నిర్మాణాత్మక మూల్యాంకనం-2

అధ్యాయాలు – 4,5

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

……

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

1) ఈ దిగువన ఇవ్వబడిన లవణాలు ఏ ఆమ్ల, క్షారాల నుండి ఏర్పడుతున్నాయో తెలియజేయండి.

$NaCl$ $CaSO_4$ K_2SO_4 $NaNO_3$

2) గాజు దిమ్మె యొక్క పార్శ్యాంశ విస్థాపనాన్ని ప్రయోగపూర్వకంగా ఎలా కనుగొంటారు?

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

3) బ్లీచింగ్ పౌడర్ యొక్క ఏవైనా రెండు ఉపయోగాలను వ్రాయండి.

4) ఈ క్రింది సందర్భానికి తగిన కిరణ చిత్రాన్ని గీయండి.

ఒక కాంతి కిరణం సాంద్ర యానకం నుండి విరళ యానకం లోనికి ప్రయాణించుట.

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

5) ప్లాస్టర్ ఆఫ్ పారిస్ యొక్క సాంకేతికమును వ్రాయండి.

6) సందిగ్ధ కోణం విలువ కంటే పతన కోణం విలువ ఎక్కువైనపుడు ఏమవుతుంది?

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

7) వక్రీభవన కోణం 90°, అయితే ఆ పతన కోణాన్ని …………………… అంటారు. [ ]

A. పతన కోణం **B.** పరావర్తన కోణం

C. సందిగ్ధ కోణం **D.** వక్రీభవన కోణం

8) ఒక ద్రావణం నీలి లిట్మస్‌ను ఎరుపుగా మార్చింది. దాని P^H విలువ …… ఉండవచ్చు. [ ]

A. 11 **B.** 9 **C.** 8.8 **D.** 3

9) స్ఫటిక జలాన్ని కలిగి ఉండని లవణము [ ]

A. కాపర్ సల్ఫేట్ **B.** జిప్సం

C. ప్లాస్టర్ ఆఫ్ పారిస్ **D.** సున్నం

10) పదార్థాల P^H విలువలు పెరిగే సరియైన క్రమం [ ]

A. ఆమ్లం < నీరు < క్షారం **B.** నీరు < ఆమ్లం < క్షారం

C. ఆమ్లం < క్షారం < నీరు **D.** క్షారం < నీరు < ఆమ్లం

11) కాంతి కిరణాలు విరళ యానకంలో ………………………… గా ప్రయాణిస్తాయి. [ ]

A. నెమ్మదిగా **B.** వేగంగా

C. చెప్పలేము **D.** వేగంలో మార్పు లేదు

12) $H_2SO_4 + Zn \rightarrow ZnSO_4 +$ ………………………….. [ ]

A. H_2S **B.** H_2O

C. H_2 **D.** SO_2

NAGA MURTHY- 9441786635
Contact at : nagamurthysir@gmail.com
Visit at : nagamurthy.weebly.com