

నిర్మాణాత్మక మూల్యాంకనం-2

అధ్యాయాలు - 4

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

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

1) ఆమ్లాలు, లోహాలతో చర్య చెంది హైడ్రోజన్ వాయువును విడుదల చేస్తాయని నిరూపించే ఒక కృత్యాన్ని వ్రాయండి.

2) ఈ క్రింది పట్టికను పూర్తి చేయండి.

పదార్థం	నీలి లిట్రమ్స్	ఎరుపు లిట్రమ్స్	మిథైల్ ఆరంజ్	ఫినాప్టలీన్
HCl	ఎరుపు			
NaOH		నీలం		
స్వేదన జలం				మార్పు లేదు
సబ్బు నీరు			పసుపు పచ్చ	

II. ఈ క్రింది ప్రశ్నలకు సంక్షిప్త రూపంలో సమాధానము వ్రాయండి. ప్రతి ప్రశ్నకు రెండు మార్కులు. $2 \times 2 = 4$ మా.3) $P^H = 2$ అయితే నదీజలాలలో జలచరాలకు ఏమవుతుంది?4) తమ మధ్య చర్య వల్ల Na_2SO_4 లవణమును ఏర్పరచ గల ఆమ్లము మరియు క్షారాల పేర్లను తెల్పండి.III. ఈక్రింది ప్రశ్నలకు ఒకటి లేదా రెండు వాక్యాలలో సమాధానము వ్రాయండి. ప్రతి ప్రశ్నకు ఒక మార్కు. $2 \times 1 = 2$ మా.

5) సాధారణ ఉప్పు అనగా నేమి? దాని సాంకేతికాన్ని వ్రాయండి?

6) సోడియం కార్బోనేటు మీద ఆమ్లం చర్య వల్ల విడుదలయ్యే వాయువు ఏమిటి?

IV. సరియైన సమాధానమును ఎంపిక చేయండి. సమాధానమును కుండలీకరణము నందు ఉంచండి. $6 \times 1 = 6$ మా.

7) హైడ్రోనియం అయాన్

A. NH_4^+ B. CO_3^{-2} C. H_3O^+ D. NO_3^-

[]

8) ఏది సత్యము?

A. ఆమ్లానికి నీటిని కలుపవచ్చు

B. నీటికి ఆమ్లాన్ని కలుపవచ్చు

C. నీటికి ఆమ్లాన్ని కలుపరాదు

D. పై వానిలో ఏదో ఒకటి

[]

9) $Ca(OH)_2 + Cl_2 \rightarrow \dots + H_2O$ A. $CaOCl_2$ B. $CaCl_2$ C. $CaHCl_2$ D. $CHCl_3$

[]

10) సున్నపు తేట

A. కాల్షియం హైడ్రాక్సైడ్

B. పొటాషియం హైడ్రాక్సైడ్

C. సోడియం హైడ్రాక్సైడ్

D. సోడియం కార్బోనేట్

[]

11) ఏది విద్యుద్వాహకము? గ్లూకోజ్ ద్రావణమా? లేక ఉప్పు నీటి ద్రావణమా? []

A. గ్లూకోజ్ ద్రావణం

B. ఉప్పు నీటి ద్రావణం

C. పై రెండూ విద్యుద్వాహకాలే

D. పై రెండూ విద్యుద్వాహకాలు కాదు

12) విరిగి ఎముకలను అతికించుటకు ను ప్లాస్టర్ గా ఉపయోగిస్తారు. []

A. జిప్సం

B. కాపర్ సల్ఫేట్

C. ప్లాస్టర్ ఆఫ్ పారిస్

D. సోడియం కార్బోనేట్

NAGA MURTHY- 9441786635

Contact at : nagamurthysir@gmail.comVisit at : nagamurthy.weebly.com