

11th - CHEMISTRY

Unit Test: Lesson - 2

Time :1 hour Max marks: 30 Date:

அணுவின் குவாண்டம் இயக்கவியல் மாதிரி / Quantum Mechanical Model of Atom 2 & 3 marks

ஏதேனும் பத்து வினாக்களுக்கு விடையளி *Answer any ten questions* 10x3=30

1. ஹெய்ஸென்பர்க்கின் நிச்சியமற்ற தன்மை கோட்பாட்டை கூறு / Heisenberg uncertainty principle
2. முதன்மைக் குவாண்டம் எண்கள் பற்றி கூறுக/ write a note on principle quantum number.
3. கோண உந்தக்குவாண்டம் எண்கள் பற்றி கூறுக /write a note on azimuthal(on subsidiary) quantum number.
4. ஆஃபா தத்துவத்தினைக் கூறு / Define Aufbau principle
5. பெளலி தவிர்க்கைத் தத்துவத்தினைக் கூறு / state Pauli's exclusion principle.
6. ஹுண்ட் விதி கூறு ./ Define Hund's rule.
7. ஆர்பிட்டாலின் வடிவம், ஆற்றல் திசையொப்பு அமைவு உருவளவு ஆகியவற்றினை தரும் குவாண்டம் எண்கள் எவை? / Which quantum number reveal information about the shape, energy, orientation and size of orbitals?
8. குரோமியம் மற்றும் காப்பரின் எலக்ட்ரான் அமைப்பினை எழுதுக / write the electronic configuration of chromium and copper.
9. $3p_x$ மற்றும் $4d_{x^2-y^2}$ ஆர்பிட்டாலில் உள்ள எலக்ட்ரானுக்கு n மற்றும் l மதிப்புகளைக் கூறுக
Define orbital? what are the n and l values for $3p_x$ and $4d_{x^2-y^2}$ electron?
10. $2s$, $4p$, $5d$ மற்றும் $4f$ ஆர்பிட்டால்களுக்கு எத்தனை ஆரக்கணுக்கள் காணப்படுகின்றன?
எத்தனை கோணக்கணுக்கள் காணப்படுகின்றன?
How many radial nodes for $2s$, $4p$, $5d$ and $4f$ orbitals exhibit? How many angular nodes?
11. ஷ்ரோடிங்கர் அலைசமன்பாட்டினை எழுதுக / Write the Schrödinger wave equation.
12. ரூதர் ஃபோர்டின் ஆல்ஃபா கதிர்சிதறல் ஆய்வின் முடிவுகள் என்ன?

Conclusion of Rutherford α -ray scattering experiment.

YouTube

<http://www.youtube.com/@chemistryvak>



LIKE



COMMENT



SHARE



SUBSCRIBE