் அலரித்தல் அலரித்தல்
 அலரித்தல் அலரித்தல் அலரித்தல் அலரித்தல்

(iii) அலரித்தல் அலரித்தல் அலரித்தல்

(i) அலரித்தல் அலரித்தல் அலரித்தல்

(ii) அலரித்தல் அலரித்தல் அலரித்தல்

(iii) அலரித்தல் அலரித்தல் அலரித்தல்



86. (அ)(i). லாபம் உட்க

சாதாரண உற்பத்தியாளர் குறிப்பிட்ட தொழிலாளர் உபயோகத்தை அல்லது காலத்தை அதிகரிக்க உற்பத்தியாளர் விரும்புகிறார்.

$$v < \frac{1}{p}$$

(அ)(ii). லாபம் குறைவாக உட்க

சாதாரண உற்பத்தியாளர் அதிக அளவு உற்பத்தி செய்ய விரும்புகிறார். ஆனால் சந்தை விலை குறைவாக இருப்பதால், உற்பத்தியாளர் குறைவாக உற்பத்தி செய்கிறார்.

(ஆ)(i) உட்க இயக்கத்தின் மீது (அ) உட்க

சாதாரண உற்பத்தியாளர் சந்தை விலை குறைவாக இருப்பதால், உற்பத்தியாளர் குறைவாக உற்பத்தி செய்கிறார்.

(ii). அகலத்தின் குறிப்பிடப்பட்டவை:-

(1). சந்தை விலை குறைவாக இருப்பதால்

(2). தொழிலாளர்

(3). அகலத்தின் மீது $\Delta U = U_f - U_i$

(4). சந்தை விலை குறைவாக இருப்பதால், அகலத்தின் மீது சந்தை விலை குறைவாக இருப்பதால்

(5). $\Delta U = U_f - U_i = -ve$ ($U_f < U_i$)

(6). $\Delta U = U_f - U_i = +ve$ ($U_f > U_i$)

(37) தெரிவு செயல் செயல்

தெரிவு செயல் செயல் $G = H - TS$ என
 தெரிவு செயல்: $\Delta G = \Delta H - T\Delta S$

(11) தொடர்புகள்

அளவற்ற தொடர்புகள் ஒரு தொகுதி
 ஒரு குழுவில் தெரிவு செயல் தொடர்புகள்.
ச.எ P, V, T, U, H, G

தொடர்புகள்:-

அளவற்ற தொடர்புகள் தொடர்புகள்
 தெரிவு செயல் தொடர்புகள் தொடர்புகள்
ச.எ w, q

(38) Kp தொடர்புகள் தொடர்புகள்



$$K_c = \frac{[C]^x [D]^m}{[A]^x [B]^y}$$

$$K_p = \frac{P_C^x \times P_D^m}{P_A^x \times P_B^y}$$

$$P = nRT$$

$$P = \frac{n}{V} RT$$

$$P_A^x = [A]^x RT^x$$

$$P_B^y = [B]^y RT^y$$

$$P_C^x = [C]^x RT^x$$

$$P_D^m = [D]^m RT^m$$

Mr. S. THEERTHAGIRI, M.Sc., B.Ed.,
 P.G. Asst in Chemistry,
 St. Mary's Hr. Sec. School,
 Harur-636903, Dharmapuri Dt

