

## SLIP TEST- 8

## అధ్యాయం-8 : పరమాణు నిర్మాణము

Name:..... Section:..... Roll No:.....

Max.Marks:20

I. ఈ క్రింది ప్రశ్నలకు సమాధానములు వ్రాయండి. ప్రతి ప్రశ్నకు నాలుగు మార్కులు. 2 x 4 = 8మా.

- 1) ఐదు d - ఆర్బిటాళ్ళ చక్కని పటాలను గీయండి.  
2) ఆఫ్ బౌ నియమాన్ని ఒక చక్కని ఉదాహరణతో వివరించండి..

II. ఈ క్రింది ప్రశ్నలకు సంక్షిప్త రూపంలో సమాధానము వ్రాయండి. ప్రతి ప్రశ్నకు రెండు మార్కులు. 2 x 2 = 4మా.

- 3)  $l = 3$  అయిన  $m_l$  యొక్క గరిష్ట మరియు కనిష్ట విలవలను తెల్పండి..  
4) ఈ క్రింద ఇవ్వబడిన మూలకాల ఎలక్ట్రాన్ విన్యాసాలను వ్రాయండి.

(i) కాపర్ (ii) నైట్రోజన్

III. ఈ క్రింది ప్రశ్నలకు ఒకటి లేదా రెండు వాక్యాలలో సమాధానము వ్రాయండి. ప్రతి ప్రశ్నకు ఒక మార్కు. 2 x 1 = 2మా.

- 5) ఇంద్ర ధనుస్సు లోని ఏడు రంగుల పేర్లను తెల్పండి.  
6) ఉద్గార వర్ణపటమును నిర్వచించండి.

IV. సరియైన సమాధానమును ఎంపిక చేయండి. సమాధానమును కుండలీకరణము నందు ఉంచండి. 6 x 1 = 6మా.7) ఏదైనా పరమాణువు M-కర్పరంలో అమర్చడానికి వీలైన గరిష్ట ఎలక్ట్రానుల సంఖ్య [     ]

- A. 2                      B. 32                      C. 18                      D. 8

8) ..... విలువ ఆర్బిటాల్ ఆకృతిని తెలుపుతుంది. [     ]

- A. n                      B. l                      C.  $m_l$                       D.  $m_s$

9) K-కర్పరంలో ఉండే p-ఆర్బిటాళ్ళ సంఖ్య ఎంత? [     ]

- A. 1                      B. 3                      C. 5                      D. 0

10) నీల్స్ బోర్ ..... సంవత్సరంలో నోబెల్ బహుమతిని పొందారు. [     ]

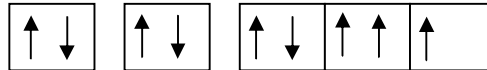
- A. 1913                      B. 1916                      C. 1922                      D. 1934

11) ప్లాంక్ స్థిరాంకం విలువ [     ]

- A.  $6.6 \times 10^{-34}$                       B.  $6.626 \times 10^{-34}$                       C.  $6.6 \times 10^{-37}$                       D.  $6.602 \times 10^{-34}$

12) ఆక్సిజన్ (Z=8) యొక్క ఎలక్ట్రాన్ విన్యాసము ఇలా ఇవ్వబడినది. [     ]

ఈ విన్యాసము ..... సూత్రానికి విరుద్ధము.



A. ఆఫ్ బౌ నియమము                      B. హుండ్ నియమము

C. పౌలి నియమము                      D. పైవన్నీ