

నిర్మాణాత్మక మూల్యాంకనం-2

అధ్యాయాలు - 4,5

Name:..... Section:..... Roll No:..... Max.Marks:25

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

1) దిగువ ఇవ్వబడిన పదార్థాలు బలమైన ఆమ్లాలు లేదా బలమైన క్షారాలు లేదా బలహీన ఆమ్లాలు లేదా బలహీన క్షారాలుగా వర్గీకరించండి.

HCl	NaOH	CH ₃ COOH	HNO ₃
KOH	NH ₄ OH	లాలాజలం	నిమ్మ రసం

2) సందిగ్ధ కోణాన్ని నిర్వచింపుము. చక్కని పటం సహాయముతో వివరించండి.

II. ఈ క్రింది ప్రశ్నలకు సంక్షిప్త రూపంలో సమాధానము వ్రాయండి. ప్రతి ప్రశ్నకు రెండు మార్కులు. 3 x 2 = 6 మా.

3) కార్బన్ డయాక్సైడ్ విడుదల అయ్యే రెండు రసాయన చర్యలను వివరించండి.

4) పాలు పెరుగుగా మారినపుడు దాని P^H విలువ ఏమవుతుంది?

5) ఈ క్రింది సందర్భానికి చక్కని పటం గీయండి..

కాంతి కిరణం విరళ యానకం నుండి సాంద్ర యానకం లోకి ప్రయాణించును.

III. ఈక్రింది ప్రశ్నలకు ఒకటి లేదా రెండు వాక్యాలలో సమాధానము వ్రాయండి. ప్రతి ప్రశ్నకు ఒక మార్కు. 3 x 1 = 3 మా.

6) ప్లాస్టర్ ఆఫ్ పారిస్ యొక్క రసాయన నామాన్ని తెల్పుండి.

7) స్నెల్ సూత్రాన్ని వ్రాయండి.

8) సంపూర్ణాంతర పరావర్తనాన్ని నిర్వచింపుము.

IV. సరియైన సమాధానమును ఎంపిక చేయండి. సమాధానమును కుండలీకరణము నందు ఉంచండి. 4 x 1 = 4 మా.

9) $\frac{\text{శూన్యంలో కాంతి వేగం}}{\text{యానకంలో కాంతి వేగం}} = \dots\dots\dots$ []

- | | |
|---------------------------|-------------------|
| A. సాపేక్ష చక్రీభవన గుణకం | B. వక్రీభవన గుణకం |
| C. సందిగ్ధ కోణం | D. కటక సూత్రం |

10) ఒక ద్రావణం ఎరువు లిట్రమ్‌ను నీలంగా మార్చింది. దాని P^H విలువ ఉండవచ్చు. []

- | | | | |
|------|------|------|-------|
| A. 1 | B. 4 | C. 7 | D. 11 |
|------|------|------|-------|

11) వినెగర్ లో ఉండే ఆమ్లం []

- | | |
|-------------------------|----------------------|
| A. హైడ్రోక్లోరిక్ ఆమ్లం | B. సల్ఫ్యూరిక్ ఆమ్లం |
| C. ఎసిటిక్ ఆమ్లం | D. నైట్రిక్ ఆమ్లం |

12) ఆమ్లాన్ని గుర్తించండి []

- | | |
|-------------------------|------------------|
| A. డెట్టాల్ హ్యోడ్ వాష్ | B. స్వేదన జలం |
| C. సర్ప్ నీరు | D. చింత పండు రసం |

IV. ఈ క్రింది ఖాళీలను పూరించండి. 4 x 1 = 4 మా.

13) సాంద్ర యానకంలో కాంతి గా ప్రయాణిస్తుంది.

14) శూన్యంలో కాంతి వేగం Km/s.

15) ఏర్పడుట అనేది సంపూర్ణాంతర పరావర్తనం యొక్క ప్రభావం.

16) $2\text{HCl} + \text{Zn} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \dots\dots\dots$