

నిర్మాణాత్మక మూల్యాంకనము - 1

అధ్యాయాలు - 1,2

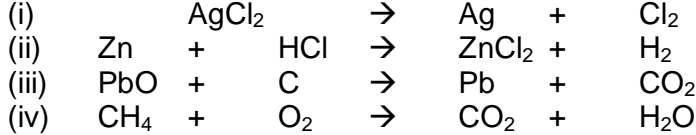
Name:..... Section:..... Roll No:.....

Max.Marks:20

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

1) ఉష్ణోగ్రతలో పెరుగుదల పదార్థ స్వభావంపై ఆధారపడి ఉంటుంది' అని నిరూపించే ప్రయోగాన్ని వివరించండి.

2) ఈ క్రింది సమీకరణాలను తుల్యం చేయండి.

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

3) భాష్పీభవనం మరియు మరగడం ల మధ్య తేడాలను తెల్పుండి.

4) రసాయన చర్యలలో వాయువులు విడుదలయ్యే వాటికి రెండు సమీకరణాలను వ్రాయండి.

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

5) గ్లూకోజ్ ను ఒక గ్లూసు నీటిలో వేస్తే ఏమవుతుంది? ఇది ఉష్ణ మోచక చర్యనా? లేదా ఉష్ణ గ్రాహక చర్యనా?

6) విశిష్టత అనగా నేమి?

IV. సరియైన సమాధానమును ఎంపిక చేయండి. సమాధానమును కుండలీకరణము నందు ఉంచండి. 6 x 1 = 6 మా.7) లెడ్ నైట్రేట్ ను వేడి చేసినపుడు విడుదలయ్యే జేగురు రంగు వాయువు..... []

A. హైడ్రోజన్

B. నైట్రోజన్

C. నైట్రోజన్ డయాక్సైడ్

D. కార్బన్ డయాక్సైడ్

8) నీటి యొక్క మరుగు స్థానం, స్పిరిట్ మరుగు స్థానం కంటే []

A. ఎక్కువ

B. తక్కువ

C. సమానం

D. పైవేవి కాదు

9) 1 కెలోరి =జోల్స్ []

A. 4.4

B. 4.1

C. 4.2

D. 4.3

10) ఉష్ణం ఇలా ప్రవహిస్తుంది. []

A. వేడి వస్తువు నుండి వేడి వస్తువుకు

B. వేడి వస్తువు నుండి చల్లని వస్తువుకు

C. చల్లని వస్తువు నుండి వేడి వస్తువుకు

D. చల్లని వస్తువు నుండి చల్లని వస్తువుకు

11) 0°C వద్ద 1 gm నీరు ఘనీభవనం చెంది 0°C వద్ద 1 gm మంచుగా మారితే విడుదలయ్యే ఉష్ణం ఎందువ ఎంత? []

A. 80 cal

B. 540 cal

C. 640 cal

D. 720 cal

12) రసాయన సమీకరణాలలో అవక్షేపాన్ని సూచించడానికి ఉపయోగించే గుర్తు []

A. ←

B. ↑

C. ↓

D. →

