

CHEMISTRY MODEL PAPER_2

SECTION_A

NOTE: కింది అన్ని ప్రశ్నలకు సమాధానాలు వ్రాయండి. (10x2=20M)

- 1) మోల్ను నిర్వచించి S.T.P వద్ద 1.12×10^{-7} cc వాయువులోని అణువుల సంఖ్యను లెక్కించండి.
- 2) బోల్ట్జ్మన్ స్థిరాకం అంటే ఏమిటి ? దాని ప్రమాణాలు తెలపండి.
- 3) $2x + y \xrightleftharpoons{A} x_2y$ అను సమతాస్థితికి సమతాస్థిరాంకం $10 \text{ L}^2 \text{ mol}^{-2}$. తిరోగామి చర్య రేటు స్థిరాంకం 28 s^{-1} అయితే పూరోగామి చర్య రేటు స్థిరాంకం ఎంత ?
- 4) స్వయం ప్రోటోలసిస్ అనగా నేమి ? నీటి యొక్క స్వయం ప్రోటోలసిస్ చర్యకు సమీకరణం వ్రాయుము.
- 5) i) Na_2O_2 మరియు నీరు ii) K_2O మరియు నీరు ల మధ్య చర్యలకు తుల్యసమీకరణాలు వ్రాయండి.
- 6) మెగ్నీషియం లోహాన్ని గాలిలో మండించినపుడు ఏమి జరుగును సమీకరణం వ్రాయండి.
- 7) TLV, మాలీన్యకారిణి మరియు గ్రాహకడులను నిర్వచించండి.
- 8) గ్రీన్ హౌస్ ఫలితం అనగా నేమి ? ఏవైన రెండు గ్రీన్ హౌస్ వాయువుల పేర్లను వ్రాయండి.
- 9) CCl_4 మరియు SiCl_4 రెండింటిలోను మధ్యస్థ పరమాణువుకు స్థిరమైన అష్టక విన్యాసం కలదు. కాని SiCl_4 కు ఆమ్ల స్వభావం ఉండును. ఎందుకు ?
- 10) మార్కోనికాఫ్ నియమాన్ని ఉదాహరణతో వివరించండి.

SECTION-B

NOTE: కింది వానిలో ఏవైన ఆరు ప్రశ్నలకు సమాధానాలు వ్రాయండి. (6×4=24marks)

- 11) వాయువు అణువుల rms, సగటు మరియు గరిష్ట సంభావ్యత వేగాలను నిర్వచించి. వాటి మధ్య సంబంధాన్ని తెలపండి.
- 12) అయాన్ - ఎలక్ట్రాన్ పద్ధతిలో క్రింది చర్యను తుల్యం చేయుము.
$$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} + \text{NO}_2^- \rightarrow \text{Cr}^{+3} + \text{NO}_3^- \text{ (ఆమ్ల యాసకంలో)}$$
- 13) ఒక రసాయన చర్య అయత్నీకృతాన్ని గిబ్స్ శక్తితో వివరించండి.
- 14) క్రింది రసాయన చర్యలను పూర్తి చేసి తుల్యం చేయండి.
i) $\text{PbS}(s) + \text{H}_2\text{O}_2(aq) \rightarrow$ ii) $\text{MnO}_4^-(aq) + \text{H}_2\text{O}_2(aq) \rightarrow$
iii) $\text{Ca}_3\text{N}_2(s) + \text{H}_2\text{O}(l) \rightarrow$ iv) $\text{CaO}(s) + \text{H}_2\text{O}(l) \rightarrow$
- 15) డైబోరేన్‌ను ఎలా తయారుచేస్తారు ? దాని నిర్మాణాన్ని వివరించండి ?
- 16) బఫర్ ద్రావణాలు అంటే ఏమిటి ? ప్రతి బఫర్ రకానికి ఒక ఉదాహరణను వ్రాయండి.
- 17) లాంథనాయిడ్ సంకోచం అనగా నేమి ? దాని ఫలితాలు ఏమిటి ?

18) పరివర్తన మూలకాల అభిలాక్షికిక ధర్మాలను వ్రాయండి.

SECTION-C

NOTE: కింది వానిలో ఏవైన రెండు ప్రశ్నలకు సమాధానాలు వ్రాయండి.

(2X8=16M)

- 19) హైడ్రోజన్ పరమాణువుకు బోర్ సమూహ ప్రతిపాదనల తెలపండి ? హైడ్రోజన్ వర్ణపటంలోని వివిధ వర్ణపటశ్రేణులను వివరించుటలో దీని ప్రాముఖ్యతను చర్చించండి.
- 20) అణు ఆర్బిటాల్ సిద్ధాంతములోని ముఖ్య అంశాలను తెలపండి. He_2 అణువు వ్యవస్థితం కాదు. ఎందుచేత.
- 21) బెంజీన్ తయారీకి ఏవైనా రెండు పద్ధతులను వ్రాయండి. బెంజీన్ యొక్క హలోజనేషన్, నైట్రోషన్, సల్ఫోనేషన్ మరియు ఫ్రీడల్ క్రాఫ్ట్ ఆల్కైలీకరణ చర్యలను ఉదాహరణతో తెలపండి.

www.sakshieducation.com