

மாதிரி வினாத்தாள்
அணு அமைப்பு - II - பகுதி IV
12th Standard

வேதியியல்

Reg.No. :

--	--	--	--

I. அனைத்து வினாக்களுக்கும் விடையளிக்கவும்.

II. நீலம் அல்லது கருப்பு மையினை மட்டுமே எழுதுவதற்கு பயன்படுத்த வேண்டும்.

Time : 01:30:00 Hrs

Total Marks : 60

5 x 1 = 5

பகுதி-அ

- 1) ஹைட்ரஜன் அணுவிலுள்ள எலெக்ட்ரானின் ஆற்றல் -328 kJ mol^{-1} எனில் எலெக்ட்ரான் அமைந்துள்ள ஆற்றல் மட்டம்
(a) 4 (b) 3 (c) 2 (d) 1
- 2) குறைந்த ஆற்றல் கொண்ட மூலக்கூறு ஆர்பிட்டால் எது?
(a) σ_{1s} (b) σ^*_{1s} (c) π_{2p_y} (d) $\pi^*_{2p_y}$
- 3) எலெக்ட்ரான் சுற்று வட்டப்பாதையானது எதனுடைய பெருக்கப்பலனிற்குச் சமமாக இருக்கும்?
(a) பிளாங்க் மாறிலி (b) ஒளியின் அதிர்வெண் (c) டி-பிரக்ளே அலைநீளம் (d) எலெக்ட்ரானின் உந்தம்
- 4) கீழ்க்கண்ட ஆர்பிட்டால்களில் எது x-அச்சில் சீர்மையுடன் காணப்படுவதில்லை?
(a) P_x (b) $d_{x^2-y^2}$ (c) s (d) d_{yz}
- 5) கீழ்க்கண்டவற்றில் எது டம்பல் வடிவ ஆர்பிட்டலையும் நடுவில் உருளை வடிவ எலெக்ட்ரான் மேகத்தையும் பெற்றுள்ளது?
(a) P_x (b) d_{xy} (c) $d_{x^2-y^2}$ (d) d_{z^2}

பகுதி - ஆ

5 x 3 = 15

- 6) ஹைட்ரஜன் மூலக்கூறு எவ்வாறு உருவாகிறது? இதன் பிணைப்பின் தன்மை மற்றும் காந்தப்பண்பை விளக்குக .
- 7) ஹைட்ரஜன் பிணைப்பு என்றால் என்ன ?
- 8) ஹைட்ரஜன் பிணைப்பு உருவாதலுக்கான நிபந்தனைகள் யாவை ?
- 9) மூலக்கூறுகளுக்கிடையே நிகழும் ஹைட்ரஜன் பிணைப்பை தகுந்த எடுத்துக்காட்டுடன் விளக்குக .
- 10) ஹைட்ரஜன் பிணைப்பின் முக்கியத்துவம் ஏதேனும் மூன்று தருக.

பகுதி - இ

4 x 5 = 20

- 11) இனக்கலப்பாதல் என்றால் என்ன? இனக்கலப்பு பற்றிய முக்கிய கருத்துகள் யாவை?
- 12) மூலக்கூறுகளுக்கிடையே கவர்ச்சிவிசை பற்றி குறிப்பு வரைக.
- 13) மூலக்கூறுகளுக்கிடையே ஹைட்ரஜன் பிணைப்பை எடுத்துக்காட்டுகளுடன் விளக்குக.
- 14) மூலக்கூறின் நிகழும் ஹைட்ரஜன் பிணைப்பை எடுத்துக்காட்டுடன் விளக்குக. மூலக்கூறின் ஹைட்ரஜன் பிணைப்பின் விளைவுகளை விளக்குக.

பகுதி - ஈ

2 x 10 = 20

- 15) a) ஓர் எலக்ட்ரானின் அலைத்தன்மையை நிரூபிக்கும் டேவிசன் மற்றும் ஜெர்மர் சோதனையை விவரி
b) ஓர் எலக்ட்ரானின் துகள் தன்மையை எவ்வாறு நிரூபிப்பாய்?
- 16) a) N_2 மூலக்கூறு உருவாதலை ஆர்பிட்டால் கொள்கை மூலம் விளக்குக.
b) d-ஆர்பிட்டால்களின் அமைப்பு பற்றி குறிப்பு வரைக.
