மாதிரி வினாத்தாள்

அணு அமைப்பு - II - பகுதி I

12th Standard

Reg.No. :

வேதியியல்

I.அனைத்து வினாக்களுக்கும் விடையளிக்கவும்.

II.நீலம் அல்லது கருப்பு மையினை மட்டுமே எழுதுவதற்கு பயன்படுத்த வேண்டும்.

Time : 01:00:00 Hrs

Total Marks : 56

பகுதி-அ

4 x 1 = 4

1) En = - $\frac{313.6}{n^2}$, Ei = - 34.84 எனில் n-ன் மதிப்பு

(a) 4 (b) 3 (c) 2 (d) 1

2) எலக்ட்ரானின் ஈரியல்புத்தன்மையை விளக்கியவர்

(a) போர் (b) ஹெய்சன்பர்க் (c) டி-பிராக்ளே (d) பாலி

3) டி-பிராக்ளே சமன்பாடு

(a) $\lambda = \frac{mv}{h}$ (b) $\lambda = hmv$ (c) $\lambda = \frac{hv}{m}$ (d) $\lambda = \frac{h}{mv}$

4) ஹைட்ரஜன் அணுவிற்கான போர் ஆரத்தின் மதிப்பு

(a) $0.529 \times 10^{-8} cm$ (b) $0.529 \times 10^{-10} cm$ (c) $0.529 \times 10^{-6} cm$ (d) $0.529 \times 10^{-12} cm$

பகுதி - ஆ

4 x 3 = 12

5) துகள் மற்றும் அலை - வேறுபடுத்துக.

6) டி-பிராக்ளே அலைகளின் முக்கியத்துவம் யாது ?

7) போர் குவாண்டம் நிபந்தனை யாது ?

8) நோட் என்பதென்ன? s- ஆர்பிட்டாலில் எத்தனை நோட் உள்ளது ?

பகுதி - இ

4 x 5 = 20

9) இனக்கலப்பாதல் என்றால் என்ன? இனக்கலப்பு பற்றிய முக்கிய கருத்துகள் யாவை?

10) மூலக்கூறுகளுக்கிடைப்பட்ட கவர்ச்சிவிசை பற்றி குறிப்பு வரைக.

11) மூலக்கூறுகளுக்கிடைப்பட்ட ஹைட்ரஜன் பிணைப்பை எடுத்துகாட்டுகளுடன் விளக்குக.

12) மூலக்கூறினுள் நிகழும் ஹைட்ரஜன் பிணைப்பை எடுத்துக்காட்டுடன் விளக்குக. மூலக்கூறினுள் ஹைட்ரஜன் பிணைப்பின் விளைவுகளை விளக்குக.

பகுதி - ஈ

2 x 10 = 20

13) a) N_2 மூலக்கூ று உருவாதலை ஆர்பிட்டால் கொள்கை மூலம் விளக்குக.

b) d-ஆர்ப்பிட்டால்களின் அமைப்பு பற்றி குறிப்பு வரைக.

14) a) ஓர் எலக்ட்ரானின் அலைத்தன்மையை நிரூபிக்கும் டேவிசன் மற்றும் ஜெர்மர் சோதனையை விவரி

b) ஓர் எலக்ட்ரானின் துகள் தன்மையை எவ்வாறு நிரூபிப்பாய்?

****

QB365 QUESTION BANK 365 https://www.qb365.in