

Lesson plan - 9

I. పాఠం పేరు : మూలకాల వర్గీకరణ - ఆవర్తన పట్టిక

II. కేటాయించిన పాఠముల సంఖ్య : 10

III. విద్య (పాఠాలు) :

(i) విషయవగాహన :-

→ డబ్లినర్ (ఆక సిద్ధాంతం, స్నూలండ్స్ ఆక్షన్ సిద్ధాంతం మిండ్లాఫ్ ఆవర్తన పట్టిక లక్షణాలు ఆధునిక ఆవర్తన పట్టిక స్వరూప స్వభావాలు, లక్షణాలను గురించి వివరిస్తాడు.

→ పరమాణు సంఖ్యలు, ఎలక్ట్రాన్ విన్యాసాల ఆధారంగా మూలకాలను వర్గీకరించగలుగుతాడు.

→ మిండ్లాఫ్ ఆవర్తన పట్టికను, ఆధునిక ఆవర్తన పట్టికను గల తేడాలను వివరించ గలుగుతాడు.

→ డబ్లినోర్, స్నూలండ్స్ సిద్ధాంతాల ప్రకారం పోర్వారు మూలకాలు, బకీ లక్షణాలు చూపడానికి గల కారణాలను తెలుపుతారు

→ పరమాణు వ్యాసార్థం, పరమాణు పరిమాణం, మేనోకరణ శక్తి ఎలక్ట్రాన్ ఫినిటీ మొత్తం లైన రంగాలు ఆవర్తన పట్టికలో మారుతున్న విధానాన్ని విశ్లేషించగలుగుతారు

→ ఆవర్తన పట్టిక లో లాంథనైడ్స్, అక్టినైడ్స్ లను ఎందుకు విడిగా కింది వైపు మొర్రాలో కారణాలను తెలుపుతాడు.

→ విస్తృత ఆవర్తన పట్టిక సహజముగా వివి లోహాలు, వివి లోహాలు ; వివి ఘన పదార్థాలు, వివి వాయు పదార్థాలు లోగా s, p, d, f బ్లొకులను, కెడిమెథర్మిక మూలకాల విషయ వివరించగలుగుతాడు

(ii) పరిశీలనలు - పరిశీలనలు : -

- కౌన్సిల్ మూలకాల సామాన్య లక్షణాలను (పరిశీలనలు, 12 ఆర మూలకాలలో పోల్చినప్పుడు) పక్కాగా ఉండటం వంటి లక్షణాలపై పరిశీలనలు గుర్తారు.
- మిండ్రాఫ్ట్ పరిశీలనలను తరువాత కాలం లో చరిగిన నిరూపణలను చర్చించగలగుతారు.
- ఆవర్తన ధర్మం ఆధారంగా మూలక ధర్మాలను పరిశీలన చేయగలము.

(iii) పరిశీలనలు - క్షేత్ర పరిశీలనలు : -

- డాబుల్ సెరి (అకాల), సూన్ లాండ్స్ షేకాల, మిండ్రాఫ్ట్ ఆవర్తన నిమగ్న ఆధారంగా చర్చించగలరు.
- పోలిమర్లు - (గొప్పలలో చరిగి మార్పులను ఆధారం చేస్తారు).

(iv) సమాచార సాధారణ సైక్లస్ : -

- మిండ్రాఫ్ట్ పరిశీలనల మూలకాలను సంబంధించిన సమాచారాన్ని సేకరించి, విశ్లేషిస్తారు.
- ఆవర్తన పట్టిక ఆధారంగా (గొప్పలు), పోలిమర్లలో వివిధ మూలకాల (పరిశీలన) లక్షణాలను సంబంధించిన సమాచారాన్ని పట్టికల రూపం లో రూపొందించి (పరిశీలన) చేస్తారు.
- కేమిస్ట్రీ, ఎలక్ట్రాన్ ఫిసిక్స్ వంటి ధర్మాలను వివరించడానికి కావల్సిన ముఖ్య సమాచారాన్ని సేకరించి (పరిశీలన) చేస్తారు.

(v) బామల గిమటం - నమూనాలు తమరు చామటం :-

→ డబ్బరసిక, స్వలాండ్స్, మెండలాఫ్ అవర్తన నిమమాలను వీవరించాందును షా చార్లులను రూపొందిస్తారు.

→ అధునిక అవర్తన పట్టిక లక్షణాలను తెలపందును బ్లాక్-డెమోగం, షా చార్లులను రూపొందిస్తారు.

(vi) సాంద్రత్వక స్పృహ - ప్రశంస - విలువలు :-

→ ప్రకృతి లో వివిధ మాలకాలు జైవిక భరితమైన లక్షణాలు ప్రదర్శించడానికి ప్రశంసస్తాడు.

→ మెండలాఫ్ పరికల్పనలు నిరూపితం కావడానికి, మాలకాలు ఒక క్రమమైన పద్ధతిలో కనిపించడానికి జేసినదిస్తాడు.

(vii) జీవజైవికం - నిజజీవిత వినిమోగం :-

→ విభిన్న లక్షణాలు గల మాలకాలు ప్రమామగత కేమరికను ప్రదర్శించటం లో గల జైవికాన్ని సుర్తిస్తారు.

→ అధునిక అవర్తన పట్టిక లో గూఫలు, పోలిమెట్ల మధ్య గల సంబంధాన్ని మాలక ధర్మాలను సుర్తిస్తారు.

→ రసామన వాస్త్ర సమస్యల పరిష్కారం లో అవర్తన పట్టిక నిమమాలను సందర్భానుసారంగా వినిమోగించుకుంటారు.

IV పాఠశాల వాగ్వివరాలు :

పాఠశాల	బోధనాంశం	బోధనావ్వహారం	TLM/పనరులు
1.	మూలకాలను క్రమపద్ధతిలో ముచ్చలసిన వనశం? డాబుకొనక త్రొసిద్దంతం	చర్చ చదువుతూ చర్చ	పాఠ్యపుస్తకం.
2.	స్వలాండ్స్ దేశం నిమిషం	పాఠ్యపుస్తకం చదువుతూ Table పరిశీలన చర్చ	పాఠ్యపుస్తకం
3.	మిండలావ అవర్తన పట్టిక అవర్తన నిమిషం ముఖ్యంగాలు	పాఠ్యపుస్తకం చదువుతూ Table పరిశీలన చర్చ	పాఠ్యపుస్తకం
4.	మిండలావ పట్టిక పరిశీలన అధునిక అవర్తన పట్టిక	చర్చ అవర్తన పట్టిక అవర్తన చర్చ	పాఠ్యపుస్తకం చార్టు
5.	(గొప్పలు), పాఠశాల	చదువుతూ చర్చ	పాఠ్యపుస్తకం
6.	అక్షరాల మిశ్రమ అక్షరాలు అవర్తన పట్టిక అవర్తన కథలు (i) సంఘాతం	చర్చ	పాఠ్యపుస్తకం.

boga Venkata Subbiah

7. (ii) పకమయి
 వ్నసారం
 (గూఢుల వారిమడేల
 ఎలా మారుతుంది

చర్చ
 (పర్యవ
 పాఠ్యపుస్తకం
 కిసుత అవర్తన
 పట్టక చారు
 లు

8. కేమినోర్య వ్నక్తి
 కథరంకె అంబు
 ఎలవ్రాన కేఫిసిటి

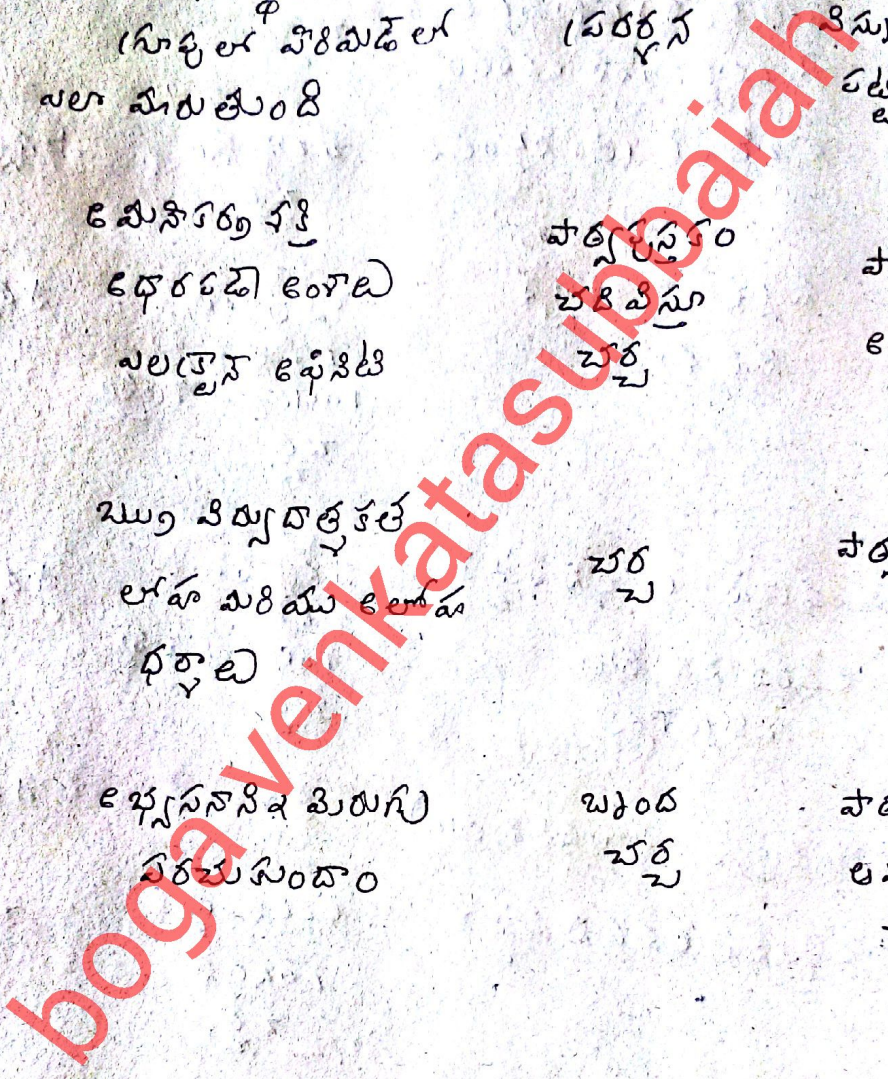
పాఠ్యపుస్తకం
 చరిత్ర
 చర్చ
 పాఠ్యపుస్తకం
 కేర్రనపట్టక
 చారు
 లు

9. ఋగ్ విద్యుదత్తకత
 లోహ మరిము కేలోహ
 ధర్మలు

చర్చ
 పాఠ్యపుస్తకం

10. కేభస్వనానిష మిరుగు
 పరచుసుందాం

బంధ
 చర్చ
 పాఠ్యపుస్తకం
 అవర్తన పట్టక
 చారు
 లు



V. తాచర్స్ నోట్స్ :

- ఇందులో పాఠ్యపుస్తకం లోని విషయాల కాకుండా దేవస్థానములు, కార్వ(కనూలు) రామాల
- కొత్తగాలం నుండి సేకరించిన సమాచారం
- NCERT బుక్ లనుండి తీరా వచ్చిన సైన్స్ మ్యాగజైన్స్ నుండి సేకరించిన సమాచారం
- ఈ పాఠంను సంబంధించి కార్వ(కనూలు) వివరాలు
- సులభంగా గుర్తుంచుకోవడానికి తమారు చేసిన చార్టులు నమూనాలు వివరాలు రామాల
- * ఇందుకు సంబంధించి తగినవిషయ పేపర్లు వదులుకోవాలి

VI. ఉపాధ్యాయుని ప్రతిస్పందనలు

- పాఠం బోధించిన తరువాత స్వీయ మాల్గ్నంకనం విద్యార్థుల ప్రతిస్పందనలు నమోదు చేసుకోవాలి
- ఇది ప్రతి సంవత్సరానికి నాలుగోసారిగా ఉండొచ్చు కావున
- * ఇందుకు సంబంధించి తగినవిషయ పేపర్లు వదులుకోవాలి
- ⇒ ఈ Lesson plan చూసినందుకు ధన్యవాదాలు. ఇందులో వచ్చిన అంశాలను వుంటూ సరిచూసుకొని మరింత మెరుగైన Lesson plan తయారు చేసుకోగలరు



- బి. వెంకటసుబ్బమ్య SA(PS)
M.Sc; B.Ed;
Z.P.H. school
Grandhevandla palli
Veeraballi (M)
Kadapa (Dt)