

10 వ తరగతి

భౌతిక శాస్త్రము

పాఠ్య పథకము

అధ్యాయం : 02 - రసాయనిక చర్యలు - సమీకరణాలు

| పీరియడ్ సంఖ్య | భావనలు / బోధనాంశములు | పాఠ్య పుస్తకము | | బోధనా వ్యూహము | బోధనాభ్యసన పరికరములు | మూల్యాంకనం |
|---------------|---|----------------|------|---------------|--|--|
| | | నందు పేజీలు | | | | |
| | | నుండి | వరకు | | | |
| 1. | రసాయన చర్యలు - తాత్కాలిక, శాశ్వత మార్పులు | 20 | 22 | చర్చ | CaO, నీరు, ఏరుపు లిట్రమ్ కాగితం, బీకర్లు-3, Na ₂ SO ₄ , BaCl ₂ , బెస్ట్ ట్యూబ్, జింక్ ముక్కలు, Dil. HCl, అగ్ని పెట్టె, ఛార్జ్ | భౌతిక మార్పుకు, రసాయన మార్పుకు తేడా ఏమిటి? |
| | రసాయన చర్యలు - సహజ, కృత్రిమ మార్పులు | | | కృత్యము | | కాగితం మండడం రసాయన మార్పు అగునా? |
| | రసాయన చర్యలలో జరిగే మార్పులు | | | చర్చ | | బేరియం సల్ఫేట్ రంగు ఏమిటి? |
| 2. | రసాయన సమీకరణం వ్రాయడం | 22 | 27 | చర్చ | ఛార్జ్ | రసాయన సమీకరణం ఎందుకు తుల్యం చేయాలి? |
| | రసాయన సమీకరణం ను తుల్యం చేయడంలో సోపానాలు | | | చర్చ | | $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$ ఇది తుల్య రసాయన సమీకరణమేనా? |
| | రసాయన సమీకరణం ను తుల్యం చేయడం | | | చర్చ | | |

NAGA MURTHY- 9441786635
 Contact at : nagamurthysir@gmail.com
 Visit at : ignitephysics.weebly.com

| | | | | | | |
|----|--|----|----|---------|--|--|
| 3. | రసాయన సమీకరణంలో అదనపు సమాచారం | 27 | 30 | చర్చ | ఛార్జ్, Dil. HCl, జింక్ ముక్కలు, బీకర్లు-2 AgNO ₃ , NaCl, నీరు, | రసాయన సమీ అవక్షేపాన్ని సూచించు టకు వాడే గుర్తు ఏది? |
| | భౌతిక స్థితి, ఉష్ణోగ్రత మార్పు, వాయువులు వెలువడుట... | | | చర్చ | | ↑ రసాయన సమీ |
| | రసాయన సమీకరణం తెలియజేసే అంశాలు | | | చర్చ | | లలో ఈ గుర్తును ఎందుకు వాడతాము? |
| | రసాయనిక సమీకరణాలు - గణనలు - సమస్యలు | | | చర్చ | | |
| 4. | రసాయన చర్యలలో రకాలు | 30 | 34 | చర్చ | ఛార్జ్, స్పిరిట్ బర్నర్, మెగ్నీషియం, టాంగ్స్, నీరు, ఎరుపు లిట్రస్, బీకరు, టెస్ట్ ట్యూబ్, అగ్ని పెట్టె, లెడ్ నైట్రేట్, చీపురు పుల్ల, MgO, CaO, NH ₃ , HCl, CaCO ₃ , సిల్వర్ ప్రోఫైడ్, వాచ్ గ్లాస్ | రసాయన చర్యలు ఎన్ని రకాలు? |
| | రసాయన సంయోగం | | | కృత్యము | | రసాయన సమీకరణం అనగా నేమి? |
| | రసాయన వియోగం | | | కృత్యము | | AB → A + B ఈ సమీకరణం దేనిని తెలియజేస్తుంది? |
| 5. | రసాయన చర్యలలో రకాలు | 34 | 37 | చర్చ | జింక్ ముక్కలు, అగ్ని పెట్టె, ఇనుప మేకులు2, నీరు, బీకర్లు-2, లెడ్ నైట్రేట్, Dil.HCl, CuSO ₄ , AgNO ₃ , KI, BaCl ₂ , Na ₂ SO ₄ , ZnSO ₄ | రసాయన వియోగానికి, స్థానభ్రంశానికి తేడా ఏమిటి? |
| | రసాయన స్థానభ్రంశం | | | కృత్యము | | కాపర్ సల్ఫేట్ రంగు ఏమిటి? |
| | రసాయన ద్వంద్వ వియోగం | | | కృత్యము | | కాపర్, ఐరన్ సల్ఫేట్ నుండి ఐరన్ ను స్థానభ్రంశం చెందించ గలదా? |

NAGA MURTHY- 9441786635
Contact at : nagamurthysir@gmail.com
Visit at : ignitephysics.weebly.com

| | | | | | | |
|----|---|----|----|---------|--|--|
| 6. | ఆక్సీకరణం - క్షయకరణం | 37 | 38 | కృత్యము | Cu- పొడి, చైనా డిష్, స్పిరిట్ బర్నర్, త్రిపాది, గాజు గొట్టం, కాపర్ ఆక్సైడ్, సోడ్రిజన్, | ఆక్సీకరణం అనగా నేమి? |
| | ఆక్సీకరణి - క్షయకరణి | | | చర్చ | | ఆక్సీకరణానికి, ఆక్సీకరణ కారకానికి తేడా ఏమిటి? |
| 7. | నిత్య జీవితంలో ఆక్సీకరణ ప్రభావం | 38 | 40 | చర్చ | ఫోటోలు మరియు ఛార్ట్స్ | నిత్య జీవితంలో ఆక్సీకరణానికి 2 ఉదాహరణలు ఇవ్వండి. |
| | క్షయం - ఆహార పదార్థాల మరియు లోహాల క్షయం | | | చర్చ | | త్రుప్పు అనగా నేమి? |
| | క్షయం - కారణాలు - నివారణ | | | చర్చ | | బంగారం త్రుప్పు పడుతుందా? |
| 8. | నిత్య జీవితంలో మరికొన్ని ఆక్సీకరణ ప్రభావాలు | 41 | 41 | చర్చ | ఫోటోలు మరియు ఛార్ట్స్ | ముక్కిపోవడం అనేది ఆక్సీకరణ చర్యయా? |
| | ముక్కిపోవడం - నివారణ చర్యలు | | | చర్చ | | యాంటీ ఆక్సిడెంట్లు అనగా నేమి? |
| | ఆహార పదార్థాల నిల్వకు తీసుకోవలసిన చర్యలు | | | చర్చ | | |

NAGA MURTHY- 9441786635
Contact at : nagamurthysir@gmail.com
Visit at : ignitephysics.weebly.com