

నిర్మాణాత్మక మూల్యాంకనం-2

అధ్యాయాలు - 4

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

Max.Marks:25

I. ఈ క్రింది ప్రశ్నలకు సమాధానములు వ్రాయండి. ప్రతి ప్రశ్నకు నాలుగు మార్కులు. 2 x 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. 3 x 2 = 6 మా.

3) బలమైన ఆమ్లమును నిర్వచించుము. రెండు ఉదాహరణలను ఇమ్ము.

4) $P^H = 2$ అయితే నదీజలాలలో జలచరాలకు ఏమవుతుంది?5) తమ మధ్య చర్య వల్ల Na_2SO_4 లవణమును ఏర్పరచ గల ఆమ్లము మరియు క్షారాల పేర్లను తెల్పుండి.III. ఈక్రింది ప్రశ్నలకు ఒకటి లేదా రెండు వాక్యాలలో సమాధానము వ్రాయండి. ప్రతి ప్రశ్నకు ఒక మార్కు. 3 x 1 = 3 మా.

6) సాధారణ ఉప్పు అనగా నేమి? దాని సాంకేతికాన్ని వ్రాయండి?

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

8) సోడా ఏ విధంగా తయారవుతుంది?

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

9) హైడ్రోనియం అయాన్

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

[]

10) ఏది సత్యము?

A. ఆమ్లానికి నీటిని కలుపవచ్చు

B. నీటికి ఆమ్లాన్ని కలుపవచ్చు

C. నీటికి ఆమ్లాన్ని కలుపరాదు

D. పై వానిలో ఏదో ఒకటి

[]

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

[]

12) సున్నపు తేట

A. కాల్షియం హైడ్రాక్సైడ్

B. పొటాషియం హైడ్రాక్సైడ్

C. సోడియం హైడ్రాక్సైడ్

D. సోడియం కార్బోనేట్

[]

IV. ఈ క్రింది ఖాళీలను పూరించండి.

4 x 1 = 4 మా.

13) ఏది విద్యుద్వాహకము? గ్లూకోజ్ ద్రావణమా? లేక ఉప్పు నీటి ద్రావణమా?.....

14) ద్రావణం , లైకెన్ ల నుండి తయారు చేయబడిన అద్దకము.

15) విరిగిన ఎముకలను అతికించుటకు ప్లాస్టర్ లాగా ను వాడతారు.

16) సోడా రసాయన నామము

NAGA MURTHY- 9441786635

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