

## SLIP TEST-2

## అధ్యాయం-2 : రసాయన చర్యలు - సమీకరణాలు

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

Max.Marks:20

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

- 1) రసాయన చర్యలు ఎన్ని రకములు? అవి ఏవి? ఉదాహరణలతో వివరించండి.
- 2) రెండు బీకర్లను తీసికొని వాటిలో లెడ్ నైట్రేట్ జలద్రావణం మరియు పొటాషియం అయోడైడ్ జల ద్రావణాలను తయారు చేస్తే, అవి ఏ రంగులో ఉంటాయి? ఆ రెండు ద్రావణాలను వేరొక బీకరులో కలిపితే ఏమి జరుగుతుంది? ఇది ఏ రకమైన రసాయన చర్య? ఏర్పడే క్రియాజన్యాలను తెల్పండి?

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

- 3) అవక్షేపాలు ఏర్పడే రసాయన చర్యలను రెండింటినీ పేర్కొనండి.
- 4) 40 గ్రాముల మీథేన్ ను దహనం చెందించితే విడుదల అయ్యే కార్బన్ డై ఆక్సైడు పరిమాణం ఎంత?

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

- 5) ఇసుము త్రుప్పు పట్టడాన్ని నీవు ఏ విధంగా నిరోధిస్తావు?
- 6) ఈ క్రింది రసాయన సమీకరణాన్ని తుల్యం చేయండి.

IV. సరియైన సమాధానమును ఎంపిక చేయండి. సమాధానమును కుండలీకరణము నందు ఉంచండి. 6 x 1 = 6మా.7) బంగాళాదుంప చిప్స్ తయారీ ప్యాకెట్స్ ను ఈ వాయువుతో నింపుతారు (ఆక్సికరణ నివారణకు) [     ]

- A. హైడ్రోజన్ B. ఆక్సిజన్
- C. నైట్రోజన్ D. క్లోరిన్

8) గాల్వనైజింగ్ అనగా ఇసుము యొక్క ఆక్సికరణాన్ని నివారించుటకు దానిపై .... పూతను వేయడం. [     ]

- A. Zn B. Cr
- C. Cu D. C [www.ignitephysics.net](http://www.ignitephysics.net)

9)  $2Fe_2O_3 + 3C \rightarrow 4Fe + 3CO_2$  ఈ రసాయన చర్యకు సంబంధించి క్రింది వానిలో ఏది సత్యము? [     ]

- A. కార్బన్ ఆక్సికరణం చెందుతుంది B. కార్బన్ క్షయకరణం చెందుతుంది
- C. ఐరన్ ఆక్సికరణం చెందుతుంది D. ఐరన్ ఆక్సైడ్ ఆక్సికరణం చెందుతుంది

10) సున్నపుతేటను పాలవలె తెల్లగా మార్చు వాయువు [     ]

- A. ఆక్సిజన్ B. కార్బన్ డై ఆక్సైడ్
- C. హైడ్రోజన్ D. సల్ఫర్ డై ఆక్సైడ్

11) లేత పసుపు పచ్చ రంగులో ఉండే ఒక పదార్థమును సూర్యకాంతిలో ఉంచితే అది బూడిద రంగులోకి మారుతుంది. అయితే తీసుకోబడిన పదార్థం ఏమిటి? [     ]

- A. లెడ్ అయోడైడ్ B. పొటాషియం అయోడైడ్
- C. సిల్వర్ బ్రోమైడ్ D. హైడ్రోజన్ క్లోరైడ్

12) ఈ పటము సూచించు ప్రయోగము వీటి మధ్య గల రసాయన చర్య [     ]

- A.  $CuSO_4 + Fe$
- B.  $FeSO_4 + Cu$
- C.  $CuSO_4 + Zn$
- D.  $ZnSO_4 + Cu$

