నిర్మాణాత్మక మూల్యాంకనము - 3

అధ్యాయాలు - 8,9,10

Name:…………………………………… Section:………… Roll No:………... **Max.Marks:20**

……

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

1) అయనీకరణ శక్తి అనగానేమి? దానిని ప్రభావితం చేయు అంశాలేవి? వివరించండి.

2) క్వాంటం సంఖ్యలను గుర్చి వ్రాయండి.

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

3) CaO అణువు ఏ విధంగా ఏర్పడుతుందో వివరించండి.

4) ఆవర్తన పట్టికలోని పీరియడ్ మరియు గ్రూపులలో ఋణవిద్యుదాత్మకత ధర్మము ఏ విధంగా మార్పు చెందునో వివరించండి.

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

5) M-కర్పరంలోని d-ఆర్బిటాల్ నందు అమర్చగల గరిష్ఠ ఎలక్ట్రానుల మొత్తం సంఖ్యఎంత?

6) ద్విబంధం గల ఏవైనా రెండు అణువుల పేర్లను తెల్పండి.

IV. సరియైన సమాధానమును ఎంపిక చేయండి. సమాధానమును కుండలీకరణము నందు ఉంచండి. **6 x 1 = 6 మా.**

7) గరిష్ఠ ఋణవిద్యుదాత్మకత గల మూలకము [ ]

A. ఫ్లోరిన్ **B.** క్లోరిన్ **C.** లిథియం **D.** సోడియం

8) పరమాణు సంఖ్య 48 గల గల మూలకము ఆవర్తన పట్టికలో .... బ్లాకుకు చెందును. [ ]

A. s-బ్లాకు **B.** p-బ్లాకు **C.** d-బ్లాకు **D.** f-బ్లాకు

9) సమయోజనీయ బంధం గల అణువును ఎంపిక చేయండి. [ ]

A. $MgCl_2$ **B.** $BeCl_2$ **C.** NaCl **D.** $AlCl_3$

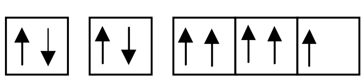
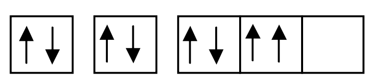
10) గరిష్ఠ ఎలక్ట్రాన్ అఫినిటీ గల మూలకము [ ]

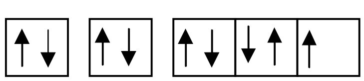
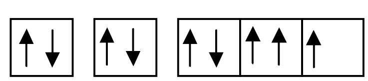
A. ఫ్లోరిన్ **B.** క్లోరిన్ **C.** లిథియం **D.** సోడియం

11) క్రోమియం యొక్క వేలన్సీ ఎలక్ట్రాన్ విన్యాసము [ ]

A. $4s^2 3d^4$ **B.** $4s^1 3d^5$ **C.** $4s^2 3d^9$ **D.** $4s^1 3d^{10}$

12) 1s, 2s, 2p ఆర్బిటాళ్ళలో ఎలక్ట్రానులు నిండే సరియైన పద్ధతి [ ]

A.  **B.** 

C.  **D.** 

Prepared by : **V.NAGA MURTHY - 9441786635**
Contact at : **nagamurthysir@gmail.com**
Visit at : **nagamurthy.weebly.com**