

Jr. Intermediate
Model Paper - I
Subject - Chemistry

Time : 3 Hours

(Telugu Version)

Max. Marks : 60

విభాగం - A

- I. (i) అన్ని ప్రశ్నలకు సమాధానాలను రాయండి
(ii) ఒక్కొక్క ప్రశ్నకు రెండు మార్కులు
(iii) అన్నీ అతిస్వల్ప సమాధాన తరహా ప్రశ్నలు.

10 X 2 = 20

1. ఆమ్ల వర్షాల వల్ల కలిగే దుష్ఫలితాలను తెలపండి?
2. సిలికాన్లు అంటే ఏమిటి?
3. సార్థక అంకెలు అంటే ఏమిటి?
4. 10^{-8} M NaOH యొక్క pH ని లెక్కించండి.
5. ఏ లక్షణం సిసియం, పొటాషియంలను కాంతి విద్యుత్ ఘటాల్లో వాడటానికి ఉపయోగపడుతుంది?
6. గ్రాహకం, సింక్ పదాలను నిర్వచించండి?
7. -7.3°C వద్ద 4 గ్రా. మీథేన్ గతిశక్తిని (S.I. ప్రమాణాల్లో) లెక్కించండి?
8. కింద తెలిపిన అయాన్లలో కేంద్రక పరమాణువు సంకరీకరణాన్ని తెలపండి?
ఎ) $(\text{GeCl}_6)^{-2}$
బి) CO_3^{-2}
9. ఎ) ప్లాస్టిక్ ఆఫ్ ఫారిన్
బి) మృత దహన ప్లాస్టర్ అంటే ఏమిటి?
10. లెస్సెన్ పరీక్షను గురించి చర్చించండి.

విభాగం - B

- II. (i) ఏవైనా ఆరు ప్రశ్నలకు సమాధానాలు రాయండి
(ii) ప్రతి ప్రశ్నకు నాలుగు మార్కులు
(iii) అన్నీ స్వల్ప సమాధాన తరహా ప్రశ్నలు

6 X 4 = 24

11. ఎ) హెస్ స్థిర ఉష్ణ సంకలన నియమం.
బి) ఉష్ణగతికశాస్త్రం రెండో నియమాలను నిర్వచించండి.

12. డైబోరేన్ నిర్మాణాన్ని వివరించండి.
13. $N_2(వా) + 3H_2(వా) \rightleftharpoons 2NH_3(వా)$ అనే సమతాస్థితి చర్యకు K_c, K_p ల మధ్య ఉన్న సంబంధాన్ని వివరించండి.
14. కింది వాటిని ఒక ఉదాహరణతో వివరించండి?
- అల్పాంతరాళ హైడ్రైడ్లు
 - ఎలక్ట్రాన్లు అధికంగా ఉన్న హైడ్రైడ్లు
 - ఎలక్ట్రాన్ న్యూనత హైడ్రైడ్లు
 - అయానిక హైడ్రైడ్లు
15. క్షేత్ర సాదృశ్యం అంటే ఏమిటి? E-Z పద్ధతిలో $CHC/ = CBr$ అణువుకు క్షేత్ర సాదృశ్యాలను రాయండి.
16. వాయువుల అణుచలన సిద్ధాంతంలోని అంశాలను రాయండి.
17. ఎ) ఉర్ట్జ్ చర్య
బి) కోల్బే విద్యుద్విశ్లేషణలను వివరించండి.
18. ఎ) 250 మి.లీ. 0.5 N ద్రావణాన్ని తయారుచేయడానికి అవసరమైన Na_2CO_3 ద్రవ్యరాశిని లెక్కించండి
బి) ఒక సమ్మేళనం అనుభావిక ఫార్ములా CH_2O . దాని బాష్పసాంద్రత 45. ఆ సమ్మేళనం అణుఫార్ములాను కనుక్కోండి

విభాగం - C

- III. (i) ఏవైనా రెండు ప్రశ్నలకు సమాధానాలు రాయండి
(ii) ప్రతి ప్రశ్నకు ఎనిమిది మార్కులు
(iii) అన్నీ దీర్ఘసమాధాన తరహా ప్రశ్నలు

2 X 8 = 16

19. క్వాంటం సంఖ్యలు అంటే ఏమిటి? వాటి ప్రాముఖ్యాన్ని వివరించండి.
20. ఆవర్తన ధర్మం అంటే ఏమిటి? కింది ధర్మాలు గ్రూపుల్లో పిరియడ్లలో ఎలా మారతాయో వివరించండి.
- పరమాణువ్యాసార్థం
 - రుణ విద్యుదాత్మకత
 - ఎలక్ట్రాన్ గ్రాహ్య ఎంథాల్పి
21. ఎ) N_2
బి) O_2 అణువుల అణు ఆర్బిటాల్ శక్తి పటాలను గీయండి. వాటి బంధక్రమాలను గణించండి. ఈ అణువుల అయస్కాంత స్వభావాన్ని తెలపండి.