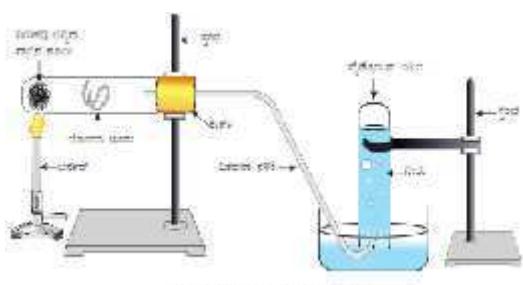
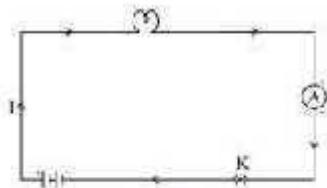
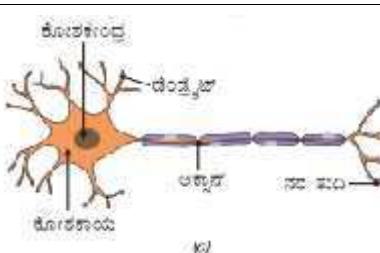
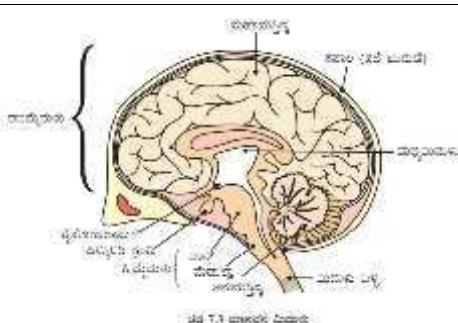
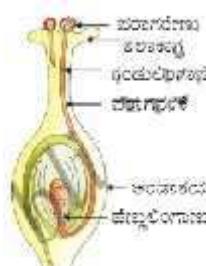
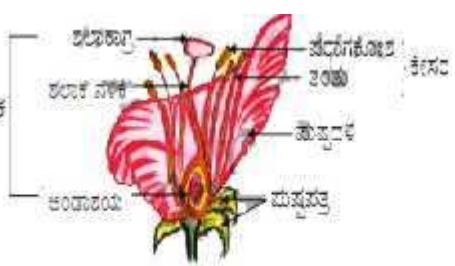
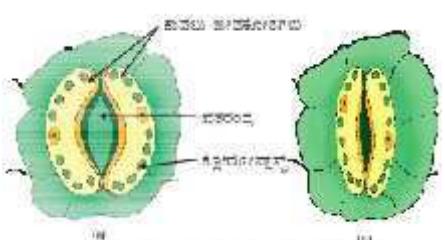
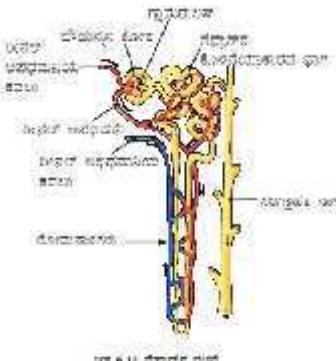
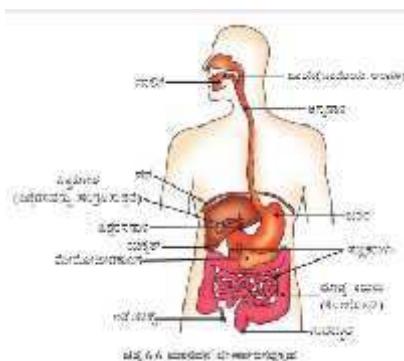
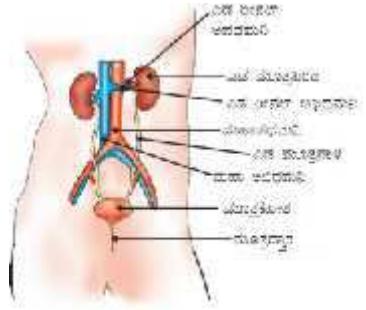
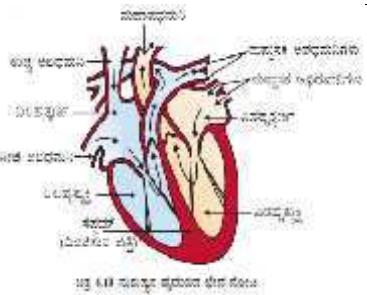
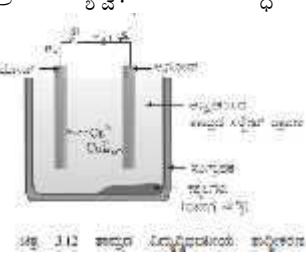


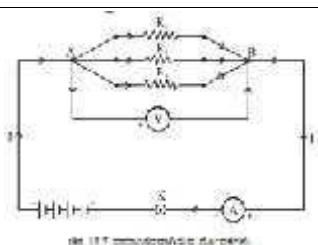
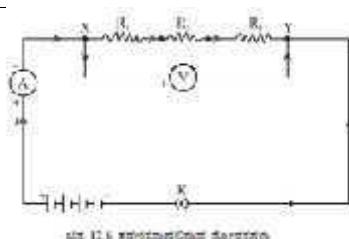
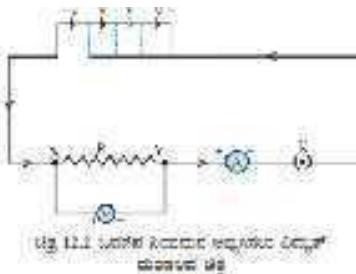
ಲೋಹದ ಮೇಲೆ ಹಬ್ಬಿ ವರ್ತನೆ

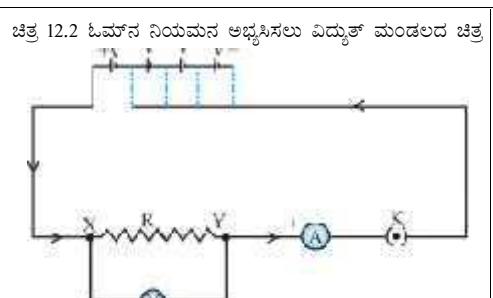
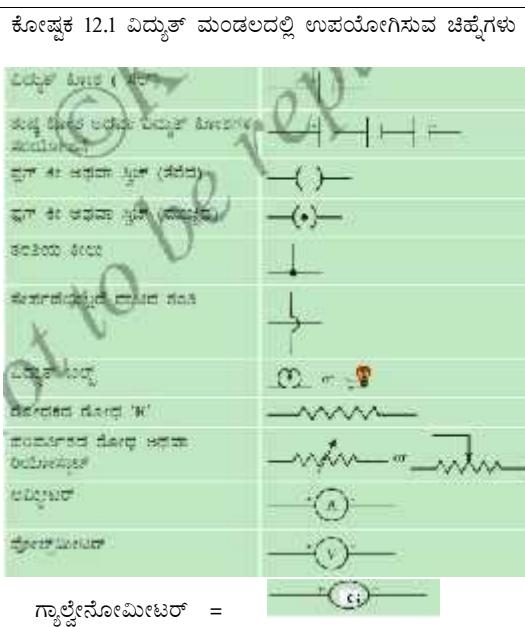


ತಾಮ್ರದ ವಿದ್ಯುದ್‌ಭಜನೀಯ ಪ್ರದ್ರೋಧಣೆ

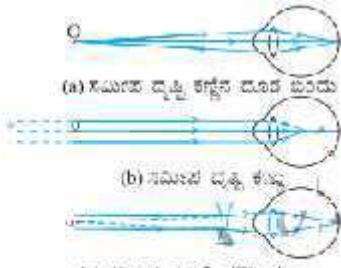
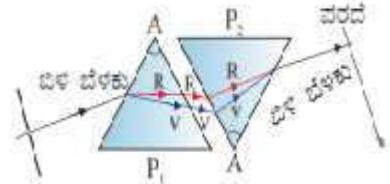


ಬೆಂಕ್ ಕಾರ್ಬ್, ಬೆಂಕ್ ಪಾರ್ಲ್ ಮತ್ತು ಬೆಂಕ್ ಮಾನ್ಯ ಅಂಶದಿಂದ ಉಂಟಾದ ವಿದ್ಯುತ್ ವರ್ಣನೆ ಮಾಡಿ

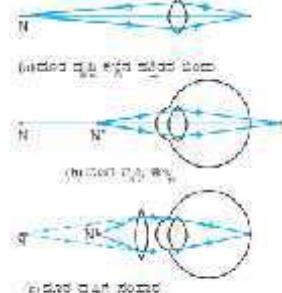




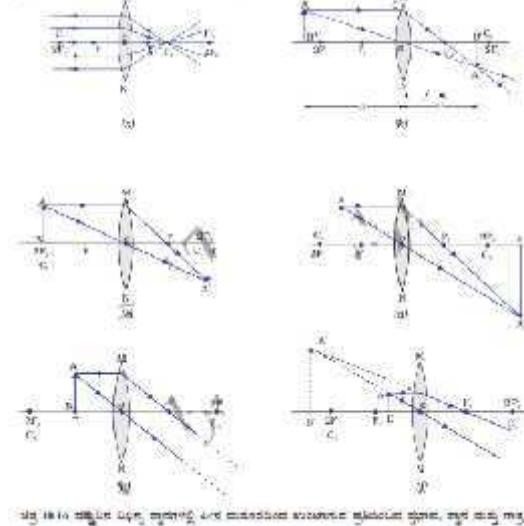
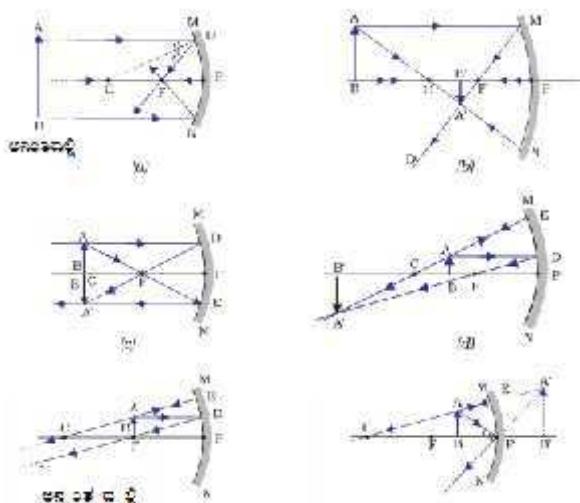
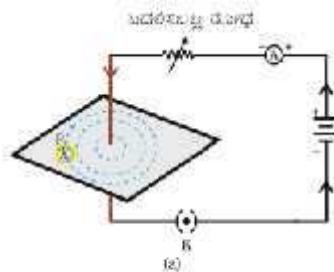
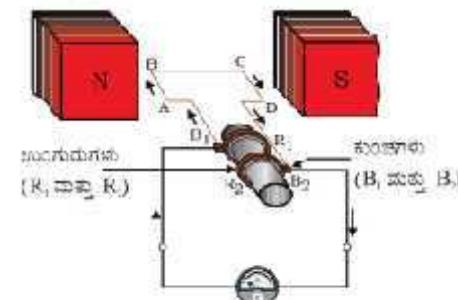
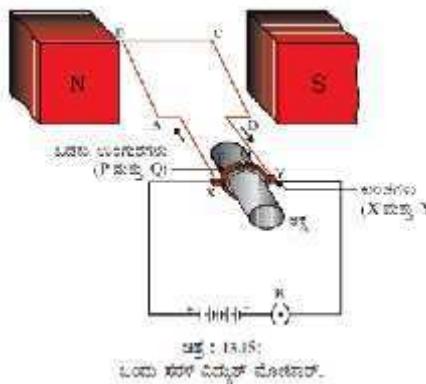
ಚತ್ರ 11.6 ಬಿಳಿ ಬಣ್ಣಿದ ರೇಖೆಗಳ ಪನರ್ ಸಂಯೋಜನೆ



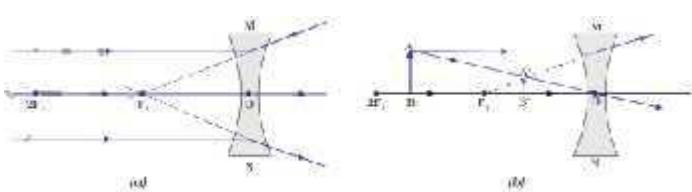
ಚತ್ರ 11.2
(a), (b), ಸಮಾನ ದೂರು, ಹಾಗೆ (c) ಕಡುವ ದೂರು
 ಕಣ್ಣಿನ ದ್ವಾರಾ ಬಾಹ್ಯ



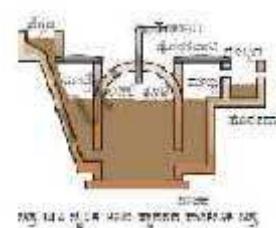
ಚತ್ರ 11.3
(a), (b), ಸಮಾನ ದೂರು, ಹಾಗೆ (c) ಕಡುವ ದೂರು
 ಕಣ್ಣಿನ ದ್ವಾರಾ ಬಾಹ್ಯ



ಚತ್ರ a, b - ಪ್ರತ್ಯೇಕ ವಿಭಿನ್ನ ಸ್ಥಾನಗಳಲ್ಲಿನ ನಿಮ್ಮ ಮಸೂರಿದಿಂದ ಉಂಟಾಗುವ ಪ್ರತಿಬಿಂಬಗಳ ಸ್ಥಾವರ, ಸ್ಥಾನ ಗಾತ್ರ



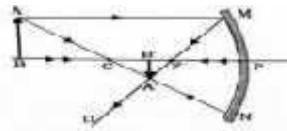
ಚತ್ರ 10.7 ಅನ್ನಿಲ ಸ್ಥಾವರದ ಸಾಂಕೇತಿಕ ಚತ್ರ



ಚಿತ್ರಾಧಾರಿತ ಪ್ರಶ್ನೆಗಳು

ಪರೀಕ್ಷೆಯಲ್ಲಿ ಚಿತ್ರಗಳಿಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ 16 ಅಂಕಗಳಿದ್ದು, ಅದರಲ್ಲಿ 12 ಅಂಕಗಳಿಗೆ ಚಿತ್ರ ಬರೆಯುವ ಪ್ರಶ್ನೆಗಳಿದ್ದರೆ, ಉಳಿದ 4 ಅಂಕಗಳಿಗೆ ಒಂದು ಚಿತ್ರವನ್ನು ನೇರವಾಗಿ ನೀಡಿ ಅದಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದ ಪ್ರಶ್ನೆಯನ್ನು ಕೇಳಲಾಗುವುದು. ಇದು ಉನ್ನತ ಶೈಕ್ಷಣಿಕ ಅಧಿಕಾರಿ HOT (Higher Order Thinking) ಪ್ರಶ್ನೆಯಾಗಿರುತ್ತದೆ.

ಉದಾ:- 1. ಕೆಳಗಿನ ಚಿತ್ರವನ್ನು ಗಮನಿಸಿ. ಚಿತ್ರದಲ್ಲಿ ಉಂಟಾದ ಪ್ರತಿಬಿಂಬದ ಲಕ್ಷಣ ಬರೆಯಿರಿ.



ಉತ್ತರ:- ಸತ್ಯ, ತಲೆಕೆಳಗೆ ಹಾಗೂ ವಸ್ತುವಿಗಿಂತ ಚಿಕ್ಕದ್ದು.

ಉದಾ:- 2. ಕೆಳಗಿನ ಚಿತ್ರವನ್ನು ಗಮನಿಸಿ. ಕಾಂತಿಯ ಬಲರೇಖೆಗಳು ಹೇಗೆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟಗೊಂಡಿವೆ.



ಉತ್ತರ:- ಸೋಲೆನಾಯ್ಡನ ಒಳಭಾಗದಲ್ಲಿ ಕಾಂತಿಯ ಬಲರೇಖೆಗಳು ಸರಳ ರೇಖೆಯಲ್ಲಿದ್ದು. ಕಾಂತಕ್ಕೆತ್ತವು ಎಲ್ಲ ಬಿಂದುಗಳಲ್ಲಿ ಸಮನಾಗಿದೆ.

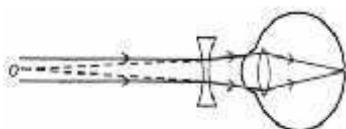
ಉದಾ:- 3. ಕೆಳಗಿನ ಚಿತ್ರದಲ್ಲಿ **a** ಎಂದು ಗುರುತಿಸಲಾದ ಗ್ರಂಥಿ ಯಾವುದು ಹಾಗೂ **b** ಎಂದು ಗುರುತಿಸಲಾದ ಗ್ರಂಥಿ ಸ್ವರ್ವಿಸುವ ಹಾರ್ಮೋನು ಯಾವುದು?



ಉತ್ತರ:- a ಎಂದು ಗುರುತಿಸಲಾದ ಗ್ರಂಥಿ :- ಪಿಟ್ಯೂಟಿಟಿ

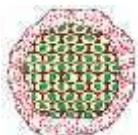
b ಎಂದು ಗುರುತಿಸಲಾದ ಗ್ರಂಥಿ ಸ್ವರ್ವಿಸುವ ಹಾರ್ಮೋನು :- ಪ್ರೈರಾಕ್ಸಿನ್ ಹಾರ್ಮೋನು.

ಉದಾ:- 4. ಕೆಳಗಿನ ಚಿತ್ರವು ಘೃತ್ಯಿಯೊಬ್ಬನ ದೃಷ್ಟಿಯೊಂದಿಂದ ವೆದ್ದರು ಮೊಚ್ಚಿದ ಪರಿಹಾರವನ್ನು ಸೂಚಿಸುತ್ತದೆ. ಹಾಗಾದರೆ ಆ ಘೃತ್ಯಿಯ ದೃಷ್ಟಿಯ ದೃಷ್ಟಿಯೊಂದಿಂದ ಯಾವುದು?



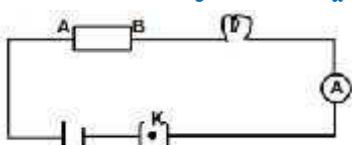
ಉತ್ತರ:- ಘೃತ್ಯಿಯ ದೃಷ್ಟಿಯೊಂದಿಂದ ಸೂಚಿಸಿದ ದೃಷ್ಟಿಯೊಂದಿಂದ ಪರಿಹಾರ :- ನಿಮ್ಮ ಮಸೂರ

ಉದಾ:- 5. ಈ ಚಿತ್ರವನ್ನು ಗಮನಿಸಿ, ಇಲ್ಲಿರುವ ಜೀವಿ ಮತ್ತು ಅದರ ಸಂತಾನೋಭ್ವತ್ತಿ ವಿಧಾನವನ್ನು ತಿಳಿಸಿ?



ಉತ್ತರ:- ಜೀವಿ - ಪ್ಲಾಸ್ಮೋಡಿಯಂ, ಸಂತಾನೋಭ್ವತ್ತಿ ವಿಧಾನ - ಬಹು ವಿದಳನ

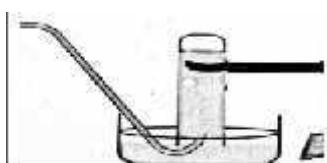
ಉದಾ:- 6. ಕೆಳಗಿನ ವಿದ್ಯುನಡಲದಲ್ಲಿ ಬಲ್ಲಿನ ಪ್ರಕಾಶವನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸಲು ಅಧಿಕಾರಿ ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಲು AB ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಯಾವ ಸಾಧನ ಜೋಡಿಸಬೇಕು? ಕಾರಣ ಕೊಡಿ.



ಉತ್ತರ:- AB ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಜೋಡಿಸಬೇಕಾದ ಸಾಧನ :- ರಿಯೋಸ್ಯಾಟ್. ಏಕೆಂದರೆ ರಿಯೋಸ್ಯಾಟ್ ವಿದ್ಯುತ್ ಮಂಡಲದ ಹೋಧವನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸುವ ಉಪಕರಣವಾಗಿದ್ದು, ಇದರಿಂದ ಬಲ್ಲಿನ ಪ್ರಕಾಶಕ್ಕೆ ಹೆಚ್ಚು ಅಧಿಕಾರಿ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ.

ಉದಾ:- 7. ಲೋಹದ ಚೂರುಗಳು ಸಾರಿತ್ತು ಸಲ್ಫಾರಿಕಾಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ವರ್ತಿಸಿ, ಬಿಡುಗಡೆಯಾಗುವ ಅನಿಲವನ್ನು ಸಂಗ್ರಹಿಸುವ ಚಿತ್ರವನ್ನು ಕೆಳಗೆ ನೀಡಿದೆ.

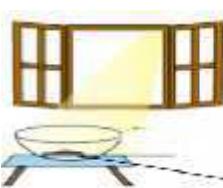
A) ಇಲ್ಲಿ ಬಿಡುಗಡೆಯಾಗುವ ಅನಿಲ ಯಾವುದು? B) ಈ ಅನಿಲವನ್ನು ಹೇಗೆ ಪರೀಕ್ಷಿಸುವಿರಿ.



ಉತ್ತರ:- A) ಇಲ್ಲಿ ಬಿಡುಗಡೆಯಾಗುವ ಅನಿಲ - ಹೈಡ್ರೋಜನ್

B) ಈ ಅನಿಲವನ್ನು ಮೇಣದ ಬಿತ್ತಿಯೊಂದಿಗೆ ಉರಿಸಿದಾಗ ಪಾಪ್ ಶಭ್ಯದೊಂದಿಗೆ ಉರಿದರೆ ಅದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನಿಲ ಎಂದು ನಿರ್ಧರಿಸಬಹುದು.

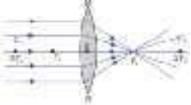
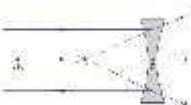
ಉದಾ:- 7. ಕೊಟ್ಟಿರುವ ಚಿತ್ರವನ್ನು ಗಮನಿಸಿ. ಇಲ್ಲಿ ನಡೆಯುವ ರಾಸಾಯನಿಕ ಕ್ರಿಯೆಯ ವಿಧ ಯಾವುದು? ಅದರ ಸಮೀಕರಣ ಬರೆಯಿರಿ.



ಉತ್ತರ:- A) ರಾಸಾಯನಿಕ ಕ್ರಿಯೆ ಹೆಸರು :- ಬೆಳಕಿನ ವಿಭಜನೆ ಕ್ರಿಯೆ. **B)** $2\text{AgCl} \rightarrow 2\text{Ag} + \text{Cl}_2$

• ಪರ್ಯಾವರಣೆ ಪಟ್ಟಿ

ರಾಷಾಯನಿಕ ಕ್ರಿಯೆಗಳು	ನ್ಯೂಕ್ಲೀಯ ಕ್ರಿಯೆಗಳು
<p>1) ಪರಮಾಣುವಿನ ಕ್ಷೇತ್ರ ಇಲ್ಲಿನ ಗಳಲ್ಲಿ ಬದಲಾವಣೆ ತರುವ ಕ್ರಿಯೆ.</p> <p>2) ಪರಮಾಣುವಿನ ನ್ಯೂಕ್ಲೀಯಸ್ ನಲ್ಲಿ ಯಾವುದೇ ಬದಲಾವಣೆ ಆಗುವುದಿಲ್ಲ.</p> <p>3) ರಾಶಿಯು ಸಂರಕ್ಷಿತವಾಗುತ್ತದೆ.</p> <p>4) ಧಾರುಗಳು ಸಂಯುಕ್ತಗಳಾಗಿ, ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಧಾರುಗಳಾಗಿ, ಇಲ್ಲವೆ ಸಂಯುಕ್ತವು ಮತ್ತೊಂದು ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿ ಪರಿವರ್ತನೆಯಾಗುತ್ತದೆ.</p>	<p>1) ಪರಮಾಣುವಿನ ನ್ಯೂಕ್ಲೀಯಸ್ ನಲ್ಲಿ ಬದಲಾವಣೆ ತರುವ ಕ್ರಿಯೆ.</p> <p>2) ಪರಮಾಣುವಿನ ನ್ಯೂಕ್ಲೀಯಸ್ ಪರಿವರ್ತನೆ ಆಗುತ್ತದೆ.</p> <p>3) ಅಲ್ಲ ಪ್ರಮಾಣದ ರಾಶಿಯಾಗಿ ಪರಿವರ್ತನೆಯಾಗುತ್ತದೆ.</p> <p>4) ಹೊಸ ಧಾರುಗಳು ಮತ್ತು ಐಸೋಟೋಪಗಳು ಉಪನ್ಯಾವಾಗುತ್ತವೆ ಇದನ್ನೇ ಪ್ರಾಣಿಕರಣ ಎನ್ನುತ್ತೇವೆ.</p>
ಅಂತರಷ್ಟಕ ಕ್ರಿಯೆ / Endothermic Reaction	ಒಹಿರಷ್ಟಕ ಕ್ರಿಯೆ/ Exothermic Reaction
<p>ಉಪಾಯನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ನಡೆಯುವ ಕ್ರಿಯೆ</p> <p>ಉದಾ:- ಸುಳ್ಳಕಲ್ಲಿನ ವಿಫಜನೆ</p> $\text{CaCO}_3\text{(S)} \xrightarrow{\text{ಉಷ್ಣ}} \text{CaO}\text{(S)} + \text{CO}_2\text{(g)}$ <p>ಸುಳ್ಳದ ಕಲ್ಲು ಸುಟ್ಟಿ ಸುಳ್ಳ</p>	<p>ಉಪಾಯನ್ನು ಬಿಡುಗಡೆ ಮಾಡುವ ಕ್ರಿಯೆ.</p> <p>ಉದಾ:- ಉಸಿರಾಟ & ದಹನ ಕ್ರಿಯೆಗಳು.</p> $\text{CH}_4\text{(g)} + 2\text{O}_2\text{(g)} \longrightarrow \text{CO}_2\text{(g)} + 2\text{H}_2\text{O(g)}$
ಉತ್ಪಣಣ ಕ್ರಿಯೆ / Oxidation reaction	ಅಪಣಣ ಕ್ರಿಯೆ/ Reduction Reaction
<p>ಪ್ರತಿವರ್ತಕವು ಆಕ್ಸಿಜನ್ ನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಳ್ಳುವ ಅಥವಾ ಹೈಡ್ರೋಜನನ್ನು ಬಿಡುಗಡೆ ಮಾಡುವ ಕ್ರಿಯೆ.</p> $2\text{Cu} + \text{O}_2\text{(g)} \xrightarrow{\text{ಉಷ್ಣ}} 2\text{CuO}$	<p>ಪ್ರತಿವರ್ತಕವು ಆಕ್ಸಿಜನ್ ನ್ನು ಬಿಡುಗಡೆ ಮಾಡುವ ಅಥವಾ ಹೈಡ್ರೋಜನನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಳ್ಳುವ ಕ್ರಿಯೆ.</p> $\text{CuO} + \text{H}_2 \xrightarrow{\text{ಉಷ್ಣ}} \text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$
ಆಮ್ಲಗಳು / Acids	ನ್ಯಾಷ್ಲ್ಯಾಂಗಳು/ Bases
<p>1) P^{H} ಮೌಲ್ಯ 0-7 ಇದ್ದು ಹೀಗೆ ರುಚಿ ಹೊಂದಿದೆ</p> <p>2) ನೀಲಿ ಲಿಟ್ಟಸನ್ನು ಕೆಂಪು ಬಣಕ್ಕೆ ಪರಿವರ್ತನೆ</p>	<p>1) P^{H} ಮೌಲ್ಯ 7-14 ಇದ್ದು, ಕಹಿ ರುಚಿ ಹೊಂದಿದೆ</p> <p>2) ಕೆಂಪು ಲಿಟ್ಟಸನ್ನು ನೀಲಿ ಬಣಕ್ಕೆ ಪರಿವರ್ತನೆ</p>
ಲೋಹಗಳು	ಅಲೋಹಗಳು
<p>1) ಸಾಮಾನ್ಯ ತಾಪದಲ್ಲಿ ಘನ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿವೆ.</p> <p>2) ಉಪ್ಪು & ವಿದ್ಯುತ್ತಿನ್ ಉತ್ಪಾದಕಗಳು</p> <p>3) ಲೋಹಗಳು ತನ್ನ & ಪಟ್ಟ ಗುಣಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ.</p> <p>4) ಲೋಹಗಳು ಇಲ್ಲಕ್ಕಾನಿನ ದಾನಿಗಳು</p> <p>5) ಅಯಾನಿಕ ಬಂಧ ಉಂಟುಮಾಡುತ್ತವೆ</p>	<p>1) ಸಾಮಾನ್ಯ ತಾಪದಲ್ಲಿ ಘನ, ದ್ರವ, ಅವಿಲ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿವೆ.</p> <p>2) ಉಪ್ಪು ದುರ್ಬಲ ವಾಹಕ & ವಿದ್ಯುತ್ತಿನ್ ಅವಾಹಕ.</p> <p>3) ಅಲೋಹಗಳು ತನ್ನ & ಪಟ್ಟ ಗುಣಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿಲ್ಲ.</p> <p>4) ಅಲೋಹಗಳು ಇಲ್ಲಕ್ಕಾನಿನ ಸ್ವೀಕಾರಿಗಳು</p> <p>5) ಸಹವೇಲನ್ನಿಂದ ಬಂಧವನ್ನುಂಟು ಮಾಡುತ್ತವೆ.</p>
ಅಯಾನಿಕ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು	ಸಹವೇಲನ್ನಿಂದ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು
<p>1) ಅಯಾನಿಕ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಅಯಾನಿಕ ಬಂಧದಿಂದ ಉಂಟಾಗಿವೆ.</p> <p>2) ಹೆಚ್ಚಿನ ದ್ರವನ & ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದು ಹೊಂದಿದೆ</p> <p>3) ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಕರಗುತ್ತವೆ.</p> <p>4) ದ್ವಿಷಿದ ಅಥವಾ ದ್ರಾವಣ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ವಿದ್ಯುತ್ತಾನ್ನು ಪ್ರವಿಸುತ್ತವೆ.</p>	<p>1) ಸಹವೇಲನ್ನಿಂದ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಸಹವೇಲನ್ನಿಂದ ಬಂಧದಿಂದಾಗಿವೆ.</p> <p>2) ಕಡಿಮೆ ದ್ರವನ & ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದು ಹೊಂದಿದೆ</p> <p>3) ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಕರಗುವುದಿಲ್ಲ, ಸಾವಯವ ದ್ರಾವಕಗಳಲ್ಲಿ ಕರಗುತ್ತವೆ.</p> <p>4) ವಿದ್ಯುತ್ತಿನ ಅವಾಹಕಗಳು.</p>
ಆವರ್ತನೆ	ಸುಂಪು
<p>1) ಆವರ್ತನೆ ಕೋಷ್ಟಕದ ಅಡ್ಡಸಾಲು</p> <p>2) ಆಧುನಿಕ ಆವರ್ತನೆ ಕೋಷ್ಟಕವು 7 ಆವರ್ತನೆಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ</p>	<p>1) ಆವರ್ತನೆ ಕೋಷ್ಟಕದ ಕೆಂಬಸಾಲು</p> <p>2) ಆಧುನಿಕ ಆವರ್ತನೆ ಕೋಷ್ಟಕವು 18 ಗುಂಪುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ</p>
ಸರಣಿ ಜೋಡಣಿ	ಸಮಾಂತರ ಜೋಡಣಿ
<p>1. ಒಂದಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚಿನ ರೋಧಕಗಳನ್ನು ಒಂದರ ತುದಿಗೆ ಒಂದರಂತೆ ಜೋಡಿಸಲಾಗಿದೆ.</p> <p>2. ಸರಣಿ ಜೋಡಣಿಯಲ್ಲಿ ಯಾವುದೇ ಒಂದು ಉಪಕರಣ ದೋಷವಿದ್ದರೆ, ಇಡೀ ಮಂಡಲದಲ್ಲಿ ವಿದ್ಯುತ್ಪಾದಕ ಕಡಿತಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ.</p> <p>3. ಮಂಡಲದಲ್ಲಿ ರೋಧ ಹೆಚ್ಚುವುದರಿಂದ ವಿದ್ಯುತ್ಪಾದಕ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ.</p> <p>4. ನಮಗೆ ಬೇಕಾದ ವಿದ್ಯುತ್ ಉಪಕರಣಗಳನ್ನು ಬಳಸಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ.</p>	<p>1. ಒಂದಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚಿನ ರೋಧಕಗಳನ್ನು ಒಂದಕ್ಕೊಳ್ಳಂದು ಸಮಾಂತರವಾಗಿ ಜೋಡಿಸಲಾಗಿದೆ.</p> <p>2. ಸಮಾಂತರ ಜೋಡಣಿಯಲ್ಲಿ ಯಾವುದೇ ಒಂದು ಉಪಕರಣ ದೋಷವಿದ್ದರೆ, ಇಡೀ ಮಂಡಲದಲ್ಲಿ ವಿದ್ಯುತ್ಪಾದಕ ಕಡಿತಗೊಳ್ಳುವುದಿಲ್ಲ.</p> <p>3. ಮಂಡಲದಲ್ಲಿ ರೋಧ ಕಡಿಮೆಯಿರುವುದರಿಂದ ವಿದ್ಯುತ್ಪಾದಕ ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ.</p> <p>4. ನಮಗೆ ಬೇಕಾದ ವಿದ್ಯುತ್ ಉಪಕರಣಗಳನ್ನು ಬಳಸಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ.</p>
ಎ.ಎ.ಡ್ರೆನೇಸನ್‌ಮೇಳ್	ಡಿ.ಎ.ಡ್ರೆನೇಸನ್‌ಮೇಳ್
<p>1) ಯಾಂತ್ರಿಕ ಶಕ್ತಿಯಿಂದ ಪರ್ಯಾಯ ವಿದ್ಯುತ್ ಉತ್ಪತ್ತಿ ಮಾಡುವ ಸಾಧನ.</p> <p>2) ತಾಮ್ರದ ಪೂರ್ವ ಉಂಗುರಗಳಿರುತ್ತವೆ.</p> <p>3) ಪ್ರತಿ ಅಧರ ಸುತ್ತಿಗೊಳ್ಳುವ ವಿದ್ಯುತ್ ಪ್ರಸರಣದ ದಿಕ್ಕು ಬದಲಿಸುತ್ತದೆ.</p>	<p>1) ಯಾಂತ್ರಿಕ ಶಕ್ತಿಯಿಂದ ಸೇರ ವಿದ್ಯುತ್ ಉತ್ಪತ್ತಿ ಮಾಡುವ ಸಾಧನ.</p> <p>2) ತಾಮ್ರದ ಒಡಕು ಉಂಗುರಗಳಿರುತ್ತವೆ.</p> <p>3) ದಿಕ್ಕು ಬದಲಿಸುವುದಿಲ್ಲ</p>
ವಿದ್ಯುತ್ ಮೋಟಾರ್	ವಿದ್ಯುತ್ ಜನಕ / ಡ್ರೆನೇಸನ್
<p>1) ವಿದ್ಯುತ್ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಯಾಂತ್ರಿಕ ಶಕ್ತಿಯಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸುವ ಸಾಧನ</p> <p>2) ಪ್ಲೇಮಿಂಗನ್ ವಿದ್ಯುತ್ ನಿಯಮಾಧರಿತ ಸಾಧನ</p> <p>ಉದಾ:- ಭಾರ ವಲ್ಲುವ ಕ್ರೇನ್, ಗಿರಣ್, ಪಂಪ, ಪ್ಲಾನ್, ಸೌಂಡ ಸಿಫಿಮ್</p>	<p>1) ಯಾಂತ್ರಿಕ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ವಿದ್ಯುತ್ ಶಕ್ತಿಯಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸುವ ಸಾಧನ</p> <p>2) ಪ್ಲೇಮಿಂಗನ್ ಬಲಗ್ಗೆ ನಿಯಮಾಧರಿತ ಸಾಧನ</p> <p>ಉದಾ:- ಎ.ಎ.ಡ್ರೆನೇಸನ್ ಮೇಳ್ ಡಿ.ಎ.ಡ್ರೆನೇಸನ್ ಮೇಳ್</p>

ಸಮೀಪ ದೃಷ್ಟಿ ದೋಷ / ಮಯೋಸಿಯಾ	ದೂರ ದೃಷ್ಟಿ ದೋಷ / ಹೈಪರ್ ಮೆಟ್ರೋಸಿಯಾ
ಸಮೀಪದ ವಸ್ತುಗಳ ಸ್ವಷ್ಟ ಹಾಗೂ ದೂರವಸ್ತುಗಳ ಅಸ್ವಷ್ಟ ಗೋಚರ ನಿಮ್ಮ ಮನೂರದಿಂದ ಸಮೀಪ ದೃಷ್ಟಿ ದೋಷವನ್ನು ಪರಿಹರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ	ದೂರದ ವಸ್ತುಗಳ ಸ್ವಷ್ಟ ಹಾಗೂ ಸಮೀಪದ ವಸ್ತುಗಳ ಅಸ್ವಷ್ಟ ಗೋಚರ ಏನ ಮನೂರದಿಂದ ದೂರ ದೃಷ್ಟಿ ದೋಷವನ್ನು ಪರಿಹರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ
ನಿಮ್ಮ ಮನೂರ (ಕೇಂದ್ರಿಕರಿಸುವ ಮನೂರ) / Convex Lens	ನಿಮ್ಮ ಮನೂರ (ವಿಕೇಂದ್ರಿಕರಿಸುವ ಮನೂರ) / Concave Lens
	
1. ರಚನೆ:- ಅಂಚುಗಳಿಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ, ಮಧ್ಯ ಭಾಗ ದಪ್ಪ. 2. ಸಂಗಮ ಬಿಂದು:- ಧ್ವನಾತ್ಮಕವಾಗಿದೆ. 3. ಬಿಂಬ ಸ್ಥಾವಾವ:- ಸಕ್ರಿ & ತಲೆ ಕೇಳಗೆ ಹಾಗೂ ಮಿಥ್ಯ & ಸೇರ 4. ಉಪಯೋಗ:- ದೂರದೃಷ್ಟಿ ದೋಷ ನಿವಾರಿಸುತ್ತದೆ.	1. ರಚನೆ:- ಅಂಚುಗಳಿಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ, ಮಧ್ಯ ಭಾಗ ತೆಳುವಾಗಿದೆ. 2. ಸಂಗಮ ಬಿಂದು:- ಖಣ್ಡಾತ್ಮಕವಾಗಿದೆ. 3. ಬಿಂಬ ಸ್ಥಾವಾವ:- ಕೇವಲ ಮಿಥ್ಯ & ಸೇರ ಬಿಂಬ ಉಂಟಾಗುತ್ತದೆ. 4. ಉಪಯೋಗ:- ಸಮೀಪ ದೃಷ್ಟಿ ದೋಷ ನಿವಾರಿಸುತ್ತದೆ.
ಆಮ್ಲಜನಕ ಸಹಿತ ಉಳಿರಾಟ	ಆಮ್ಲಜನಕ ರಹಿತ ಉಳಿರಾಟ
1) ಆಮ್ಲಜನಕ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ನಡೆಯುತ್ತದೆ 2) ಜೀವ ಪರಿಸರದೊಂದಿಗೆ ಅನಿಲಗಳ ವಿನಿಮಯ ಮಾಡುತ್ತದೆ. 3) ಮೈಟೋಕಾಂಡ್ರಿಯದಲ್ಲಿ ನಡೆಯುತ್ತದೆ 4) ಕಾರ್ಬನ ಡ್ಯೂ ಆಕ್ಸೈಡ್ & ನೀರು ಉತ್ಪನ್ನಗಳ ಬಿಡುಗಡೆ.	1) ಆಮ್ಲಜನಕ ಅನುಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ನಡೆಯುತ್ತದೆ. 2) ಅನಿಲಗಳ ವಿನಿಮಯವಿಲ್ಲ. 3) ಕೊಶದ್ವಾದಲ್ಲಿ ನಡೆಯುತ್ತದೆ. 4) ಕಾರ್ಬನ ಡ್ಯೂ ಆಕ್ಸೈಡ್ & ಅಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಉತ್ಪನ್ನಗಳ ಬಿಡುಗಡೆ.
ರಕ್ತ	ದುಗ್ಗರಸ
1) ಕೆಂಪು ರಕ್ತ ಕಣಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದು, ಕೆಂಪು ಬಣ್ಣದಲ್ಲಿದೆ 2) ರಕ್ತಕಣಗಳು ಜೀವಕೋಶಗಳಿಗೆ ಹೋಷಕಾಂಶಗಳನ್ನು ಸಾಗಿಸುತ್ತವೆ	1) ಕೆಂಪು ರಕ್ತ ಕಣಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿಲ್ಲ ಹೀಗಾಗೆ ಬಿಳಿಯ ಬಣ್ಣದಲ್ಲಿದೆ. 2) ಪ್ರತಿ ಕಾರ್ಯಗಳು ದೇಹದ ರಕ್ತಕಣೆಯನ್ನು ಮಾಡುತ್ತವೆ.
ನರಪೂರ್ವ ವ್ಯವಸ್ಥೆ	ಹಾಮೋಎನಿನ್ ವ್ಯವಸ್ಥೆ
1) ನರಕೋಶಗಳ ನರಸಂವೇದನ ಮೂಲಕ ಪ್ರಚೇತನ ಉಂಟಾಗುತ್ತದೆ. 2) ನರ ಸಂವೇದನೆಗಳು ತೀವ್ರ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಹೊಂದಿದ್ದು, ತಮ್ಮ ಶ್ರೀಯಿಗಳಲ್ಲಿ ನಿರ್ದಿಷ್ಟತೆಯಿರುವುದಿಲ್ಲ.	1) ಗ್ರಂಥಿಗಳು ಸ್ವವಿಸುವ ರಾಸಾಯನಿಕಗಳು ರಕ್ತ & ನಾಳಗಳ ಮೂಲಕ ಗುರಿ ಅಂಗಕ್ಕೆ ಸಾಗಿ ಪ್ರಚೇತನ ಉಂಟಾಗುತ್ತದೆ. 2) ಹಾಮೋನಿಗಳು ಧೀರ್ಘವಿರುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಹೊಂದಿದ್ದು, ತಮ್ಮ ಶ್ರೀಯಿಗಳಲ್ಲಿ ನಿರ್ದಿಷ್ಟತೆಯಿದೆ.
ಅನೈಟಿಕ ಶ್ರೀಯೆ	ಪರಾವರ್ತಿತ ಶ್ರೀಯೆ
ಇವು ನಿಯಂತ್ರಣದಲ್ಲಿರುವುದಿಲ್ಲ. ಸಾಧ್ಯಾಯಗಳಿಂದ ಜರುಗತವೆ. ಆದರೆ ಮೆದುಳು ನಿಯಂತ್ರಿಸುತ್ತದೆ. ೱಂದಾ:- ಹೃದಯ ಬಡಿತ, ಜೀಎಂಗಂಪೂರ್ವಹದ ಸಾಧ್ಯಾಯಗಳು	ಇವು ತೀವ್ರ, ಅತಿವೇಗವಾದ ಅನೈಟಿಕವಾದ ಪ್ರಚೋದನೆಗೆ ತಕ್ಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಾಗಿದ್ದು, ಆದರೆ ಮೆದುಳು ಬಳಿ ನಿಯಂತ್ರಿಸುತ್ತದೆ. ೱಂದಾ:- ಬಿಸಿ ವಸ್ತುಗಳನ್ನು ಕ್ರೇಯಿಸು ಹಿಂದಕ್ಕೆ ತೆಗೆಯುವುದು.
ನೆಳಿಕ ಗ್ರಂಥಿಗಳು	ನಿನಾಳ ಗ್ರಂಥಿಗಳು
ತಮ್ಮ ಸ್ವೇಕಿಯನ್ನು ನೆಳಿಕೆಯ ಮೂಲಕ ಗುರಿ ಅಂಗಕ್ಕೆ ತಲುಪಿಸುತ್ತವೆ ಕಿಣ್ಣಗಳಿರುವ ರಸಗಳನ್ನು ಸ್ವವಿಸುತ್ತವೆ.	ನೆಳಿಕೆಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿಲ್ಲ, ತಮ್ಮ ಸ್ವೇಕಿಯನ್ನು ರಕ್ತಕ್ಕೆ ಹರಿಬಿಡುತ್ತವೆ ಚೋದನಾ ಅಥವಾ ಹಾಮೋನಿಗಳನ್ನು ಸ್ವವಿಸುತ್ತವೆ.
ಅರ್ಜಿಗ ಸಂತಾನೋತ್ಪತ್ತಿ	ಅರ್ಜಿಗ ಸಂತಾನೋತ್ಪತ್ತಿ
ಮರಿ ಜೀವಿಯ ಜನನ ಎರಡು ಹೋಷಕ ಜೀವಿಗಳಿಂದ ನಡೆಯುತ್ತದೆ. ಲಿಂಗಾಣಗಳು ಉತ್ಪತ್ತಿಯಾಗುತ್ತವೆ. ಮರಿಜೀವಿಯು ಅನುವಂಶೀಯವಾಗಿ ಮಾತ್ರ ಹೋಷಕರೊಂದಿಗೆ ಸಾಮೃತೆ ಹೊಂದಿದೆ ಆದರೆ ಬಾಹ್ಯ ಲಕ್ಷಣಗಳಲ್ಲಿ ಭಿನ್ನವಾಗಿರುತ್ತದೆ.	ಮರಿ ಜೀವಿಯ ಜನನ ಒಂದೇ ಹೋಷಕ ಜೀವಿಯಿಂದ ನಡೆಯುತ್ತದೆ. ಲಿಂಗಾಣಗಳು ಉಂಟಾಗುವುದಿಲ್ಲ. ಮರಿಜೀವಿಯು ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ಹೋಷಕ ಜೀವಿಯೊಂದಿಗೆ ಸಾಮೃತೆ ಹೊಂದಿದೆ. ಯಾವುದೇ ಭಿನ್ನತೆಯಿಲ್ಲ.
ಸಾಂಪ್ರದಾಯಿಕ (ನವೀಕರಿಸಲಾಗದ) ಶಕ್ತಿ ಆಕರಗಳು	ಅಸಾಂಪ್ರದಾಯಿಕ (ನವೀಕರಿಸಬಹುದಾದ) ಶಕ್ತಿ ಆಕರಗಳು
ಬಳಸಿದಂತೆ ಬರಿದಾಗುತ್ತವೆ ಹಾಗೂ ಇವುಗಳ ಲಭ್ಯತೆ ಕಡಿಮೆಯಿದೆ. ಪರಿಸರವನ್ನು ಮಲೀನಗೊಳಿಸುತ್ತವೆ. ೱಂದಾ:- ಫಾಸಿಲ್ ಇಂಥನಗಳು ಹಾಗೂ ವಿದ್ಯುಚ್ಛಕ್ತಿ.	ಬಳಸಿದಂತೆ ಬರಿದಾಗದೆ, ಪುನಃ ಭಕ್ತಿಯಾಗುತ್ತವೆ & ಲಭ್ಯತೆ ಹೇರಳವಾಗಿದೆ. ಪರಿಸರವನ್ನು ಶುದ್ಧ ಹಾಗೂ ಸುಸ್ಥಿರವಾಗಿರಿಸುತ್ತವೆ. ೱಂದಾ:- ಸೌರಶಕ್ತಿ, ಪವನಶಕ್ತಿ.
ರಚನಾನುರೂಪಿ ಅಂಗಗಳು	ಕಾರ್ಯಾನುರೂಪಿ ಅಂಗಗಳು
1) ಒಂದೇ ರೀತಿಯ ರಚನೆ ಹೊಂದಿದ್ದು ಬೇರೆ ಕಾರ್ಯ ನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತದೆ 2) ವಿಭಿನ್ನ ಜೀವಿಗಳ ಅಂಗಗಳು ಒಂದೇ ಮೂಲವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತವೆ ೱಂದಾ - ಕಪ್ಪೆ ಮುಂಗಾಲು, ಪಕ್ಕಿಗಳ ಮುಂಗಾಲು	1) ಬೇರೆ ರೀತಿಯ ರಚನೆ ಹೊಂದಿದ್ದು ಒಂದೇ ಕಾರ್ಯವನ್ನು ನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತದೆ. 2) ವಿಭಿನ್ನ ಜೀವಿಗಳ ಅಂಗಗಳು ಬೇರೆ-ಬೇರೆ ಮೂಲ ಹೊಂದಿರುತ್ತವೆ ಪಕ್ಕಿಯ ರಕ್ಗಳು, ಬಾವಳಿ ರಕ್ಗಳು

- ಒಮ್ಮನ ನಿಯಮ:**— ಸ್ಥಿರ ತಾಪದಲ್ಲಿ, ವಿದ್ಯುತ್ ಮಂಡಲದಲ್ಲಿನ ತೋಹದ ತಂತ್ರಿಯ ನಡುವಿನ ವಿಭವಾಂತರ V ಯು, ಅದರ ಮೂಲಕ ಹರಿಯುವ ವಿದ್ಯುತ್ವಾಹಕ್ಕೆ ನೇರನುಪಾಡಲ್ಲಿರುತ್ತದೆ.
 - ಜೊಲನ ಉಷ್ಣೋತ್ಸವ ನಿಯಮ:**— ರೋಧಕದಲ್ಲಿ ಉತ್ಪತ್ತಿಯಾಗುವ ಉಷ್ಣವು ವಿದ್ಯುತ್ವಾಹದ ವರ್ಗಕ್ಕೆ ವಾಹಕದ ರೋಧಕ್ಕೆ ಹಾಗೂ ವಿದ್ಯುತ್ವಾಹದ ಕಾಲಕ್ಕೆ ನೇರ ಅನುಪಾಡಲ್ಲಿರುತ್ತದೆ. $H \propto I^2 R t$
 - ಮಾತ್ರಾಕ್ವಲೆ ಬಲಗ್ಗೆ ಹೆಚ್ಚೆರೆಳು ನಿಯಮ:**— ವಿದ್ಯುತ್ವಾಹವಿರುವ ವಾಹಕವನ್ನು ಬಲಗ್ಗೆಯಲ್ಲಿ ಹಿಡಿದಿರಿವಿರಿ ಎಂದು ಉಹಿಸಿಕೊಳ್ಳಿ, ಆಗ ಹೆಚ್ಚೆರೆಳು ವಿದ್ಯುತ್ವಾಹದ ದಿಕ್ಕನ್ನು ಹಾಗೂ ಉಳಿದೆಲ್ಲ ಬೆರೆಳು ಕಾಂತೀಯ ಬಲರೇಖೆಗಳನ್ನು ಸೂಚಿಸುತ್ತದೆ.
 - ಫ್ರೆಮಿಂಗನ ಬಲಗ್ಗೆ ನಿಯಮ/ ಡ್ಯೂನ್‌ಮೋ ನಿಯಮ:**— ಬಲಗ್ಗೆನ ಹೆಚ್ಚೆರೆಳು, ತೋರು ಬೆರೆಳು ಹಾಗೂ ಮಧ್ಯ ಬೆರೆಳನ್ನು ಒಂದಕ್ಕೂಂದು ಲಂಭವಾಗಿ ಇರಿಸಿದಾಗ, ಹೆಚ್ಚೆರೆಳು ವಾಹಕದ ಚಲನೆಯ ದಿಕ್ಕನ್ನು, ತೋರು ಬೆರೆಳು ಕಾಂತಕ್ಕೇತ್ತದ ನೇರವನ್ನು ಹಾಗೂ ಮಧ್ಯಬೆರೆಳು ಪ್ರೇರಿತ ವಿದ್ಯುತ್ವಾಹದ ದಿಕ್ಕನ್ನು ಸೂಚಿಸುತ್ತದೆ
 - ಮೋಟಾರ್ ತತ್ತ್ವ:**— ವಿದ್ಯುತ್ವಾಹವಿರುವ ವಾಹಕವನ್ನು ಪ್ರಬುಲ ಕಾಂತಕ್ಕೇತ್ತದ ಮಧ್ಯದಲ್ಲಿರಿಸಿದಾಗ, ವಾಹಕವು ಯಾಂತ್ರಿಕ ಬಲವನ್ನು ಅನುಭವಿಸುತ್ತದೆ.
 - ಫ್ರೆಮಿಂಗನ ಎಡಗ್ಗೆ ನಿಯಮ/ ಮೋಟಾರ್ ನಿಯಮ:**— ಎಡಗ್ಗೆನ ಹೆಚ್ಚೆರೆಳು, ತೋರು ಬೆರೆಳು ಹಾಗೂ ಮಧ್ಯ ಬೆರೆಳನ್ನು ಒಂದಕ್ಕೂಂದು ಲಂಭವಾಗಿ ಇರಿಸಿದಾಗ, ಹೆಚ್ಚೆರೆಳು ಯಾಂತ್ರಿಕ ಬಲವನ್ನು ಅನುಭವಿಸುತ್ತಿರುವ ವಾಹಕದ ನೇರವನ್ನು, ತೋರು ಬೆರೆಳು ಕಾಂತಕ್ಕೇತ್ತದ ನೇರವನ್ನು ಹಾಗೂ ಮಧ್ಯಬೆರೆಳು ವಿದ್ಯುತ್ವಾಹದ ದಿಕ್ಕನ್ನು ಸೂಚಿಸುತ್ತದೆ.
 - ಬೆಳಕಿನ ಪ್ರತಿಫಲನ:**— ಪ್ರತಿಫಲಿಸುವ ಮೇಲ್ಪ್ರೋ ಮೇಲೆ ಬಿದ್ದ ಬೆಳಕಿನ ಕಿರಣಗಳು ಹಿಂದುರುಗಿ ಬರುವ ವಿದ್ಯಮಾನವೇ ಪ್ರತಿಫಲನ.
- ನಿಯಮ-1:- ಪತನಕೋನ, ಪ್ರತಿಫಲಿತ ಕೋನಕ್ಕೆ ಸಮವಾಗಿರುತ್ತದೆ. $i = r$
- ನಿಯಮ-2:- ಪತನಕಿರಣ, ಪ್ರತಿಪಲಿತ ಕಿರಣ ಹಾಗೂ ಪತನಬಿಂದುವಿನಿಂದ ಎಳೆದ ಲಂಬ ಇವು ಒಂದೇ ಸಮತಲದಲ್ಲಿರುತ್ತವೆ.
- ಬೆಳಕಿನ ವರ್ಕೀಭವನ:**— ಬೆಳಕಿನ ಕಿರಣ ಒಂದು ಮಾಧ್ಯಮದಿಂದ ಇನ್ನೊಂದು ಮಾಧ್ಯಮಕ್ಕೆ ಬೆರೆಯಾಗಿ ಚಲಿಸುವಾಗ ತನ್ನ ಪಥದ ದಿಕ್ಕನ್ನು ಬದಲಿಸುವ ವಿದ್ಯಮಾನವೇ ವರ್ಕೀಭವನ.
- ನಿಯಮ-1:- ಪತನಕಿರಣ, ವರ್ಕೀಭಮ ಕಿರಣ ಹಾಗೂ ಪತನಬಿಂದುವಿನಿಂದ ಎಳೆದ ಲಂಬ ಇವು ಒಂದೇ ಸಮತಲದಲ್ಲಿರುತ್ತವೆ.
- ನಿಯಮ-2:- ಪತನಕೋನದ ಸ್ವಲ್ಪ ಹಾಗೂ ವರ್ಕೀಭಮ ಕೋನದ ಸ್ವಲ್ಪ ಅನುಪಾತ ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ. $\frac{\sin i}{\sin r} = \text{ಸ್ಥಿರ} - \text{ಸ್ವಲ್ಪ}$ ನ ವರ್ಕೀಭವನ ನಿಯಮ
1. ಬೆಳಕಿನ ಕಿರಣ ಸಾಂದ್ರ ಮಾಧ್ಯಮದಿಂದ ವಿರಳ ಮಾಧ್ಯಮದ ಕಡೆ ಓರೆಯಾಗಿ ಚಲಿಸಿದಾಗ ವೇಗ ಹೆಚ್ಚಿಗೆ ಲಂಭಧಿಂದ ಆಚೆ ಭಾಗುತ್ತದೆ.
 2. ಬೆಳಕಿನ ಕಿರಣ ವಿರಳ ಮಾಧ್ಯಮದಿಂದ ಸಾಂದ್ರ ಮಾಧ್ಯಮದ ಕಡೆ ಓರೆಯಾಗಿ ಚಲಿಸಿದಾಗ ವೇಗ ಕಡೆಯಾಗಿ ಲಂಭದ ಕಡೆ ಭಾಗುತ್ತದೆ.
- ಬೆಳಕಿನ ಚದುರುವಿಕೆ:**— ಸೌರ ಬೆಳಕು ವಾತಾವರಣದಲ್ಲಿನ ಗಳಿ, ಹೆಗ್ಲೆ, ಧೂಳಿನ ಅಣಿಗಳಿಗೆ ಪ್ರತಿಫಲನದ ಹೊಂದಿ ಬೆಳಕಿನ ಪಥವು ಗೋಚರಿಸುವ ವಿದ್ಯಮಾನವೇ ಬೆಳಕಿನ ಚದುರುವಿಕೆ. ಉದಾ:- ಆಕಾಶ ನೀಲಿಯಾಗಿ ಕಾಣುವುದು.
 - ಮೆಂಡಲರ ಏಕತ್ವೀಕರಣ/Monohybrid Cross:**— ಒಂದೇ ಲಕ್ಷಣಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ಎರಡು ಭಿನ್ನರೂಪಗಳನ್ನು ತೋರಿಸುವ ಸಸ್ಯಗಳನ್ನು ಅಡ್ಡಹಾಯಿಸುವ ಕ್ರಿಯೆ.

ವ್ಯಕ್ತರೂಪಾನುಪಾತ/Phenotypic Ratio: — ಎತ್ತರ : ಗಿಡ್ಡ	ಗುಣಾನುಪಾತ/ Genotypic Ratio :- TT: Tt : TT
3 : 1	1 : 2 : 1

* **ಮೆಂಡಲರ ದ್ವಿತ್ಯೋತ್ಸವ/Dihybrid Cross:** - ಎರಡು ಲಕ್ಷಣಗಳಿಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ಭಿನ್ನರೂಪಗಳನ್ನು ತೋರಿಸುವ ಸಸ್ಯಗಳನ್ನು ಅಡ್ಡಹಾಯಿಸುವ/ಸಂಕರಿಸುವ ಕ್ರಿಯೆ.

ವ್ಯಕ್ತ ರೂಪಾನುಪಾತ / Phenotypic Ratio: — ದುಂಡನೆಯ ಹಳದಿ : ದುಂಡನೆಯ ಹಸಿರು : ಸುಕ್ಕಾದ ಹಳದಿ : ಸುಕ್ಕಾದ ಹಸಿರು
9 : 3 : 3 : 1

- ಪ್ರಾಬುಲ್ಯತೆಯ ನಿಯಮ/Law of Dominance:** - ಪ್ರಬುಲ ಲಕ್ಷಣವು ದುಬುಲ ಲಕ್ಷಣದ ಮೇಲೆ ಪ್ರಾಬುಲ್ಯತೆಯನ್ನು ಸಾಧಿಸುತ್ತದೆ.
- ಪ್ರತ್ಯೇಕತೆಯ ನಿಯಮ/ Law of Segregation/Separation:** - ಒಂದು ಲಕ್ಷಣ ಎರಡು ಗುಣಾನುಪಾತ ನಿಯಮಿಸಲ್ಪಡ್ಡಿರುತ್ತದೆ. ಲಿಂಗಾಣಿಗಳು ಉತ್ಪತ್ತಿಯಾಗುವಾಗ, ಆ ಗುಣಾನುಪಾತ ಸಮ ಪ್ರಮಾಣದಲ್ಲಿ ಪ್ರತ್ಯೇಕಗೊಂಡು ಭಿನ್ನ ಲಿಂಗಾಣಿಗಳನ್ನು ಪ್ರವೇಶಿಸುತ್ತದೆ.
- ಸ್ವತಂತ್ರ ವಿಂಗಡನೆಯ ನಿಯಮ/ Law of Independent Assortment:** - ಒಂದಕ್ಕೆಂಂತಲೂ ಹೆಚ್ಚಿನ ಜೋಡಿ ಲಕ್ಷಣಗಳಿರುವಾಗ, ಪ್ರತಿ ಜೋಡಿ ಲಕ್ಷಣವು ಲಿಂಗಾಣಿಗಳಾಗುವಾಗ, ಇತರ ಜೋಡಿಗಳಿಂದ ಸ್ವತಂತ್ರವಾಗಿ ಚಲಿಸುತ್ತದೆ.

ಧಾರುಗಳ ವರ್ಗೀಕರಣದ ನಿಯಮಗಳು / Laws of classification of Elements:-

- **ಡೊಬರೈನರ ತ್ರಯಗಳ ನಿಯಮ / Doberne's Triads Rule :**— ಸಾಮ್ಯ ಗುಣ ಹೊಂದಿರುವ ಮೂರು ಧಾರುಗಳ ತ್ರಯಗಳನ್ನು ಒಂದೊಂದು ಗುಂಪಾಗಿ ಪರಿಗಣಿಸಿ. ಆ ಧಾರುಗಳನ್ನು ಅವುಗಳ ಏರಿಕೆ ಕ್ರಮದಲ್ಲಿ ಬರೆಯುತ್ತಾ ಹೋದಂತೆ ಆ ಗುಂಪಿನ ಗರಿಷ್ಟ & ಕನಿಷ್ಟ ಧಾರುಗಳ ಪರಮಾಣು ರಾಶಿಯ ಸರಾಸರಿ ಮೊತ್ತ ಮಧ್ಯ ಧಾರುವಿನ ರಾಶಿಗೆ ಸಮೀಪವಾಗಿರುತ್ತದೆ.

ಉದಾ:- ಕ್ಲೋರಿನ್ = 35.5, ಜ್ಯೋಷಿನ್ = 80, ಅಯೋಡಿನ್ = 127 $\frac{35.5 + 127}{2} = \frac{162.5}{2} = 81.5$	ಪ್ರತ್ಯೇಕಿಸಿ— A, B & C ಧಾರುಗಳ ತ್ರಯಗಳಲ್ಲಿ A & C ಗಳ ಪರಾಮಾಣ ರಾಶಿಗಳು ಕ್ರಮವಾಗಿ 100 & 200 ಆಗಿರುತ್ತದೆ. B ಗಳ ಪರಾಮಾಣ ರಾಶಿ ಎ) 300 ಬಿ) 175 ಸಿ) 125 ಡಿ) 150
--	--

- **ನ್ಯೂಲಾಂಡರ್ ಅಷ್ಟ್ಕ್ ನಿಯಮ/ Newland's Octant Rule:**— ಸಾಮ್ಯ ಲಕ್ಷಣವಿರುವ ಧಾರುಗಳನ್ನು ಅವುಗಳ ಪರಮಾಣು ರಾಶಿ ಸಂಖ್ಯೆಯ ಅನುಗುಣವಾಗಿ ಏರಿಕೆ ಕ್ರಮದಲ್ಲಿ ಬರೆಯುತ್ತಾ ಹೋದಂತೆ ಪ್ರತ್ಯೇಕ ಎಂಟನೇ ಧಾರುವಿನ ಲಕ್ಷಣಗಳು ಒಂದನೇ ಧಾರುವನ್ನು ಹೋಲುತ್ತದೆ.

*ಅಷ್ಟ್ಕ್ ಮಾದರಿಯಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿ ಎಂಟನೇ ಧಾರುವಿನ ಲಕ್ಷಣವು ಮೊದಲನೇ ಧಾರುವಿನದಿಗೆ ಸಾಮ್ಯತೆ ಹೊಂದಿದೆ. ಅಂದರೆ ಸಂಗೀತದ ಸಪ್ತ ಸ್ವರದಂತೆ.

- **ಮೆಂಡೆಲೀವ್ ಅವರ್ಟೆ ನಿಯಮ/ Mendeleev's Periodic Law:**— ಧಾರುಗಳ ಲಕ್ಷಣಗಳು ಅವುಗಳ ಪರಮಾಣು ರಾಶಿಗೆ ಅನುಗುಣವಾಗಿ ಅವಶ್ಯಕನಿಯವಾಗಿವೆ. ಡಿಮಿಟ್ ಮೆಂಡೆಲೀವ್ ರನ್ನು ಅಧ್ಯನಿಕ ಅವರ್ಟೆ ಕೋಷ್ಟಕದ ಪಿತಾಮಹ ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡೇವೆ. ಮೆಂಡೆಲೀವ್ ತನ್ನ ಅವರ್ಟೆ ಕೋಷ್ಟಕದಲ್ಲಿ ತನ್ಗೆ ಕ್ರಮದಲ್ಲಿ ವರ್ಗೀಕರಿಸಿದ್ದರು ಹಾಗೂ ಭವಿಷ್ಯದಲ್ಲಿ ಗಿಬಿಹುದಾದ ಧಾರುಗಳಿಗೆ ಖಾಲಿ ಸ್ಥಿರವಾಗಿದ್ದರು. ಇದು ಜ್ಯೇಂಸಿನಿಯನಂತಹ ಹೋಸ ಧಾರುವಿನ ಆವಿಷ್ಯಾರಕ್ಕೆ ಕಾರಣವಾಯಿತು.

➤ **ಮೋಸ್ಲೆಸ್ ಆಧುನಿಕ ಆವರ್ತನೆ ನಿಯಮ / Mosle's Modern's Periodic Law**:- ಧಾರುಗಳ ಲಕ್ಷಣಗಳು ಅವುಗಳ ಪರಮಾಣು ಸಂಖ್ಯೆಗೆ ಅನುಗುಣವಾಗಿ ಆವರ್ತನೆಯಾಗಿವೆ. ಇಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ ವಿನ್ಯಾಸವೇ ಆಧುನಿಕ ಆವರ್ತನೆ ಕೋಷ್ಟಕದ ಬೆಳ್ಳೇಶೆಬು.

ಆಧುನಿಕ ಆವರ್ತನೆ ಕೋಷ್ಟಕದ ಲಕ್ಷಣಗಳು:-

- ಆಧುನಿಕ ಆವರ್ತನೆ ಕೋಷ್ಟಕದಲ್ಲಿ ಧಾರುಗಳನ್ನು 18 ಗುಂಪು/ವರ್ಗಗಳಲ್ಲಿ ಹಾಗೂ 7 ಆವರ್ತನಗಳಲ್ಲಿ ವರ್ಗೀಕರಿಸಲಾಗಿದೆ.
- ಧಾರುಗಳನ್ನು s, p, d, f ಎಂಬ 4 ಪ್ರಮುಖ ಗುಂಪು/ಬಳ್ಳಕೋಗಳಾಗಿ ವರ್ಗೀಕರಿಸಲಾಗಿದೆ.

s -ಬಳ್ಳಕೋ ಧಾರು (ಕ್ಷೂರೀಯ ಲೋಹ & ಕ್ಷೂರೀಯ ಭಷ್ಯ ಲೋಹಗಳು)	p-ಬಳ್ಳಕೋ ಧಾರು (ಪ್ರಾತಿನಿಧಿಕ ಧಾರುಗಳು)
d-ಬಳ್ಳಕೋ ಧಾರು (ಸಂಕ್ರಮಣ ಧಾರುಗಳು)	f-ಬಳ್ಳಕೋ ಧಾರು (ಒಳ ಸಂಕ್ರಮಣ ಧಾರುಗಳು)

- 18 ನೇ ಗುಂಪು ಅಥವಾ ಶೈಲ್ಯ ಗುಂಪಿನ ಧಾರುಗಳು ರಾಸಾಯನಿಕ ನಿಷ್ಠೀಯವಾಗಿದ್ದು ಇವುಗಳಿಗೆ ಜಡ ಅನಿಲಗಳು ಎನ್ನುತ್ತೇವೆ.
ಕಾರಣ:-ಇಂತಹ ಧಾರುಗಳ ಪರಮಾಣುವಿನ ಹೊರ ಕಕ್ಷೆಗಳು ns^2np^6 (ಅಷ್ಟಕ ರಚನೆ) ವಿನ್ಯಾಸದಲ್ಲಿ ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ಭೆಟ್‌ರ್ಯಾಗಿದ್ದು, ಯಾವುದೇ ಇಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ ಹಂಜಿಕೆ ಅಥವಾ ರಾಸಾಯನಿಕ ಬಂಧ ಏರ್ಪಡುವುದಿಲ್ಲ. ಉದಾ:-ಹೀಲಿಯಂ, ನಿಯಾನ, ಆಗಾನ, ಕ್ರೀಪ್ಬಾನ್, ಕ್ಲೈನಾನ್, ರೆಡಾನ್
- d-ಬಳ್ಳಕೋ ಧಾರುಗಳ ಪರಮಾಣುವಿನ ಇಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ ವಿನ್ಯಾಸ ಬರೆಯವಾಗ 3d ಮೂರಾಂತಿಮ ಕಕ್ಷೆಯನ್ನು ಖಾಲಿ ಬಿಟ್ಟು 4s ಕಕ್ಷೆಯನ್ನು ತುಂಬಿಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ ಹೀಗಾಗೆ ಇವುಗಳಿಗೆ ಸಂಕ್ರಮಣ ಧಾರುಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ.
- f-ಬಳ್ಳಕೋ ಧಾರುಗಳಾದ ಲ್ಯಾಂಥನಾಯ್ಡ್ ಸರಣಿ (ಪ.ಸಂಖ್ಯೆ:-58-71) & ಆಕ್ರೋನಾಯ್ಡ್ (ಪ.ಸಂ:-90-103) ಸರಣಿಗಳನ್ನು ಮುಖ್ಯ ಕೋಷ್ಟಕದಿಂದ ಪ್ರತ್ಯೇಕವಾಗಿಡಲಾಗಿದೆ. ಕಾರಣ:- ಈ ಧಾರುಗಳಲ್ಲಿ ಅಡ್ಡಸಾಲಿನ ಸಾಮ್ಯತೆಯು ಕಂಬಸಾಲಿನ ಸಾಮ್ಯತೆಗಿಂತ ಹೆಚ್ಚು ಉಪಯುಕ್ತತಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ.
- ಆಧುನಿಕ ಆವರ್ತನೆ ಕೋಷ್ಟಕದ ಲಕ್ಷಣಗಳು (Periodic Trends)

ಲಕ್ಷಣ	ಪರಮಾಣು ಗಾತ್ರ	ಅಯಾನಿಕರಣ ಶಕ್ತಿ	ಲೋಹಿಯ ಗುಣ	ಅಲೋಹಿಯ ಗುಣ	ವಿದ್ಯುತ್ ಧನಿಯತೆ	ವಿದ್ಯುತ್ ಘಟಣೆಯತೆ
ಆವರ್ತನದ ಗುಂಪು (ಎಡದಿಂದ ಬಲ)	ಕಡಿಮೆ	ಹೆಚ್ಚು	ಕಡಿಮೆ	ಹೆಚ್ಚು	ಕಡಿಮೆ	ಹೆಚ್ಚು
ವರ್ಗದ ಗುಂಪು (ಮೇಲಿಂದ ಕಳೆಗೆ)	ಹೆಚ್ಚು	ಕಡಿಮೆ	ಹೆಚ್ಚು	ಕಡಿಮೆ	ಹೆಚ್ಚು	ಕಡಿಮೆ
ಕಾರಣ	ಒಂದು ಆವರ್ತನದಲ್ಲಿ ಕವಚಗಳ ಸಂಖ್ಯೆ ಹೆಚ್ಚಿಗೆ ಪ್ರತಿಒಂದು ಅದರ ಕಾರಣದಲ್ಲಿ ಅದರ ವರ್ಗದ ಕಳೆಗೆ ಬಂದಂತೆ ಪರಮಾಣುವಿಗೆ ಹೆಚ್ಚು ಕವಚ ಸೇರಿ ಗಾತ್ರ ಹೆಚ್ಚುತ್ತದೆ	ಆವರ್ತನದ ಮುಂದೆ ಸಾಗಿದಂತೆ ಅಲೋಹಿಯ ಗುಣ ಹೆಚ್ಚಿದೆ. ಆದರೆ, ವರ್ಗದ ಕಳೆಗೆ ಬಂದಂತೆ ಲೋಹಿಯ ಗುಣ ಹೆಚ್ಚುತ್ತದೆ	ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಆವರ್ತನದಲ್ಲಿನ ಧಾರುಗಳ ಗಭ್ರ ಇಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ಸಾಮ್ಯತೆ ಇದೆ ಆದರೆ ವೇಲೆನ್ನೆ ಇಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಬದಲಾವಣೆಗೊಳ್ಳುವುದರಿಂದ, ರಾಸಾಯನಿಕ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳಲ್ಲಿ ಬದಲಾವಣೆಯಾಗುತ್ತದೆ	ಇಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಸುಲಭವಾಗಿ ಬಿಟ್ಟು ಹೊಡುವ ಪರಮಾಣುಗಳೇ ವಿದ್ಯುತ್ ಧನಿಯತೆ ಪರಮಾಣುಗಳು.	ಇಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಸುಲಭವಾಗಿ ಸ್ವೀಕರಿಸುವ ಪರಮಾಣುಗಳೇ ವಿದ್ಯುತ್ ಘಟಣೆಯತೆ ಪರಮಾಣುಗಳು.	

g) **ಪರಮಾಣು ಗಾತ್ರ**:- ಪರಮಾಣುವಿನ ಬೀಜಕೇಂದ್ರದಿಂದ ಹೊರಕವಚದ ನಡುವಿನ ಅಂತರವೇ ಪರಮಾಣು ಗಾತ್ರ.

h) **ಅಯಾನಿಕರಣ ಶಕ್ತಿ**:- ಧಾರುಗಳ ಪರಮಾಣುವಿನ ಹೊರ ಕಕ್ಷೆಯಲ್ಲಿರುವ ಇಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನ್ನು ತೆಗೆಯಲು ಬೇಕಾಗುವ ಶಕ್ತಿಯೇ ಅಯಾನಿಕರಣ ಶಕ್ತಿ.

ಪ್ರತ್ಯೇಕದಲ್ಲಿರುವ ಪ್ರಮುಖ ಕೋಷ್ಟಕಗಳು

- ರಾಸಾಯನಿಕ ಸಮೀಕರಣ:- ರಾಸಾಯನಿಕ ಕ್ರಿಯೆಯ ಸಾಂಕೇತಿಕ ನಿರೂಪಣೆಯೇ ರಾಸಾಯನಿಕ ಸಮೀಕರಣ. ರಾಸಾಯನಿಕ ಕ್ರಿಯೆಗಳ ವಿಧಗಳು.

ರಾಸಾಯನಿಕ ಸಂಯೋಗ /Chemical Combination:- ಎರಡು ಅಥವಾ ಎರಡಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚಿನ ಪ್ರತಿವರ್ತಕಗಳು ರಾಸಾಯನಿಕವಾಗಿ ಸಂಯೋಗಮಾಡಿ ಒಂದೇ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಬಿಡುಗಡೆ ಮಾಡುವ ಕ್ರಿಯೆ. $2\text{Mg}_{(s)} + \text{O}_{2(g)} \longrightarrow \text{MgO}$

ರಾಸಾಯನಿಕ ವಿಭಜನೆ /Chemical Decomposition:- ಒಂದೇ ಪ್ರತಿವರ್ತಕ ವಿಭಜನೆ ಹೊಂದಿ ಎರಡು ಅಥವಾ ಎರಡಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚಿನ ಉತ್ಪನ್ನಗಳನ್ನು ಬಿಡುಗಡೆ ಮಾಡುವ ಕ್ರಿಯೆ. $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2 \longrightarrow \text{PbO} + \text{NO}_2 + \text{O}_2$

ರಾಸಾಯನಿಕ ಸ್ಥಾನಪಲ್ಲಟ /Chemical Displacement:- ಒಂದು ಧಾರು ಸಂಯುಕ್ತದಲ್ಲಿನ ಇನ್ನೊಂದು ಧಾರುವನ್ನು ಸ್ಥಾನ ಪಲ್ಲಟಗೊಳಿಸುವ ಕ್ರಿಯೆ.

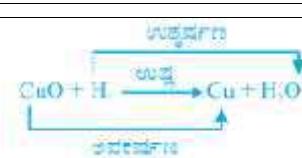


ರಾಸಾಯನಿಕ ದ್ವಿ-ಸಾಫಾನಪಲ್ಲಟ /Chemical Double-Displacement:- ಪ್ರತಿವರ್ತಕಗಳಲ್ಲಿರುವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಪರಸ್ಪರ ವಿನಿಮಯಗೊಂಡು ಹೊಸ ಉತ್ಪನ್ನಗಳನ್ನು ಬಿಡುಗಡೆ ಮಾಡುವ ಕ್ರಿಯೆ. $\text{NaCl} + \text{AgNO}_3 \longrightarrow \text{AgCl}_2 + \text{Na}_2\text{NO}_3$

ಉತ್ಪರ್ಕಣ ಕ್ರಿಯೆ /Oxidation Reaction:- ಪ್ರತಿವರ್ತಕವು ಆಕ್ಸಿಡನ್‌ನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಳ್ಳುವ ಕ್ರಿಯೆ.

ಅಪಕರ್ಕಣ ಕ್ರಿಯೆ /Reduction Reaction:- ಪ್ರತಿವರ್ತಕವು ಆಕ್ಸಿಡನ್‌ನ್ನು ಕಳೆದುಕೊಳ್ಳುವ ಕ್ರಿಯೆ.

ಅಪಕರ್ಕಣ-ಉತ್ಪರ್ಕಣ ಕ್ರಿಯೆ / Redox Reaction:- ರಾಸಾಯನಿಕ ಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಒಂದು ಪ್ರತಿವರ್ತಕ ಅಪಕರ್ಕಣ ಇನ್ನೊಂದು ಪ್ರತಿವರ್ತಕ ಉತ್ಪರ್ಕಣ ಹೊಂದುವ ಕ್ರಿಯೆ.



ನಶೀಸುವಿಕೆ/Corrosion Reaction:- ಕೆಲವು ಲೋಹಿಯ ವಸ್ತುಗಳು ತಮ್ಮ ಸುತ್ತಲಿನ ತೇವ ಮತ್ತು ಅಪ್ಪಾಗಳೊಂದಿಗೆ ವರ್ತಿಸಿ ಕ್ರಮೇಣವಾಗಿ ಹೊಳಪನ್ನು ಕಳೆದುಕೊಂಡು ಸೇವೆಯಾಗಿ ಹೊಂದಿದೆ. ನಶೀಸುವಿಕೆ ತಡೆಯುವ ಕ್ರಮಗಳು:-ಎ) ಗ್ರೀಸ್ ಹಚ್ಚುವುದು ಬಿ) ಬಣ್ಣ ಹಚ್ಚುವುದು ಸಿ) ಸತುವಿನ ಲೇಪನ್ ಉದಾ:- ಕಬ್ಜಿಲಾದ ತುಕ್ಕ ಹಿಡಿಯುವಿಕೆ.

ಕರ್ಮಟುವಿಕೆ/Rancidity Reaction:- ಎಣ್ಣೆ ಅಥವಾ ಕೊಬ್ಬಿ ಗಾಳಿಯೊಂದಿಗೆ ಉತ್ಪರ್ಕಣ ಹೊಂದಿ ಅದರ ವಾಸನೆ ಮತ್ತು ರುಚಿಯನ್ನು ಬದಲಿಸಿಸುವ ಕ್ರಿಯೆಯ ಕರ್ಮಟುವಿಕೆ. ಉದಾ:- ಎಣ್ಣೆ ಅಥವಾ ಕೊಬ್ಬಿನಲ್ಲಿ ತಯಾರಿಸಿದ ತಿಂಡಿಗಳು ಗಾಳಿಯೊಂದಿಗೆ ಉತ್ಪರ್ಕಣ ಹೊಂದಿದಾಗ ಅದರ ವಾಸನೆ ಮತ್ತು ರುಚಿ ಬದಲಾಗುತ್ತದೆ.

ಎರ್ಥಿದ ಆಹಾರ ಪದಾರ್ಥಗಳನ್ನು ಸಂರಕ್ಷಿಸಲು ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಅನೀಲವನ್ನು ಪ್ರತಿ-ಉತ್ಪರ್ಕಣಕಾರಿಯಾಗಿ ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ.

2. ಅಮ್ಲ, ಪ್ರತ್ಯಾಮ & ಲವಣಗಳ ಕೋಷ್ಟಕ

ಲಕ್ಷಣ	P ^H ಮೌಲ್ಯ	ರುಚಿ	ಲಿಟ್ಟಸ್ ವರ್ತನೆ	ಉದಾಹರಣೆ
ಅಮ್ಲ /Acid	0-7	ಹುಳಿ	ನೀಲಿ ಲಿಟ್ಟಸ್ನ್ಯಾಂಕ್ ಕೆಂಪು ಬಣಕ್ಕೆ ಪರಿವರ್ತನೆ	HCl, H ₂ SO ₄ , HNO ₃
ಪ್ರತ್ಯಾಮ /Base	7-14	ಕಹಿ	ಕೆಂಪು ಲಿಟ್ಟಸ್ನ್ಯಾಂಕ್ ನೀಲಿ ಬಣಕ್ಕೆ ಪರಿವರ್ತನೆ	NaOH, KOH, Mg(OH) ₂
ಲವಣ /Salt	7 (ತಟಸ್)	ಉಪ್ಪು	ಲಿಟ್ಟಸ್ನ್ಯಾಂಕ್ ವರ್ತನೆ ಇಲ್ಲ	NaCl, MgCl ₂ , CaSO ₄

ಅಮ್ಲಗಳ ಸ್ನೇಹಿಕ ಆಕರ & ಸೂತ್ರ

ಸ್ನೇಹಿಕ ಆಕರ	ಅಮ್ಲ	ಸೂತ್ರ	ಸ್ನೇಹಿಕ ಆಕರ	ಅಮ್ಲ	ಸೂತ್ರ
ವಿನೆಗರ್	ಅಸಿಟಿಕಾಮ್ಲ	CH ₃ COOH	ಹೊಣಸೆ	ಟಾಟಿಕಿಕಾಮ್ಲ	C ₄ H ₆ O ₆
ಕಿತ್ತಲೆ, ಲಿಂಬೆ	ಸಿಟ್ರಿಕಾಮ್ಲ	C ₆ H ₈ O ₇	ಟೊಮಾಟೋ	ಆಕ್ಸಾಲಿಕಾಮ್ಲ	C ₂ H ₂ O ₄
ಇರುವೆ ಕಡಿತ	ಮೆಥನಾಯಿಕ ಅಮ್ಲ	CHOOH	ಮೊಸರು	ಲ್ಯಾಕ್ಟಿಕಾಮ್ಲ	C ₃ H ₆ O ₃

ಪ್ರತ್ಯಾಮಗಳು & ಸೂತ್ರ

ಪ್ರತ್ಯಾಮ	ಹೆಸರು	ಸೂತ್ರ	ಪ್ರತ್ಯಾಮ	ಹೆಸರು	ಸೂತ್ರ
ಕಾಸಿಕ ಸೋಡಾ	ಸೋಡಿಯಂ ಹೈಡ್ರೋಕ್ಸೈಡ್	NaOH	ಸೋಮ್ಯಾ ಪ್ರತ್ಯಾಮ	ಮ್ಯಾಗ್ನೀಶಿಯಂ ಹೈಡ್ರೋಕ್ಸೈಡ್	Mg(OH) ₂
ಸುಣಿದ ನೀರು	ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಹೈಡ್ರೋಕ್ಸೈಡ್	Ca(OH) ₂	ದುಬಾರಿ ಪ್ರತ್ಯಾಮ	ಪೋಟ್ಯಾಶಿಯಂ ಹೈಡ್ರೋಕ್ಸೈಡ್	KOH

ಲವಣಗಳು & ಸೂತ್ರ

ಲವಣ	ಹೆಸರು	ಸೂತ್ರ	ಲವಣ	ಹೆಸರು	ಸೂತ್ರ
ಅಡುಗೆ ಉಪ್ಪು	ಸೋಡಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್	NaCl	ಅಡುಗೆ ಸೋಡಾ	ಸೋಡಿಯಂ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಕಾರ್బೋನೇಟ್	NaHCO ₃
ಸಾಗರದ ಉಪ್ಪು	ಮ್ಯಾಗ್ನೀಶಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್	MgCl ₂	ಬಟ್ಟಿ ಸೋಡಾ	ಸೋಡಿಯಂ ಕಾರ್బೋನೇಟ್	Na ₂ CO ₃
ಕರಗದ ಉಪ್ಪು	ಬೆರಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್	BaCl ₂	ಪಾಷಪ್ರಾ ಅಥ ಪಾರಿಸ್ (POP)	ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಸ್ಟೈಂ ಹೆಮ ಹೈಡ್ರೋಫೆ	CaSO ₄ . _{1/2} H ₂ O

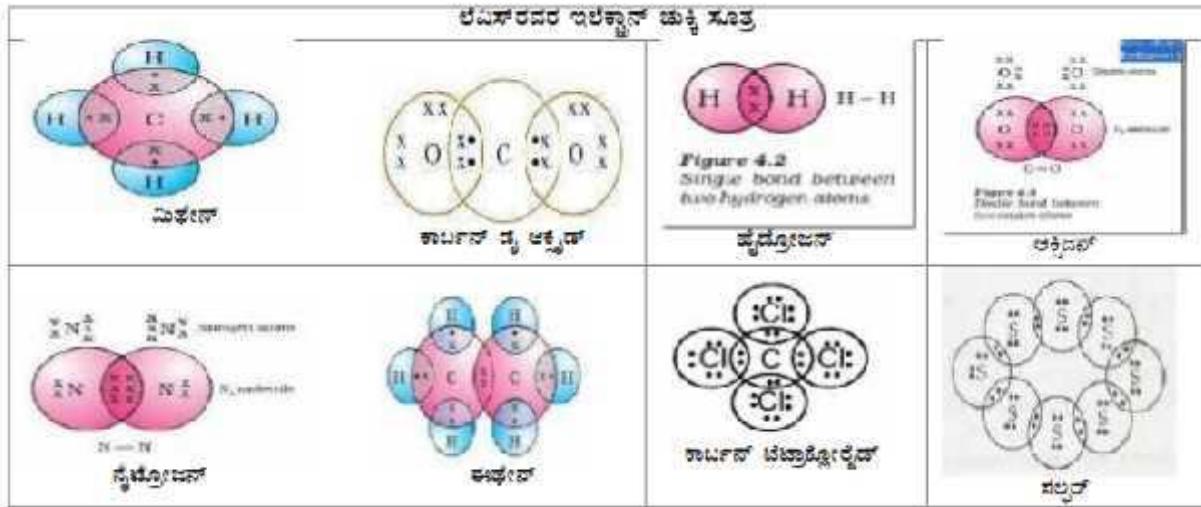
P^H ಎಂದರೆನು? P^H ಮಾಪಕವನ್ನು ಚಿತ್ರಿಸಿ. P^H ಮಾಪಕ ದ್ವಾರಾ ದಲ್ಲಿರುವ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ (H⁺) ಅಯಾನಗಳ ಸಾಂದ್ರತೆಯೇ P^H

* ಕ್ಲೋರೋ-ಅಲ್ಟಿಲಿ ಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಡಿಡುಗಡೆಯಾಗುವ 3 ರಾಸಾಯನಿಕಾಳು:
- ಸೋಡಿಯಂ ಹೈಡ್ರೋಕ್ಸೈಡ್, ಹೈಡ್ರೋಜನ್ & ಕ್ಲೋರಿನ್

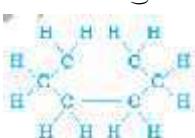
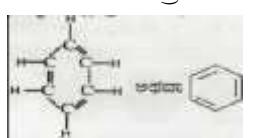
3. ಲೋಹೋದ್ಧರಣೆ/Metallurgy: - ಲೋಹಗಳನ್ನು ಅವುಗಳ ಅದುರಿನೊಂದಿಗೆ ಬೇರೆಪ್ರದಿಸಿ, ಸಂಸ್ಕರಿಸುವ ಕ್ರಿಯೆ. ಲೋಹೋದ್ಧರಣದ ಹಂತಗಳು:-

- 1) ಅದಿರುಗಳ ಮುಖ್ಯಕರಣ/ಸಾರವಧನ: - ಅದುರಿನಲ್ಲಿರುವ ಕಶ್ಲ (ಮಣ್ಣ, ಮರಳು ಇತ್ಯಾದಿ)ಗಳನ್ನು ಬೇರೆಪ್ರದಿಸುವ ಕ್ರಿಯೆ.
- 2) ಹುರಿಯುವಿಕೆ: - ಅದಿರನ್ನು ಲೋಹದ ಆಸ್ಕ್ರೋನಾಗ್ನಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಲು ಅಧಿಕ ಪ್ರಮಾಣದ ಗಾಳಿಯಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚಿನ ಉಪ್ಪತೆಯಲ್ಲಿ ಕಾಯಿಸುವ ಕ್ರಿಯೆಗೆ ಹರಿಯುವಿಕೆ ಎನ್ನುತ್ತೇವೆ. ಸಲ್ಫೈಡ್ ಅದಿರುಗಳನ್ನು ಹುರಿಯುವಿಕೆ ಆಸ್ಕ್ರೋಗಳನ್ನಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಿ ನಂತರ ಅಪಕರ್ಜಿಸಿ ಲೋಹಗಳನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು.
- 3) ಕಾಸುವಿಕೆ: - ಕಾರ್ಬೋನೇಟ್ ಅದಿರನ್ನು ಆಸ್ಕ್ರೋಗಳನ್ನಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಲು ಗಾಳಿಯ ಅನುಪಶ್ಚಿತಿಯಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚಿನ ಉಪ್ಪತೆಯಲ್ಲಿ ಕಾಯಿಸುವ ವಿಧಾನವನ್ನು ಕಾಸುವಿಕೆ ಎನ್ನುತ್ತೇವೆ. ಇದರಿಂದ ಅದಿರಿನಲ್ಲಿರುವ ತೇವಾಂಶ ಹಾಗೂ ಬಾಷ್ಪಾಂಶ ಕಶ್ಲಗಳು ನಿರಾರಜಣೆಯಾಗುತ್ತವೆ.
- 4) ಧರ್ಮಾರ್ಥ: - ಇದೊಂದು ಬಹಿರುಷ್ಟಕ್ ಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದ್ದು, ಇಲ್ಲಿ ಲೋಹದ ಆಸ್ಕ್ರೋಗಳನ್ನು ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಪ್ರಡಿಯೋಂದಿಗೆ, ಪ್ರತಿವರ್ತಿಸುವಂತೆ ಮಾಡಿ ದ್ರವಿತ ಲೋಹವನ್ನು ಪಡೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ. ಈ ದ್ರವಿತ ಲೋಹವನ್ನು ರ್ಯಾಲ್ಫೆ ಹಳಿ & ಯಂತ್ರದ ಮುರಿದ ಭಾಗಗಳ ಜೋಡಣೆಯಲ್ಲಿ ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ.
- 5) ಶುಧ್ಯಕರಣ: - ಅಶುಧ್ಯ ಲೋಹವನ್ನು ಶುಧ್ಯ ಲೋಹವನ್ನಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸುವ ವಿಧಾನವೇ ಶುಧ್ಯಕರಣ. ಉದಾ-ತಾಮ್ರದ ವಿದ್ಯುದ್ಭಜನೀಯ ಶುಧ್ಯಕರಣ

4. ಲೇವಿಸ್ ರವರ ಇಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಚೆಕ್ಕಿ ರಚನಾ ಸೂತ್ರ



5. ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಕೋಷ್ಟಕ

ಅಲ್ಕೆನ್‌ಗಳು		ಸಾಮಾನ್ಯ ಸೂತ್ರ	ಬಂಧ ಸ್ಥಿರಾಪ	ಅಂಶ ಪ್ರತ್ಯೇಕ
ಉದ್ದ ಸರಪಣಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಪಯಾರಪ್ತ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ನಾಗಳು		$C_n H_{2n+2}$	ಎಕಬಂಧ (C-C)	ಎನ್ (ane)
C ಸಂಖ್ಯೆ	ಸಾಮಾನ್ಯ ಸೂತ್ರ	ಅಣು ಸೂತ್ರ	ರಚನಾ ಸೂತ್ರ	ಹೆಸರು
1	$C_1 H_{2(1)+2}$	CH_4	$ \begin{array}{c} H \\ \\ H - C - H \\ \\ H \end{array} $	ಮಿಥೆನ್
2	$C_2 H_{2(2)+2}$	C_2H_6	$ \begin{array}{ccccc} H & H & & & \\ & & & & \\ H - C & - C - H & & & \\ & & & & \\ H & H & & & \end{array} $	ಎಥೆನ್
3	$C_3 H_{2(3)+2}$	C_3H_8	$ \begin{array}{ccccc} H & H & H & & \\ & & & & \\ H - C & - C - C - H & & & \\ & & & & \\ H & H & H & & \end{array} $	ಪ್ರೋಪೆನ್
ಅಲ್ಕೆನ್‌ಗಳು		ಸಾಮಾನ್ಯ ಸೂತ್ರ	ಬಂಧ ಸ್ಥಿರಾಪ	ಅಂಶ ಪ್ರತ್ಯೇಕ
ಉದ್ದ ಸರಪಣಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಅಪಯಾರಪ್ತ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ನಾಗಳು		$C_n H_{2n}$	ದ್ವಿಬಂಧ (C=C)	ಎನ್ (ene)
C ಸಂಖ್ಯೆ	ಸಾಮಾನ್ಯ ಸೂತ್ರ	ಅಣು ಸೂತ್ರ	ರಚನಾ ಸೂತ್ರ	ಹೆಸರು
2	$C_2 H_{2(2)}$	C_2H_4	$ \begin{array}{ccccc} H & H & & & \\ & & & & \\ H - C & = C - H & & & \\ & & & & \end{array} $	ಎಥಿನ್
3	$C_3 H_{2(3)}$	C_3H_6	$ \begin{array}{ccccc} H & H & & & \\ & & & & \\ H - C & = C - C - H & & & \\ & & & & \\ H & H & & & \end{array} $	ಪ್ರೋಪಿನ್
4	$C_4 H_{2(4)}$	C_4H_8	$ \begin{array}{ccccc} H & H & H & & \\ & & & & \\ H - C & = C - C - C - H & & & \\ & & & & \\ H & H & H & & \end{array} $	ಬ್ರೋಟೆನ್
ಅಲ್ಕೈನ್‌ಗಳು		ಸಾಮಾನ್ಯ ಸೂತ್ರ	ಬಂಧ ಸ್ಥಿರಾಪ	ಅಂಶ ಪ್ರತ್ಯೇಕ
ಉದ್ದ ಸರಪಣಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಅಪಯಾರಪ್ತ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ನಾಗಳು		$C_n H_{2n-2}$	ತ್ರಿಬಂಧ (C≡C)	ಎನ್ (yne)
C ಸಂಖ್ಯೆ	ಸಾಮಾನ್ಯ ಸೂತ್ರ	ಅಣು ಸೂತ್ರ	ರಚನಾ ಸೂತ್ರ	ಹೆಸರು
2	$C_2 H_{2(2)-2}$	C_2H_2	$H - C \equiv C - H$	ಎಥಿನ್
3	$C_3 H_{2(3)-2}$	C_3H_4	$ \begin{array}{ccccc} H & & & & \\ & & & & \\ H - C & \equiv C - C - H & & & \\ & & & & \\ H & & & & \end{array} $	ಪ್ರೋಪೈನ್
4	$C_4 H_{2(4)-2}$	C_4H_6	$ \begin{array}{ccccc} H & H & & & \\ & & & & \\ H - C & \equiv C - C - C - H & & & \\ & & & & \\ H & H & & & \end{array} $	ಬ್ರೋಟೈನ್
ಅಲಿಸೈಟ್ರೀಕ್ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ನಾಗಳು			ಅರೋಮಾಟಿಕ್ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ನಾಗಳು	
ಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಅಣು ಸೂತ್ರ:- $C_6 H_{12}$	ರಚನಾ ಸೂತ್ರ	ಬೆಂಜಿನ್	ಅಣು ಸೂತ್ರ:- $C_6 H_6$	ರಚನಾ ಸೂತ್ರ
				

6. ಶ್ರೀಯಾಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಕೋಷ್ಟಕ

ಕ್ರ. ಸಂ.	ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತ	ಅಣು ಸೂತ್ರ	ಶ್ರೀಯಾಗುಂಪ	ಅಂತೆ ಪ್ರತ್ಯೇಕ	IUPAC ಹೆಸರು	ಉದಾಹರಣೆ	ಹಸರು
01	ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳು	R-OH	- OH	ಒಲ್	ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್	$\begin{array}{c} \text{H} & \text{H} \\ & \\ \text{H} - \text{C} & - \text{C} - \text{OH} \\ & \\ \text{H} & \text{H} \end{array}$	C ₂ H ₅ OH (ಎಥನಾಲ್)
02	ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗಳು	R-CHO	O 11 -C - H	ಔಲ್	ಆಲ್ಡಿನಾಲ್	$\begin{array}{c} \text{H} & \text{O} \\ & \\ \text{H} - \text{C} & - \text{C} - \text{H} \\ & \\ \text{H} & \text{H} \end{array}$	CH ₃ CHO (ಎಥನಾಲ್)
03	ಕೆಟೋನ್‌	R-C=O	1 -C = O	ಒನ್	ಆಲ್ಕೋನೋನ್	$\begin{array}{c} \text{H} & \text{O} & \text{H} \\ & & \\ \text{H} - \text{C} & - \text{C} & - \text{C} - \text{H} \\ & & \\ \text{H} & \text{H} & \text{H} \end{array}$	CH ₃ -CO-CH ₃ ಮೈಟೋನೋನ್
04	ಕಾರ್ಬಾಕ್ಟಿಲಿಕ್‌ ಆಮ್ಲಗಳು	R-COOH	O 11 -C - OH	ಒಯಿಕ್ ಆಮ್ಲ	ಆಲ್ಕೋನೋಯಿಕ್ ಆಮ್ಲ	$\begin{array}{c} \text{H} & \text{O} \\ & \\ \text{H} - \text{C} & - \text{C} - \text{OH} \\ & \\ \text{H} & \text{H} \end{array}$	CH ₃ COOH (ಎಥನೋಯಿಕ್ ಆಮ್ಲ)
05	ಆಮ್ಫೋನಿಯಾಗಳು	R-NH ₂	H 1 -N- H	ಆಮ್ಫೋನ್	ಆಲ್ಕೋಲ್ ಆಮ್ಫೋನ್	$\begin{array}{c} \text{H} & \text{H} & \text{H} \\ & & \\ \text{H} - \text{C} & - \text{C} & - \text{N} \\ & & \\ \text{H} & \text{H} & \text{H} \end{array}$	C ₂ H ₅ NH ₂ (ಕೆಥಾನೋಮ್ಫೋನ್)

7. ಅನುರೂಪ ಶೈಕ್ಷಿಕಣ /Homologous Series:- ಒಂದೇ ಸಾಮಾನ್ಯ ಅಣುಸೂತ್ರ, ಒಂದೇ ರೀತಿಯ ರಾಸಾಯನಿಕ ಗುಣಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಹಾಗೂ ಅನುಕ್ರಮ ಸದಸ್ಯರ ನಡುವಿನ ವ್ಯತ್ಯಾಸವು CH₂ ಆಗಿರುವ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ವರ್ಗಕ್ಕೆ ಅನುರೂಪ ಶೈಕ್ಷಿಕಣ ಎನ್ನುತ್ತಾರೆ.
8. ಕೆಟನೈಕರಣ / Catenisation:- ಕಾರ್ಬನ್ ತನ್ನ ಜಿತರ ಪರಮಾಣುಗಳೊಂದಿಗೆ C – C ಸಹವೇಲ್ನಿ ಬಂಧವನ್ನೇ ಪ್ರಾಣಿ ಬೃಹತ್ ಅಣುವನ್ನಂತೆ ಮಾಡುವ ಅನನ್ಯ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವೇ ಕೆಟನೈಕರಣ.
9. ಸಮಾಂಗತೆ / Isomerism:- ಒಂದೇ ಅಣುಸೂತ್ರವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದ ಭಿನ್ನ-ಭಿನ್ನ ರಚನಾ ಸೂತ್ರಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳೇ ಸಮಾಂಗಿಯಾಗಳು. ಈ ವಿದ್ಯಾನಕ್ಕೆ ಸಮಾಂಗತೆ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ.
10. ಲೋಹಗಳ ರಾಸಾಯನಿಕ ಕ್ರಿಯೆಗಳು

ಲೋಹ + ಗಾಳಿ → ಲೋಹಿಯ ಆಕ್ಸಿಡ್	
ಸೋಡಿಯಂ + ಗಾಳಿ → ಸೋಡಿಯಂ ಆಕ್ಸಿಡ್	ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ + ಗಾಳಿ → ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಆಕ್ಸಿಡ್
4Na + O ₂ → 2Na ₂ O	4Al + 3O ₂ → 2Al ₂ O ₃
ಲೋಹ + ನೀರು → ಲೋಹಿಯ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಡ್ + ಹೈಡ್ರೋಜನ್	
ಸೋಡಿಯಂ + ನೀರು → ಸೋಡಿಯಂ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಡ್ + H ₂ ↑	ಮೋಟ್ಯಾಶಿಯಂ + ನೀರು → ಮೋಟ್ಯಾಶಿಯಂ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಡ್
2Na + H ₂ O → 2 NaOH + H ₂ ↑	2K + 2H ₂ O → 2 KOH + H ₂ ↑
ಲೋಹ + ನೀರಾವಿ → ಲೋಹಿಯ ಆಕ್ಸಿಡ್ + ಹೈಡ್ರೋಜನ್	
ಕಬ್ಜಿ + ನೀರಾವಿ → ಕಬ್ಜಿದ ಆಕ್ಸಿಡ್ + H ₂ ↑	ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ + ಹಬೆ → ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಆಕ್ಸಿಡ್ + H ₂ ↑
3Fe + 4H ₂ O → 2 Fe ₃ O ₄ + 4 H ₂	4Al + 6H ₂ O → 2 Al ₂ O ₃ + 3 H ₂ ↑
ಲೋಹ + ದುಬ್ರಲ ಹೈಡ್ರೋಕ್ಸೈಲಿಕಾಮ್ಲ → ಲೋಹಿಯ ಕೆಲ್ಲೋರ್ಯೆಡ್ + ಹೈಡ್ರೋಜನ್	
ಕಬ್ಜಿ+ಹೈಡ್ರೋಕ್ಸೈಲಿಕಾಮ್ಲ → ಕಬ್ಜಿದ ಕೆಲ್ಲೋರ್ಯೆಡ್ + H ₂ ↑	ಸತು + ಹೈಡ್ರೋಕ್ಸೈಲಿಕಾಮ್ಲ → ಸತುವಿನ ಕೆಲ್ಲೋರ್ಯೆಡ್ + H ₂ ↑
2Fe + 6HCl → 2 FeCl ₃ + 3H ₂ ↑	Zn + 2HCl → ZnCl ₂ + 4H ₂ ↑
ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಆಕ್ಸಿಡ್ + ಹೈಡ್ರೋಕ್ಸೈಲಿಕಾಮ್ಲ → ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಕೆಲ್ಲೋರ್ಯೆಡ್ + ನೀರು	
Al ₂ O ₃ + 6HCl → 2 AlCl ₃ + 3H ₂ O	
ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಆಕ್ಸಿಡ್ + ಸೋಡಿಯಂ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಡ್ → ಸೋಡಿಯಂ ಅಲ್ಯೂಮಿನೇಟ್ + ನೀರು	
Al ₂ O ₃ + 2NaOH → 2 NaAlO ₂ + H ₂ O	

ಹಸಿರು / ಹಳದಿ ಅವಾಹಕ ಹೊದಿಕೆಯ ತಂತ್ರಿ	ಭೂ ಸಂಪರ್ಕ ತಂತ್ರಿ / Earthling Phase
ಗೃಹಬಳಕೆಯ ವಿದ್ಯುತ್ ತಂತ್ರಿಯ ವಿಭವ	220 V
ವಿದ್ಯುತ್ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಅಳೆಯುವ ಏಕಮಾನ	ಕಿಲೋವಾಟ್ ಫಂಟೆ / Kilo-watt-hour (Kwh)
ಒವರ್ ಲೋಡ್ (Over Load) ಎಂದರೆ	ತಂತ್ರಿಗಳ ಮೇಲಿನ ಅವಾಹಕ ಹೊದಿಕ ಹಾನಿಗೊಂಡಾಗ ಅಥವಾ ವಿದ್ಯುತ್ ಉಪಕರಣಗಳಲ್ಲಿನ ದೋಷದಿಂದ ಸಚೇವ&ತಚಿಸ್ತ ತಂತ್ರಿಗಳು ಏರಡು ನೇರ ಸಂಪರ್ಕಕ್ಕೆ ಬಂದಾಗ ಓವರ್ ಲೋಡ್ ಉಂಟಾಗುತ್ತದೆ.
ಹ್ಯಾಂಕ್ ಮಂಡಲ (Short Circuit) ಎಂದರೆ	ವಿದ್ಯುತ್ ಉಪಕರಣಗಳಲ್ಲಿನ ದೋಷವಿದ್ದರೆ ಅಥವಾ ಹಲವಾರು ಉಪಕರಣಗಳನ್ನು ಒಂದೇ ಮಂಡಲಕ್ಕೆ ಏಲಕಾಲದಲ್ಲಿ ಸಂಪರ್ಕಿಸಿದಾಗ ಮಂಡಲದಲ್ಲಿದ್ದ ವಿದ್ಯುತ್ ಪ್ರವಾಹವು ಧಟನೆ ಹಚ್ಚಾಗಿ ಬಿಡುತ್ತದೆ ಇದೇ ಹ್ಯಾಂಕ್ ಮಂಡಲ.
ಘೋಸನ ಕಾರ್ಯ	ಘೋಸ್ ಒಂದು ಸುರಕ್ಷತಾ ಸಾಧನವಾಗಿದ್ದು, ಇದನ್ನು ಮಂಡಲದಲ್ಲಿ ಉಂಟಾಗುವ ಶಾರ್ಕ್ ಸಕ್ರಾಂತಿಂಗ್ & ಓವರ್ ಲೋಡನಿಂದ ವಿದ್ಯುನ್‌ಬಂಡಲಗಳನ್ನು ರಕ್ಷಿಸಲು ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ. • ಇತ್ತಿಜ್ಞನ ದಿನಗಳಲ್ಲಿ ಘೋಸನ ಬದಲಾಗಿ MCB (Miniature Circuit Breaker) ಗಳನ್ನು ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ.
ಹಸಿರು / ಹಳದಿ ಅವಾಹಕ ಹೊದಿಕೆಯ ತಂತ್ರಿಯನ್ನು ಮನೆಯ ಪಕ್ಷದಲ್ಲಿ ಭೂಮಿಯ ಆಳದಲ್ಲಿ ಹೊಳೆಲಾಗಿರುತ್ತದೆ ಇದನ್ನು ಭೂ ಸಂಪರ್ಕ ತಂತ್ರಿ / Earthling Phase ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ. ಉಪಯೋಗ:- ಲೋಹದ ಮೇಲ್ಮೈ ಹೊಂದಿರುವ ಉಪಕರಣಕ್ಕೆ ಯಾವುದೇ ರೀತಿಯ ವಿದ್ಯುತ್ ಸೋರಿಕೆ ಉಂಟಾದಲ್ಲಿ ಅದರ ವಿಭವಾಂತರವನ್ನು ಭೂಮಿಯ ವಿಭವಾಂತರಕ್ಕೆ ಸಮನಾಗಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಬಳಕೆದಾರಿಗೆ ತೀವ್ರ ವಿದ್ಯುತ್ ಆಘಾತವಾಗುವುದಿಲ್ಲ.	

ಗೋಳಿಯ ದರ್ಪಣಿಗಳ ಹಾಗೂ ಅಪ್ರಗಳಿಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದ ತಾಂತ್ರಿಕ ಪದಗಳು

ವರ್ಕಮೇಲ್ಪ್ರಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ದರ್ಪಣಿಗಳೇ ಗೋಳಿಯ ದರ್ಪಣಿಗಳು ಎ) ನಿಮ್ಮ ದರ್ಪಣಿ (ಬಿ) ಪೀನ ದರ್ಪಣಿ

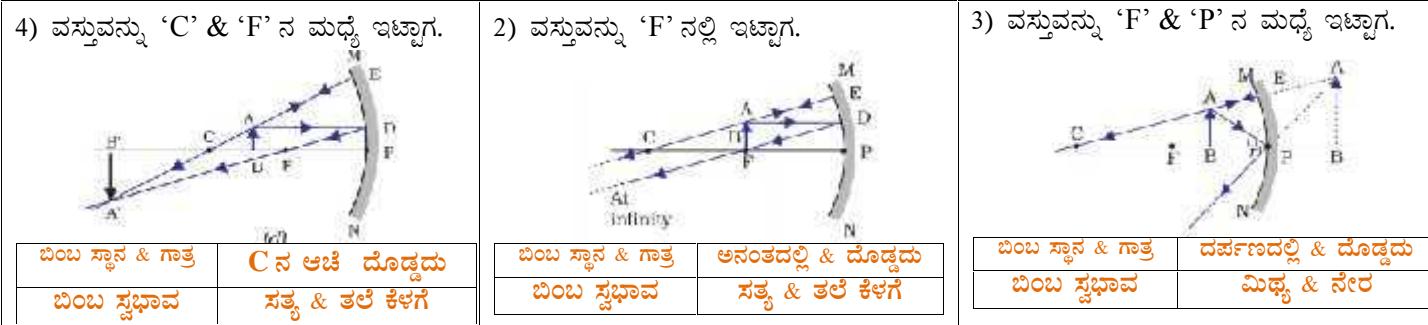
- ದ್ಯುತಿ ರಂಧ್ರ/Aperture:- ಗೋಳಿಯ ದರ್ಪಣಿದ ಪ್ರತಿಫಲಿಸುವ ಮೇಲ್ಪ್ರಯನ್ ವ್ಯಾಸವೇ ದ್ಯುತಿ ರಂಧ್ರ.
- ದರ್ಪಣಿದ ಧ್ವನಿ/Pole (P):- ಪ್ರತಿಫಲಿಸುವ ಮೇಲ್ಪ್ರಯನ್ ಕೇಂದ್ರಬಿಂದುವೇ ದರ್ಪಣಿದ ಧ್ವನಿ.
- ವರ್ಕತಾ ಕೇಂದ್ರ/Centre of Curvature (C):- ಗೋಳಿಯ ದರ್ಪಣಿ ಗೋಳಿದ ಒಂದು ಭಾಗವಾಗಿದ್ದು, ಆ ಗೋಳಿದ ಕೇಂದ್ರಬಿಂದುವೇ ವರ್ಕತಾ ಕೇಂದ್ರ.
- ವರ್ಕತಾ ತ್ರಿಜ್ಡ್ / Centre of Radius (R):- ವರ್ಕತಾ ಕೇಂದ್ರ (C) ಮತ್ತು ದರ್ಪಣಿದ ಧ್ವನಿ (P)ನ ಮಧ್ಯವಿರುವ ಅಂತರವೇ ವರ್ಕತಾ ತ್ರಿಜ್ಡ್
- ಪ್ರಥಾನ ಅಕ್ಷ/Principle Axis:- ವರ್ಕತಾ ಕೇಂದ್ರ ಮತ್ತು ದರ್ಪಣಿದ ಧ್ವನಿದ ಮೂಲಕ ಹಾದು ಹೋಗುವ ಸರಳ ರೇಖೆಯೇ ಪ್ರಥಾನ ಅಕ್ಷ.
- ಪ್ರಥಾನ ಸಂಗಮ ಬಿಂದು /Principle Focus (F):- ಪ್ರಥಾನಕ್ಕೆ ಸಮಾಂತರವಾಗಿರುವ ಬೆಳಕಿನ ಕಿರಣಗಳು ಪ್ರತಿಫಲಿಸಿದ ನಂತರ ಪ್ರಥಾನ ಅಕ್ಷ ಮೇಲೆ ಕೇಂದ್ರಿಕೃತವಾಗುವ ಬಿಂದುವೇ ಪ್ರಥಾನ ಸಂಗಮಬಿಂದು.
- ಸಂಗಮ ದೂರ /Focal Length (f):- ಪ್ರಥಾನ ಸಂಗಮ ಬಿಂದು & ದರ್ಪಣಿದ ಧ್ವನಿಗಳ ನಡುವಿನ ಅಂತರವೇ ಸಂಗಮದೂರ.
- ವಸ್ತು ದೂರ /Object distance (u):- ದರ್ಪಣಿದ ಧ್ವನಿದಿಂದ ವಸ್ತುವಿಗೆ ಇರುವ ದೂರವೇ ವಸ್ತು ದೂರ.
- ಬಿಂಬ ದೂರ /Image distance (v):- ದರ್ಪಣಿದ ಧ್ವನಿದಿಂದ ಬಿಂಬಕ್ಕೆ ಇರುವ ದೂರವೇ ಬಿಂಬ ದೂರ.

ನಿಮ್ಮ & ಪೀನ ದರ್ಪಣಿಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ರೇಖಾ ಚಿತ್ರಗಳ 3 ನಿಯಮಗಳು

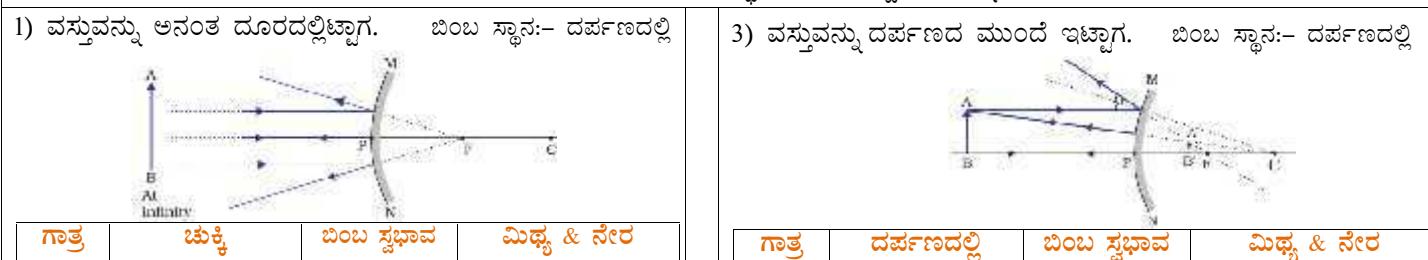
1) ಪ್ರಥಾನಕ್ಕೆ ಸಮಾಂತರವಾಗಿರುವ ಕಿರಣಗಳು ಪ್ರತಿಫಲಿಸಿದ ನಂತರ ಪ್ರಥಾನ ಸಂಗಮ ಬಿಂದುವಿನ ಮೂಲಕ ಹಾದು ಹೋಗುತ್ತವೆ.	2) ಪ್ರಥಾನ ಸಂಗಮದ ಮೂಲಕ ಹಾದು ಹೋಗುವ ಬೆಳಕಿನ ಕಿರಣಗಳು ಪ್ರತಿಫಲಿಸಿದ ನಂತರ ಪ್ರಥಾನ ಅಕ್ಷಕ್ಕೆ ಸಮಾಂತರವಾಗಿ ಹೋರಹೊಮ್ಮುತ್ತವೆ.	3) ದರ್ಪಣಿದ ವರ್ಕತಾ ಕೇಂದ್ರದ ಮೂಲಕ ಹಾದು ಹೋಗುವ ಬೆಳಕಿನ ಕಿರಣಗಳು ಪ್ರತಿಫಲಿಸಿದ ನಂತರ ಅದೇ ದಿಕ್ಕಿನಲ್ಲಿಯೇ ಹಿಂದಿರುಗುತ್ತವೆ.

ನಿಮ್ಮ ದರ್ಪಣಿದಿಂದ ಪಡೆದ ಪ್ರತಿಬಿಂಬಗಳ ಸ್ಥಾನ, ಗಾತ್ರ & ಸ್ವಭಾವವನ್ನು ತಿಳಿಸುವ ರೇಖಾ ಚಿತ್ರ

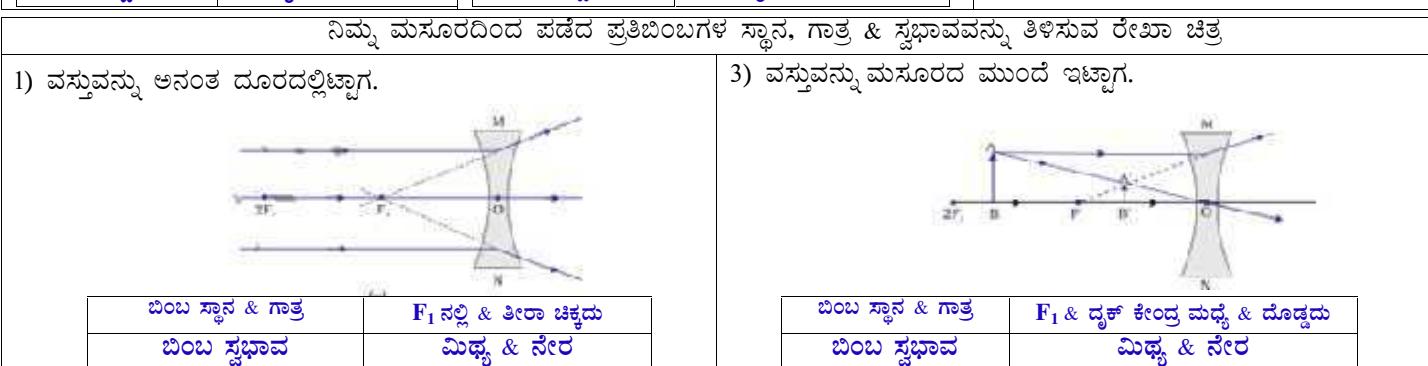
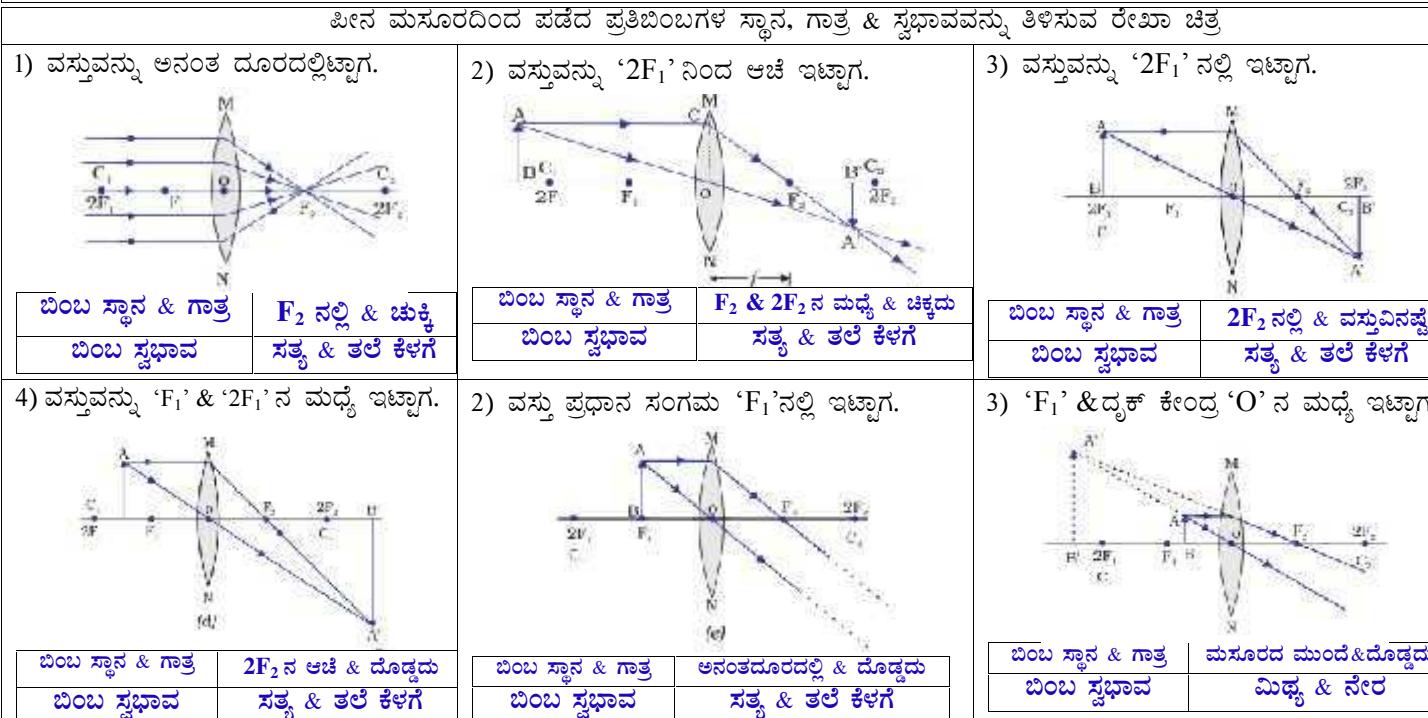
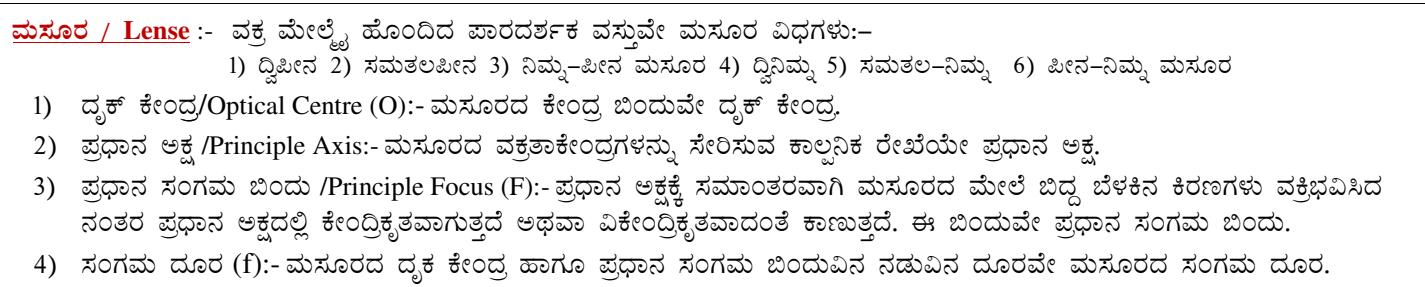
1) ವಸ್ತುವನ್ನು ಅನಂತ ದೂರದಲ್ಲಿಟ್ಟಾಗಿ.	2) ವಸ್ತುವನ್ನು 'C' ನಿಂದ ಆಚೆ ಇಟ್ಟಾಗಿ.	3) ವಸ್ತುವನ್ನು 'C' ನಲ್ಲಿ ಇಟ್ಟಾಗಿ.
ಬಿಂಬ ಸ್ಥಾನ & ಗಾತ್ರ	F ನಲ್ಲಿ & ಚೆಕ್ಕೆ	3) ಬಿಂಬ ಸ್ಥಾನ & ಗಾತ್ರ
ಬಿಂಬ ಸ್ವಭಾವ	ಸ್ತು & ತಲೆ ಕೆಳಗೆ	4) ಬಿಂಬ ಸ್ಥಾನ & ಗಾತ್ರ
ಬಿಂಬ ಸ್ಥಾನ & ಗಾತ್ರ	C & F ನ ಮಧ್ಯ & ಚಕ್ಕಿದ್ದ	5) ಬಿಂಬ ಸ್ಥಾನ & ಗಾತ್ರ
ಬಿಂಬ ಸ್ವಭಾವ	ಸ್ತು & ತಲೆ ಕೆಳಗೆ	6) ಬಿಂಬ ಸ್ಥಾನ & ಗಾತ್ರ



ಈನ ದಪ್ರಣಾದಿಂದ ಪಡೆದ ಪ್ರತಿಬಿಂಬಗಳ ಸಾಫನ್, ಗಾತ್ರ & ಸ್ಪಭಾವವನ್ನು ತಿಳಿಸುವ ರೇಖಾ ಚಿತ್ರ



17. ಗೋಳಿಯ ಮಸೂರಣಿಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದ ಕೆಳಗೆ ನೀಡಿದ ತಾಂತ್ರಿಕ ಪದಗಳನ್ನು ವ್ಯಾಖ್ಯಾನಿಸಿ.



10. ಸಸ್ಯಗಳು ತ್ಯಾಜ್ಯ ಪದಾರ್ಥಗಳನ್ನು ಹೊರಹಾಕಲು ಬಳಸುವ ವಿಧಾನಗಳಾವವು?
- ದ್ಯುತಿ ಸಂಶೋಧನೆಯಲ್ಲಿ ಬಿಡುಗಡೆಯಾಗುವ ಆಕ್ಸಿಜನ್ ವ್ಯಾಧಿಪದಾರ್ಥವಾಗಿದ್ದು ಪತ್ರರಂಧ್ರಗಳ ಮೂಲಕ ವಿಸರ್જಿಸಲ್ಪಡುತ್ತದೆ.
- ಸಸ್ಯದೇಹದಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚಾದ ನೀರು ಬಾಷ್ಪವಿಸರ್జನನೆಯ ಮೂಲಕ ವಿಸರ್జಿಸಲ್ಪಡುತ್ತದೆ.
- ಸಸ್ಯತ್ಯಾಜ್ಯ ಪದಾರ್ಥಗಳು ರಸದಾನಿಗಳಲ್ಲಿ, ಅಂಟು & ರಾಳ ಕ್ಷೇತ್ರಗಳಲ್ಲಿ ಸಸ್ಯದೇಹದಿಂದ ಹೊರಹಾಕಲ್ಪಡುತ್ತದೆ.
- ಸಸ್ಯಗಳು ತಮ್ಮ ಸುತ್ತಲಿನ ಮಣ್ಣನಲ್ಲಿ ಕೆಲವೇಂಷ್ಟು ತ್ಯಾಜ್ಯ ಪದಾರ್ಥಗಳನ್ನು ವಿಸರ್ಜಿಸುತ್ತದೆ.
11. ವಿಸರ್ಜನೆ ಎಂದರೆನು? ಮಾನವನ ವಿಸರ್ಜನಾಂಗವ್ಯಾಹ ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಫಾಟಕಗಳಾವವು?
- ನೈಟ್ರೋಜನ್‌ಯೊಮ್ಯಕ್ತ ತ್ಯಾಜ್ಯ ಪದಾರ್ಥಗಳನ್ನು ದೇಹದಿಂದ ಹೊರಹಾಕುವ ಶ್ರೀಯೆಯೇ ವಿಸರ್ಜನೆ. ಮಾನವನ ವಿಸರ್ಜನಾಂಗವ್ಯಾಹ ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಫಟಕಗಳು:- ಒಂದು ಜೊತೆ ಮೂತ್ರಪಿಂಡ, ಒಂದು ಜೊತೆ ಮೂತ್ರನಾಳ, ಒಂದು ಮೂತ್ರಕೊಳೆ & ಒಂದು ಮೂತ್ರಾಶಯ/ಮೂತ್ರನಾಳ.
12. ಸಸ್ಯಗಳಲ್ಲಿ ನೀರು & ಆಹಾರ ಸಾಗಾಣಕೆಯಾಗುವ ವಿಧಾನಗಳನ್ನು ತಿಳಿಸಿ?
- ಗೀಡರಸದ ಮೇಲೆರಿಕೆ(Ascent of Sap):- ಸಸ್ಯದ ಬೇರಿನ ರೋಮಗಳು ಹೀರಿಕೊಂಡ ನೀರು & ಲವಣಗಳನ್ನು ಕ್ಷೇತ್ರಂ ನಾಳದ ಮೂಲಕ ಸಸ್ಯ ದೇಹದ ಐಲ್ ಭಾಗಗಳಿಗೆ ಸಾಗಿಸಲ್ಪಡುತ್ತದೆ. ಇದು ಹೊದೆ ಸಸ್ಯಗಳಲ್ಲಿ ವಿಸರಣೆ ಶ್ರೀಯೆಯ ಮೂಲಕ ಹಾಗೂ ಎತ್ತರದ ಸಸ್ಯಗಳಲ್ಲಿ ಬಾಷ್ಪವಿಸರ್ಜನೆಯಿಂದಾಗುವ ಜೊಷಣೆ ಒತ್ತಡ (Suction Force)ದ ಮೂಲಕ ನಡೆಯುತ್ತದೆ.
- ಸಾವಯವ ವಸ್ತುಗಳು ಸಾಗಾಣಕೆ (Transportation of organic Matter):- ಸಸ್ಯದ ಎಲೆಗಳಲ್ಲಿ ದ್ಯುತಿ ಸಂಶೋಧನೆ ಶ್ರೀಯೆಯಿಂದ ಸಿದ್ಧವಾಗುವ ಆಹಾರ ಪ್ರೋಯಂ ನಾಳದ ಮೂಲಕ ದೇಹದ ಐಲ್ ಭಾಗಗಳಿಗೆ ಸಾಗಿಸಲ್ಪಡುತ್ತದೆ.
13. ಓರ್ಮೋನ್ ಪದರಿನ ನಾಶಕ್ಕೆ ಕಾರಣಗಳು ಹಾಗೂ ಪರಿಣಾಮಗಳನ್ನು ಬರೆಯಿರಿ?
- ಕ್ಲೋರೋ ಫ್ಲೂರೋ ಕಾರ್ಬನ್ (C.F.C.), ಇನ್ಸ್ಟ್ರೋಣ್ ಹೋಮ್ & ಸಿಂಪಡಕಗಳ ಬಳಕೆ, ರೆಫ್ರಿಜರೇಟರಗಳು ಹಾಗೂ ಶೀತಲೀಕರಣ ಯಂತ್ರಗಳ ಶೀತಿಯಾದ ಬಳಕೆಯಿಂದ ಓರ್ಮೋನ್ ಪದರು ನಾಶವಾಗುತ್ತದೆ.
- * ಓರ್ಮೋನ್ ನಾಶದಿಂದ ಉಂಟಾಗುವ ಪರಿಣಾಮಗಳು:-1) ಉತ್ಪಾದನೆ (ಅನುವಂಶೀಯತೆಯಲ್ಲಿ ಉಂಟಾಗುವ ದಿಧೀರ್ ಬದಲಾವಣೆ)
- 2) ಮಾನವರಲ್ಲಿ ಚರ್ಮದ ಕ್ಯಾನ್ಸರ್, ಕ್ಯಾಟರಾಕ್ಸ್ (ಕಣ್ಣಿಗೆ ಹೊರೆ) ಬರುವುದು
14. ಕತ್ತರಿಸಿಟ್ಟ ಟೊಮ್ಯಾಟೋ ಹಣ್ಣೆನಲ್ಲಿ ನಾಲ್ಕು ದಿನಗಳ ನಂತರ ದಾರದರ್ಶಕ ರಚನೆಗಳ ಬಳವಣಿಗೆಯಾಂದಿಗೆ ಕ್ರಮೇಣವಾಗಿ ಹಣ್ಣು ಕೊಳೆಯುವುದು ಕಂಡು ಬರುತ್ತದೆ. ಈ ಬದಲಾವಣೆಗೆ ಕಾರಣಗಳನ್ನು ಸ್ವಷ್ಟಪಡಿಸಿ.
- ಕತ್ತರಿಸಿಟ್ಟ ಟೊಮ್ಯಾಟೋ ಹಣ್ಣೆನ ಮೇಲೆ ಬೆಲೆಯಾಗ ದಾರದರ್ಶಕ ರಚನೆಗಳು ರೈಜ್‌ಪ್ರೋಪ್ಸ್ (ಬ್ರೇಡ್ ಮೋಲ್ಡ್) ಎಂಬ ಶೀಲೀಂದ್ರದ ಹೆಫ್ಬೇ. ಇವು ಚಿಕ್ಕ, ದುಂಡಿಗನ ರಚನೆಗಳಾದ ಬೀಜಕದಾನಿಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ. ಬೀಜಕದಾನಿಗಳು ಸಂತಾನೋತ್ಪತ್ತಿಯ ರಚನೆಗಳಾದ ಬೀಜಕಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ. ಈ ಬೀಜಕಗಳು ತೇವಾಂಶಯಕ್ತ ಮೇಲ್ಪ್ರಾನ್ ಸಂಪರ್ಕಕ್ಕೆ ಬಂದು, ಬೆಳೆಯಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತವೆ. ಇದರಿಂದಾಗಿ ಟೊಮ್ಯಾಟೋ ಕ್ರಮೇಣ ಕೊಳೆಯಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತದೆ.
15. ರೋಧ ಎಂದರೆನು? ರೋಧ ಅವಲಂಬಿಸಿರುವ 3 ಅಂಶಗಳನ್ನು ಪಟ್ಟಿ ಮಾಡಿ.
- ರೋಧವು ವಾಹಕದ ಗುಣವಾಗಿದ್ದು, ವಾಹಕದಲ್ಲಿ ಪ್ರವಹಿಸುವ ಆವೇಶಗಳ ಪ್ರವಾಹವನ್ನು ವಿರೋಧಿಸುತ್ತದೆ.
- ರೋಧ ಅವಲಂಬಿಸಿರುವ ಅಂಶಗಳು:-1) ವಾಹಕದ ಉದ್ದ್ವಾಷ, 2) ವಾಹಕದ ದಪ್ಪ, 3) ಉಷ್ಣತೆ, 4) ವಾಹಕವಾಗಿ ಬಳಸಿದ ವಸ್ತುವಿನ ಗುಣ
16. ನಾವು ಇಂಥನಗಳನ್ನು ಆಯ್ದು ಮಾಡಿಕೊಳ್ಳುವಾಗ ಪರಿಗಳಂಬಿಸಬೇಕಾದ 4 ಪ್ರಮುಖ ಅಂಶಗಳನ್ನು ಪಟ್ಟಿಮಾಡಿ.
- 1) ಸುಲಭವಾಗಿ ದೊರೆಯುವ ಆಕರ್ಷಗಳನ್ನು ಗುರುತಿಸಿವುದು.
 - 2) ಇಂಥನಗಳನ್ನು ಸಂಸ್ಕರಿಸುವ ವಿಚು-ವೆಚ್ಚುಗಳ ಲೆಕ್ಕಾಬಾರ
 - 3) ಶಕ್ತಿಯ ದಕ್ಷತೆ ಮತ್ತು ಅದರ ಬಳಕೆಯ ಅನುಕೂಲತೆಗಳು
 - 4) ಆ ಶಕ್ತಿಯ ಬಳಕೆಯು ಪರಿಸರದ ಮೇಲೆ ಉಂಟು ಮಾಡುವ ಪರಿಣಾಮಗಳು
17. ನಿಶ್ಚಲ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿರುವ ಕಾಂತ & ಸರುಳಿ ವಿದ್ಯುತ್ ಚಾಲಿತ ಬಲವನ್ನು ಪ್ರೇರಿಸಿಸುತ್ತದೆಯೇ?
- ಉತ್ತರಃ:- ಇಲ್ಲ. ಕಾರಣಃ:- ಕಾಂತ & ಸರುಳಿಗಳ ಮಧ್ಯ ಸಾಪೇಕ್ಷ ಚಲನೆಯಿದ್ದಾಗ ಮಾತ್ರ ವಿದ್ಯುತ್ ಚಾಲಿತ ಬಲ ಪ್ರೇರಿಸಣ ಯಾಗುತ್ತದೆ.
- 18. ಕಾರಣ ಕೊಡಿ.**
- ಎ) ಅಯಾನಿಕ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಘನಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿದ್ದಾಗ, ವಿದ್ಯುತ್ ಅವಾಹಕಗಳು ದ್ರವಿಸಿದ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿದ್ದಾಗ ಒಳ್ಳೆಯ ವಾಹಕಗಳು.
- ಉತ್ತರಃ:- ಅಯಾನಿಕ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಘನ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿದ್ದಾಗ, ಧನ ಮತ್ತು ಖಾಲಿನ ಅಯಾನುಗಳ ನಡುವೆ ಪ್ರಬುಲ ಆಕರ್ಷಣ ಬಲವಿದ್ದು. ಅವು ಕರಿಣವಾಗಿರುತ್ತವೆ ಇದರಿಂದ ಅಯಾನುಗಳ ಚಲನೆ ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ. ಆದರೆ ದ್ರವಿಸಿದ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ವಿದ್ಯುದಂಶಮಾರಿತ ವಿರುದ್ಧ ಅಯಾನುಗಳ ನಡುವೆ ವಿದ್ಯುದಾಕರ್ಷಣೆ ಬಳಗಳು ಉಜ್ಜೀವಿಸಿದೆ ಒಂದೆಯುತ್ತವೆ, ಇದರಿಂದಾಗಿ ಅಯಾನುಗಳು ಸ್ವತಂತ್ರವಾಗಿ ಚಲಿಸಿ ವಿದ್ಯುತನ್ನು ಪರಿಬಿಡುತ್ತವೆ.
- ಬಿ) ಬೆಳ್ಳಿಯ ಪಾತ್ರಗಳನ್ನು ಗಾಲಿಗೆ ತರೆದಿಟ್ಟಾಗ ಕ್ರಮೇಣ ಕಷ್ಪಾಗುತ್ತದೆ.
- ಉತ್ತರಃ:- ಬೆಳ್ಳಿ ಗಾಳಿಯಲ್ಲಿರುವ ಸಲ್ಪಾನ ಜೊತೆ ವರ್ತಿಸಿ ಬೆಳ್ಳಿಯ ಸಲ್ಪೆಡ್ ಪದರವನ್ನು ಉಂಟಿಸು ಮಾಡುತ್ತದೆ.
- ಸಿ) ಕಬ್ಬಿಣದ ಸಲ್ಪೆಡ್ ದ್ರವಣಕ್ಕೆ ತಾಮುವನ್ನು ಸೇರಿಸಿದಾಗ ರಾಸಾಯನಿಕ ಶ್ರೀಯೆ ನಡೆಯುವುದಿಲ್ಲ.
- ಉತ್ತರಃ:- ತಾಮುದ ಶ್ರೀಯಾಶೀಲತೆಯು ಕಬ್ಬಿಣಕ್ಕಿಂತ ಕಡಿಮೆ ಇರುತ್ತದೆ.
- ಇ) ಶುದ್ಧ ಕಬ್ಬಿಣಕ್ಕಿಂತ ಕಬ್ಬಿಣದ ಮಿಶ್ರಲೋಹಗಳು ಹೆಚ್ಚು ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿವೆ. ಉತ್ತರಃ:- ಶುದ್ಧ ಕಬ್ಬಿಣವು ತುಂಬಾ ಮೃದು, ಆದರೆ ಬೇರೆ ಲೋಹಗಳಿಂದಿಗೆ ಮಿಶ್ರಗೊಳಿಸಿ ಪಡೆದ ಮಿಶ್ರಲೋಹಗಳು ಗಟ್ಟಿಯಾಗಿದ್ದು ಉಷ್ಣತೆ ಹಾಗೂ ಒತ್ತಡ ತಡೆಯುತ್ತವೆ.
- ಇ) ತಾಮುವನ್ನು ಗಾಳಿಗೆ ತರೆದಿಟ್ಟಾಗ ಕ್ರಮೇಣ ಕಂಡು ಪದರವನ್ನು ಕಳೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ.
- ಉತ್ತರಃ:- ತಾಮುವ ಗಾಳಿಯಲ್ಲಿರುವ ತೇವಪೂರಿತ ಇಂಗಾಲದ ಡ್ಯೂ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಜೊತೆ ವರ್ತಿಸಿ ಕಂಡು ಪದರವನ್ನು ಕಳೆದುಕೊಂಡು ತಾಮುದ ಕಾಬೋಎನ್‌ಎಡ್ ಉಂಟಾಗುತ್ತದೆ.
- ಎಫ್) ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಆಕ್ಸೈಡನ್ ಉಭಯಧರ್ಮ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಎನ್ನುವರು.
- ಉತ್ತರಃ:- ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಆಕ್ಸೈಡ (Al_2O_3) ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ಪ್ರತ್ಯಾಮ್ಲಗಳಿರದರ ಜೊತೆಗೂ ಪ್ರತಿವರ್ತಿಸಿದಾಗ ಲವಣ ಮತ್ತು ನಿರ್ವಹಣ್ಣ ಉಷ್ಣತೆ ಮಾಡುತ್ತದೆ.
- ಜಿ) ಬಿಸಿ ನೀರಿನ ಹಂಡೆಗಳ ತಯಾರಿಕೆಯಲ್ಲಿ ತಾಮುವನ್ನು ಬಳಸುತ್ತಾರೆ ಆದರೆ ಉಕ್ಕಣ್ಣಲ್ಲ.
- ಉಕ್ಕಣ್ಣ ಕಬ್ಬಿಣದ ಮಿಶ್ರಲೋಹವಾಗಿದ್ದು, ಬಿಸಿನೀರಿನ ತಯಾರಿಕೆಯಲ್ಲಿ ಉತ್ಪತ್ತಿಯಾಗುವ ನೀರಾವಿಯೊಂದಿಗೆ ವರ್ತಿಸಿ ಕಬ್ಬಿಣದ ಆಕ್ಸೈಡನ್ ಬಿಡುಗಡೆ ಮಾಡುತ್ತದೆ. ಆದರೆ ತಾಮು ನೀರಾವಿಯೊಂದಿಗೆ ವರ್ತಿಸುವುದಿಲ್ಲ.

ಸಂತಾನೋಽಪ್ತಿಯ ವಿಧಗಳ ಕೋಷ್ಟಕ

ಸಂತಾನೋಽಪ್ತಿ ಎಂದರೆ:- ಜೀವಿಗಳು ತಮ್ಮಂತೆ ಇರುವ ಹೊಸ ಜೀವಿಗೆ ಜನ್ಮ ನೀಡುವ ಕ್ರಿಯೆಗೆ ಸಂತಾನೋಽಪ್ತಿ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ.

ಸಂತಾನೋಽಪ್ತಿಗಾಗಿ ದೇಹ ಏನ್ನಾಗು	ಸಂತಾನೋಽಪ್ತಿಯ ವಿಧಾನ & ವಿವರಣೆ
	ಸಂತಾನೋಽಪ್ತಿಯ ವಿಧಾನ:- ಕೋಶವಿಭಜನೆ ಅಥವಾ ವಿದ್ಧಿನ ವಿಕಕೋಶಿಯ ಜೀವಿಗಳು ಕೋಶ ವಿಭಜನೆ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ವರದು ಸಮಭಾಗಗಳಾಗಿ ವಿಭಜನೆ ಹೊಂದಿ ಸಂತಾನೋಽಪ್ತಿ ನಡೆಸುತ್ತದೆ. ಉದಾ: ಬೃಹೀರಿಯಾ
	ಸಂತಾನೋಽಪ್ತಿಯ ವಿಧಾನ:- ದ್ವಿವಿದಳನ ಕಾಲಾ ಆಜರ್ ರೋಗಕ್ಕೆ ಕಾರಣವಾದ ಲಿಸ್ಕೀನಿಯಾ ಸೂಕ್ತ ಜೀವಿಯು ತನ್ನ ದೇಹದ ಒಂದು ತುದಿಯಲ್ಲಿ ಭಾವಣಿಯಂಥ ರಚನೆಯೊಂದಿದ್ದು, ದ್ವಿವಿದಳನ ಮೂಲಕ ವರದು ಸಮಭಾಗಗಳಾಗಿ ವಿಭಜನೆ ಆಗುತ್ತದೆ.
	ಸಂತಾನೋಽಪ್ತಿಯ ವಿಧಾನ:- ಬಹುವಿದಳನ ಮಲೀರಿಯಾ ರೋಗಕ್ಕೆ ಕಾರಣವಾದ ಪ್ಲಾಸ್ಮೋಡಿಯಂನಂತಹ ವಿಕಕೋಶ ಜೀವಿಗಳು ಬಹುವಿದಳನ ಮೂಲಕ ಒಂದೇ ಭಾರಿಗೆ ಅನೇಕ ಮರಿ ಜೀವಕೋಶಗಳಾಗುತ್ತವೆ.
	ಸಂತಾನೋಽಪ್ತಿಯ ವಿಧಾನ:- ವಿಭಜನೆ ಕಸ್ಟ್ಯಾಹಾಗೂ ಶೈವಲ-ಸ್ಪ್ಯಾರೋಗ್ರಾಡಲ್ಲಿ ದೇಹವು ಸ್ಟ್ರಾ ತುಂಡುಗಳಾಗಿ ವಿಭಜನೆ ಹೊಂದಿ ನಂತರ ಆ ತುಂಡುಗಳು ಹೊಸ ಜೀವಿಗಳಾಗಿ ಬೆಳೆಯುತ್ತವೆ.
	ಸಂತಾನೋಽಪ್ತಿಯ ವಿಧಾನ:- ಮನರುತ್ವಾದನೆ ಪ್ಲೇನೇರಿಯಾ, ಹೃಡಾನಂತಹ ಜೀವಿಗಳಲ್ಲಿ ದೇಹ ಅನೇಕ ತುಂಡುಗಳಾಗಿ, ಪ್ರತಿಯೊಂದು ತುಂಡು ಉಳಿದ ಅಗತ್ಯ ಭಾಗವನ್ನು ವೃಧಿಸಿಕೊಂಡು ಹೊಸಜೀವಿಯಾಗಿ ಬೆಳೆಯುವುದೇ ಮನರುತ್ವಾದನೆ.
	ಸಂತಾನೋಽಪ್ತಿಯ ವಿಧಾನ:- ಮೊಸ್ಕುವಿಕೆ ಹೃಡಾದಂತಹ ಜೀವಿಗಳಲ್ಲಿ ನಿರ್ಧಿಷ್ಟ ಭಾಗಗಳಲ್ಲಿ ಮನರಾವೀಕ್ರಿತ ಕೋಶ ವಿಭಜನೆಯಿಂದ ಒಂದು ಮೊಸ್ಕು ಬಾಹ್ಯವಾಗಿ ಬೆಳೆಯುತ್ತದೆ. ಆ ಮೊಸ್ಕು ಮೂರ್ಖ ಬೆಳೆದ ನಂತರ ಸ್ವತಂತ್ರ ಜೀವಿಯಾಗಿ ಬೆಳೆಯುತ್ತದೆ.
	ಸಂತಾನೋಽಪ್ತಿಯ ವಿಧಾನ:- ಕಾಯಜ ರೀತಿಯ ಸಂತಾನೋಽಪ್ತಿ ಸೂಕ್ತ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಸಸ್ಯದ ಬೇರು, ಕಾಂಡ, ಎಲೆಗಳಂತಹ ಭಾಗಗಳು ಹೊಸ ಸಸ್ಯಗಳಾಗಿ ಬೆಳೆಯುವುದೇ ಕಾಯಜ ರೀತಿಯ ಸಂತಾನೋಽಪ್ತಿ. ಉದಾ:- ಮಲ್ಲೈನ ಮೇಲೆ ಬಿದ್ದ ಬ್ರಯೋಫಿಲಂ ಎಲೆಯ ಮೊಸ್ಕುಗಳು ಹೊಸ ಸಸ್ಯಗಳಾಗಿ ಬೆಳೆಯುತ್ತವೆ.
	ಸಂತಾನೋಽಪ್ತಿಯ ವಿಧಾನ:- ಬೀಜಗಳ ಉತ್ಪಾದನೆ ಬ್ರೊ ಮೇಲೆ ಬೆಳೆದ ದಾರದಂತಹ ರಚನೆಗಳಾದ ಬ್ರೊಮೋಲ್‌ ಅಥವಾ ರ್ಯಾಜೋಪಸ್‌ನ ಹೃಪೇಗಳ ಮೇಲಿರುವ ದುಂಡನೆಯ ರಚನೆಗೆ ಬೀಜಕ ದಾನಿಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ. ಇವು ಬೀಜಗಳನ್ನು ಉತ್ಪತ್ತಿ ಮಾಡುತ್ತವೆ. ಈ ಬೀಜಗಳೇ ಹೊಸ ರ್ಯಾಜೋಪಸ್ ಜೀವಿಗಳಾಗಿ ಬೆಳೆಯುತ್ತವೆ.

ಹೂ ಬಿಡುವ ಸಸ್ಯಗಳಲ್ಲಿ ಲೈಂಗಿಕ ಸಂತಾನೋಽಪ್ತಿ

ಲೈಂಗಿಕ ಸಂತಾನೋಽಪ್ತಿ ಎಂದರೆ:- ಗಂಡು & ಹೆಣ್ಣು ಲಿಂಗಾಳಿಗಳು ಸಂಯೋಗ ಹೊಂದಿ ಯುಗ್ಜ ಉಂಟಾಗುವ ಕ್ರಿಯೆಯೇ ಲೈಂಗಿಕ ಸಂತಾನೋಽಪ್ತಿ.

ಹೂವ ಎಂದರೆ:- ಲೈಂಗಿಕ ಸಂತಾನೋಽಪ್ತಿಗೊಂಡು ಮಾಪಾಡು ಹೊಂದಿರುವ ಕಾಂಡದ ಭಾಗವೇ ಹೂವು.

ಪರಾಗಸ್ವರ್ರ ಎಂದರೆ:- ಪರಾಗರೇಣುಗಳು ತಲಾಕಾಗ್ರಕ್ಕೆ ಅಂಟಿಕೊಳ್ಳುವ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯೇ ಪರಾಗಸ್ವರ್ರ. ಪರಾಗಸ್ವರ್ರದಲ್ಲಿ 2 ವಿಧಗಳು. 1) ಸ್ವರ್ವಿಯ 2) ಪರಕೀಯ

ಹೂವಿನ ರಚನೆ	ಹೂವಿನ ಭಾಗಗಳ ವಿವರಣೆ:-
	ಪುಷ್ಟ ಪತ್ರ: - ಇದು ಹೂವಿನ ಹೊರಭಾಗವಾಗಿದ್ದು, ಮೊಗ್ಗೆ ರಕ್ಷಣೆ ಮತ್ತು ಮೋಷಣ ಬದಗಿಸುತ್ತದೆ.
	ಪುಷ್ಟ ದಳ: - ಪುಷ್ಟದಳಗಳು ವಣಿಮಯವಾಗಿದ್ದು, ಕೆಟಿಗಳನ್ನು ಆಕಾರಿಸಿ ಪರಾಗಸ್ವರ್ರ ಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಅನುಕೂಲಿಸುತ್ತದೆ.
	ಮಂಕೆಸರ: - ಇದು ಹೂವಿನ ಗಂಡು ಸಂತಾನೋಽಪ್ತಿ ಭಾಗವಾಗಿದ್ದು, ಗಂಡು ಲಿಂಗಾಳಿಗಳನ್ನು ಉತ್ಪತ್ತಿ ಮಾಡುತ್ತದೆ.

ಶಲಾಕೆ:- ಇದು ಹೂವಿನ ಹೆಣ್ಣು ಸಂತಾನೋಽಪ್ತಿ ಭಾಗವಾಗಿದ್ದು, ಕೆಳಭಾಗದಲ್ಲಿ ಅಂಡಾಯ, ಮಧ್ಯದಲ್ಲಿ ಶಲಾಕ ನಳಿಕೆ, ತುದಿಯಲ್ಲಿ ಶಲಾಕಾಗ್ರವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ. ಪರಾಗರೇಣುಗಳು ಅಂಡಾಳಿನಗಳನ್ನು ನಿಶೇಚಿಸಿ, ಯುಗ್ಜವನ್ನು ಉಂಟು ಮಾಡುವ ಕ್ರಿಯೆಯೇ ಗಭರ್ಧಾರಕೆ.

ಹೂ ಪರಾಗಸ್ವರ್ರ ಮತ್ತು ಗಭರ್ಧಾರಕೆ ನಂತರ ಪಕ್ಷಗೊಂಡು ಹಣ್ಣಾಗುತ್ತದೆ. ಅಂಡಾಶಯದ ಕವಚ ಹಣ್ಣಿನ ಕವಚವಾಗಿ & ಅಂಡಾಳಿಗಳು ಬೀಜಗಳಾಗುತ್ತವೆ.

ಮಾನವನಲ್ಲಿ ಸಂತಾನೋಽಪ್ತಿಯ ಭಾಗಗಳು

ಗಂಡು ಸಂತಾನೋಽಪ್ತಿವ್ಯಾಹ	ವಿವರಣೆ
	ಕಿಬ್ಬಿಟ್ಯಿಯ ಹೊರಗೆ ವೃಷಣಿಚೀಲದಲ್ಲಿರುವ ಜೊತೆಯಾದ ವೃಷಣಿಗಳು ಏಂಟರ್‌ಎಂಬಿಗಳನ್ನು ಉತ್ಪತ್ತಿ ಮಾಡುತ್ತದೆ. ಕಿಸ್ಲೋಸ್ಟ್ರಿಯಾ ಹಾಮ್ಲೋನ್‌ ಪುರುಷನಲ್ಲಿ ಏಂಟರ್‌ಎಂಬಿಗಳ ಉತ್ಪಾದನೆ ಜೊತೆಗೆ ಹುದುಗರು ಹೈಥಾವಸ್ಟೆ ಶಲಾಕಿದಾಗ ಆಗುವ ದೈಹಿಕ ಬದಲಾವಣೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗಿದೆ. ಏಂಟರ್‌ಎಂಬಿಗಳ ವಿವರಣೆ ಮತ್ತು ಪರಾಗಸ್ವರ್ರದ ವಿವರಣೆ ಆಗುತ್ತದೆ. ಏಂಟರ್‌ಎಂಬಿಗಳ ಮತ್ತು ಪ್ರೋಸ್ಟ್ರಾಟಸ್‌ ಮತ್ತು ಪ್ರೋಸ್ಟ್ರಾಟಿಕಲ್‌ ಅಂಡಾಳಿಗಳನ್ನು ನಿಶೇಚಿಸಿ, ಯುಗ್ಜವನ್ನು ಉಂಟು ಮಾಡುವ ಕ್ರಿಯೆಯೇ ಗಭರ್ಧಾರಕೆ.
	ವಿವರಣೆ ಶೀಯಂ ಉದರ ಭಾಗದಲ್ಲಿರುವ ಜೊತೆಯಾದ ಶೀಯಂ ಅಂಡಗಳನ್ನು ಉತ್ಪತ್ತಿ ಮಾಡುತ್ತದೆ. ಶೀಯಂ ಕೊಂಡಿದ್ದ ಅಂಡಗಳನ್ನು ಪ್ರೋಸ್ಟ್ರಾಟಸ್‌ ಮತ್ತು ಪ್ರೋಸ್ಟ್ರಾಟಿಕಲ್‌ ಅಂಡಾಳಿಗಳನ್ನು ನಿಶೇಚಿಸಿ, ಯುಗ್ಜವನ್ನು ಉಂಟು ಮಾಡುವ ಕ್ರಿಯೆಯೇ ಗಭರ್ಧಾರಕೆ.

- * **ಲಿಂಗ ನಿರ್ಧಾರ / Sex Determination:**- ಮರಿ ಜೀವಿಗಳು ಗಂಡು ಅಥವಾ ಹೆಣ್ಣಾಗಿ ಬೆಳೆಯುವ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯೇ ಲಿಂಗ ನಿರ್ಧಾರಕ್ಕೆ ಕಾರಣಗಳು. 1) ವರ್ಣತಂತ್ರ/ತಳೀಯವಾಗಿ 2) ಪರಿಸರದ ಕಾರಕಗಳು 3) ಹಾರೋನ್ಸ್‌ಗಳು 4) ಚಯಾಪಚಯ ಕ್ಷೇತ್ರ.
- ಮಾನವನಲ್ಲಿ ಲಿಂಗ ನಿರ್ಧಾರವು ತಳೀಯವಾಗಿ ನಿರ್ಧರಿಸಲ್ಪಡುತ್ತದೆ. ಮಾನವನ ಪ್ರತಿ ಕಾಯಕೋಶದಲ್ಲಿ 46 ವರ್ಣತಂತ್ರಗಳಿವೆ ಅದರಲ್ಲಿ 44A ಅಂದರೆ ದೃಷ್ಟಿಕ ವರ್ಣತಂತ್ರಗಳು+2 ಪ್ರಜನನ ವರ್ಣತಂತ್ರಗಳು. ಸ್ತ್ರೀಯರಲ್ಲಿ ಲಿಂಗ ವರ್ಣತಂತ್ರಗಳು ಪರಿಮಾಣ ಜೋಡಿಯಾಗಿದ್ದು, ಸಾಮಾನ್ಯ ಗಾತ್ರದ ಎರಡು X ವರ್ಣತಂತ್ರಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ.
- ಅದೇ ಪುರಷರಲ್ಲಿ ಲಿಂಗ ವರ್ಣತಂತ್ರಗಳು ಭಿನ್ನರೂಪವಾಗಿದೆ. ಒಂದು ಸಾಮಾನ್ಯ ಗಾತ್ರದ X ನೊಂದಿದೆ, ಚಿಕ್ಕದಾದ y ವರ್ಣತಂತ್ರ ಹೊಂದಿದೆ.
- ಸಂತಾನೋತ್ಪತ್ತಿ ಸಮಯದಲ್ಲಿ; ತಂದೆಯಿಂದ X ವರ್ಣತಂತ್ರ ಪಡೆದ ಮನು ಹುಡುಗಿಯಾಗಿ, ಅದೇ y ವರ್ಣತಂತ್ರ ಪಡೆದ ಮನು ಹುಡುಗನಾಗಿ ಬೆಳೆಯತ್ತದೆ. ಆದರೆ ಹುಡುಗ ಮತ್ತು ಹುಡುಗಿ ಇಬ್ಬರೂ ತಾಯಿಯಿಂದ X ವರ್ಣತಂತ್ರ ಪಡೆದಿರುತ್ತಾರೆ. ಆದ್ದರಿಂದ ತಂದೆಯಿಂದಲೇ ಮನುವಿನ ಲಿಂಗ ನಿರ್ಧಾರವಾಗುತ್ತದೆ.

* ಜೀವ ವಿಜಾಸ: - ಸರಳ ಸೂಕ್ಷ್ಮ ಜೀವಿಯು, ಸಂಕೀರ್ಣ ಬಹುಕೋಶಿಯ ಜೀವಿಯಾಗುವ ನಿಧಾನ ಹಾಗೂ ನಿರಂತರವಾದ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯೇ ಜೀವವಿಕಾಸ.
* ಜೀವವಿಕಾಸಕ್ಕೆ ಕಾರಣಗಳು:- ಎ) <u>ಡಿ.ಎನ್.ಆ.</u> ಸ್ನೇಪ್ಟೀಕರಣ ಬಿ) <u>ಲ್ಯಾಂಗಿಕ ಸಂತಾನೋತ್ಪತ್ತಿಯಿಂದ ಭಿನ್ನತೆ</u> ಸಿ) <u>ಉತ್ಪರಿವರ್ತನೆ</u>
1) <u>ವೈಯಕ್ತಿಕವಾಗಿ ಜೀವಿಯಲ್ಲಾಗುವ ಭಿನ್ನತೆಗಳಿಗೆ ಕಾರಣಗಳು:-</u>
• <u>ಉತ್ಪರಿವರ್ತನೆ/ Mutation</u> (ಅನುವಂಶೀಯ ವಸ್ತುವಿನಲ್ಲಿ ಬದಲಾವಣೆ)
• <u>ಮಿಯಾಸಿಸ್</u> ಕೋಶವಿಭಜನೆ(ವರ್ಣತಂತ್ರಗಳ ಅಳ್ಳಾಹಾಯಿವಿಕೆಯಿಂದ DNA ವಿನಿಮಯ, ಲಿಂಗಾನುಗಳ ಬಿಡುಗಡೆಯಲ್ಲಿ ಗುಣಾನುಗಳ ಪ್ರತ್ಯೇಕತೆ ಹಾಗೂ ಸ್ಥಿರಂತ್ರ ವಿಂಗಡನೆ)
• <u>ನಿಶೇಚನ ವೇಳೆಯಲ್ಲಿ</u> ಗಂಡು & ಹೆಣ್ಣು ಲಿಂಗಾನುಗಳ ಸಂಯೋಗದಿಂದ ಉಂಟಾಗುವ ಭಿನ್ನತೆಗಳು.
2) <u>ಜೀವ ಸಂದರ್ಭಿಯಲ್ಲಾಗುವ ಭಿನ್ನತೆಗಳಿಗೆ ಕಾರಣಗಳು:-</u>
• <u>ಗುಣಾನುಗಳ ಹರಿವು/Gene flow</u> (ಜೀವ ಸಂದರ್ಭಿಯ ವಿಕಾಸದ ಹಾದಿಯಲ್ಲಿ ಹೊಸ ಸೂಣ ಪ್ರವೇಶಿಸಬಹುದು ಅಥವಾ ಇಡ್ಡ ಸೂಣ ನಶಿಸಿ ಹೋಗಬಹುದು)
• <u>ಅನುವಂಶೀಯ ದಿಕ್ಕುತ್ತಿ/ Genetic drift</u> :- ಪ್ರಬೇಧಗಳಲ್ಲಿ ಉಂಟಾಗುವ ಸಾಂದರ್ಭಿಕ ಭಿನ್ನತೆಗಳು ಜೀವಿಗೆ ಬದುಕ್ಕಾಯಿವ ಅನುಕೂಲಗಳನ್ನು ಅನುಗ್ರಹಿಸಬಹುದು ಅಥವಾ ಕೇವಲ ಜೀವ ವೈವಿಧ್ಯತೆಯನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡುವ ಕಲ್ಪನೆಯೇ ಅನುವಂಶೀಯ ದಿಕ್ಕುತ್ತಿ.
• <u>ನಿಸರ್ಗದ ಆಯ್ದು/ Natural Selection</u> :- ಜೀವಿಯಲ್ಲಿ ಉಂಟಾದ ಭಿನ್ನತೆಗಳು ಜೀವಿಯ ಬದುಕ್ಕಾಯಿವಿಕೆ ಅನುಕೂಲವಾಗಿದ್ದರೆ ಅಂತಹ ಗುಣಗಳು ನಿಸರ್ಗದಿಂದ ಆಯ್ದುಗೊಂಡ ಮುಂದಿನ ಹೀಳಿಗೆ ವರ್ಗಾಯಿಸಲ್ಪಡುತ್ತದೆ
* ಪ್ರಭೇದಿಕರಣ / Speciation: - ವಿಕಾಸದ ಹಾದಿಯಲ್ಲಿ ಜೀವಿಯಲ್ಲಿ ಉಂಟಾಗುವ ಭಿನ್ನತೆಗಳು ಹೊಸ ಪ್ರಭೇದವೊಂದು ರಚನೆಗೊಳ್ಳುವ ಸಂಕೀರ್ಣವಾದ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಗೆ ಪ್ರಭೇದಿಕರಣ ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡೇ.
ಪ್ರಭೇದಿಕರಣಕ್ಕೆ ಕಾರಣಗಳು 1) ಭಿನ್ನತೆಗಳು 2) ಭೋಗೊಳಿಕ ಬೇವರ್ಡಿಸಿಸುವಿಕೆ
* <u>ಜೀವಿಯೊಂದು ತನ್ನ ಜೀವಿತಾವಧಿಯಲ್ಲಿ ಗಳಿಸಿಕೊಂಡ ಲಕ್ಷಣಗಳು ಅನುವಂಶೀಯವಾಗುವುದಿಲ್ಲ.</u> <u>ಕಾರಣ</u> ಜೀವ ತನ್ನ ಜೀವಿತಾವಧಿಯಲ್ಲಿ ಪಡೆದ ಅನುಭವಗಳು ಕೇವಲ ಅಲ್ಟ್ಯಂಗಿಕ ಅಂಗಾಂಶದಲ್ಲಾದ ಬದಲಾವಣೆ ಹೊರತು ಲಿಂಗಾಳು ಕೋಶದಲ್ಲಿ ಅಲ್ಲ. ಕೇವಲ ಲಿಂಗಾಳು ಕೋಶಗಳಲ್ಲಿನ ಡಿಎನ್.ಎಯಲ್ಲಿ ಉಂಟಾಗುವ ಭಿನ್ನತೆಗಳು ಮಾತ್ರ ಸಂತತಿಯಿಂದ ಸಂತತಿ ಅನುವಂಶೀಯವಾಗುತ್ತದೆ.
* <u>ಜೀವವಿಕಾಸದ ವರ್ಗೀಕರಣ</u> :- <u>ಜೀವಿಗಳ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳ ಆಧಾರವಾಗಿ ಗುಂಪುಗಳಾಗಿ ವರ್ಗೀಕರಿಸಿ ಜೀವವಿಕಾಸವನ್ನು ಅಧ್ಯಯನಮಾಡಲಾಗಿದೆ.</u>
ಎ) <u>ರಚನಾನುರೂಪ ಅಂಗಗಳು</u> :- ಕಪ್ಪೆ, ಹಲ್ಲಿ, ಪಕ್ಕಿ, ಮಾನವನ ಚಲನಾಂಗಗಳು ಒಂದೇ ರಚನೆ ಹೊಂದಿದ್ದರೂ ಅವುಗಳ ಕಾರ್ಯ ಮಾತ್ರ ಭಿನ್ನ.
ಬಿ) <u>ಕಾರ್ಯಾನುರೂಪ ಅಂಗಗಳು</u> :- ಬಾವಲೀಯ ರಕ್ಕೆ & ಹಕ್ಕಿಯ ರಕ್ಕೆಗಳ ರಚನೆ ಭಿನ್ನವಾದರೂ ಅವುಗಳ ಕಾರ್ಯ ಒಂದೇಯಾಗಿದೆ.
ಸಿ) <u>ಪಳೆಯುಳಿಕೆಗಳು</u> :- ಪ್ರಾಚೀನ ಕಾಲದಲ್ಲಿ ಬದುಕಿ ಬಾಳಿದ ಜೀವಿಗಳ ಅವಶೇಷಗಳೇ ಪಳೆಯುಳಿಕೆಗಳು.
<u>ಜೀವವಿಕಾಸ & ವರ್ಗೀಕರಣ</u> :- <u>ವರ್ಗೀಕರಣದಿಂದ ಜೀವವಿಕಾಸ ಸಂಬಂಧಗಳನ್ನು ತಿಳಿಯಲಾಗುತ್ತದೆ.</u>
* <u>ಜೀವವಿಕಾಸವನ್ನು ಜೀವಂತ ಪ್ರಭೇದಗಳಲ್ಲಿ ಪಳೆಯುಳಿಕೆ ಅಧ್ಯಯನದಿಂದಲೂ ತಿಳಿಯಬಹುದು.</u>
* <u>ಪಳೆಯುಳಿಕೆಗಳು ಪ್ರಾಚೀನ ಕಾಲದಲ್ಲಿ ಬದುಕಿ ಬಾಳಿದ ಜೀವಿಗಳ ಅವಶೇಷಗಳಾಗಿವೆ.</u>
ಪಳೆಯುಳಿಕೆಗಳು ಜೀವವಿಕಾಸಕ್ಕೆ ಸಾಕ್ಷಾತ್ವಾರಗಳನ್ನು ಒದಗಿಸುತ್ತದೆ. ಉದಾ- ಆರ್ಕಿಯೋಪ್ಸ್‌ರ್ಸ್‌ನ್ ಪಳೆಯುಳಿಕೆ, ಡ್ಯೂನೋಸಾರ್‌ನ ತಲೆಬುರದೆ, ಕಲ್ಲಿನಂತಾಗಿರುವ ಮಂದ ತುಂಡು, ಅಮೋಸ್‌ಸ್ಟೋ, ನಿಸ್ಟಿಯಾ
* <u>ಪಳೆಯುಳಿಕೆ ಕಾಲವನ್ನು ಅಂದಾಜು ಮಾಡಲುವರಹು ವಿಧಾನಗಳಿವೆ.</u>
1) <u>ಸಾಪ್ಲೈ ವಿಧಾನ</u> - ಭಾವಿಯನ್ನು ಅಗ್ರಯುತ್ತ ಹೋದಂತೆ ಮೇಲ್ಪದರಿನಲ್ಲಿ ದೊರೆತ ಪಳೆಯುಳಿಕೆಗಳು ಇತ್ತಿಜಿನಪುಗಳು. 2) <u>ಸಮಸ್ತಾನ ರೇಜಿಯೋ ಕಾರ್ಬನ್‌ನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ಕಾರ್ಬನ್‌ ಡೇಟಿಂಗ್ ಪಡೆಯೆ.</u>
* <u>ಜೀವವಿಕಾಸವೆಂದರೆ ಕೆಳಹಂತೆದಿಂದ 'ಉನ್ನತ'</u> ಹಂತಕ್ಕೆ ಪ್ರಗತಿಯಿಂದಲ್ಲ, ಬದಲಿಗೆ ಸರಳ ವಿನ್ಯಾಸಗಳನ್ನು ಉಳಿಸಿ ಬೆಳೆಸುತ್ತಲೇ ಸಂಕೀರ್ಣವಾದ ವಿನ್ಯಾಸಗಳಿಗೆ ದಾರಿ ಮಾಡಿಕೊಡುವ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ. ಮಾನವರು ಚಿಂಪಾಜಿಗಳಿಂದ ವಿಕಾಸಮೊದಲ್ಲಾರೆ ಎಂಬುವುದು ಸರಿಯಲ್ಲ. ಆದರೆ ಮಾನವ ಮತ್ತು ಚಿಂಪಾಜಿಗಳಿಬ್ಬರು ಬಹಳ ಹಿಂದೆ ಒಂದೇ ಮೂರ್ವಜರನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರು. ವಿಕಾಸ ಹೊಂದಿದಂತೆ ಈ ಎರಡೂ ಪ್ರಭೇದಗಳು ತಮ್ಮದೇ ಪ್ರತ್ಯೇಕ ವಿಕಾಸತೆಯಲ್ಲಿ ಪ್ರಸ್ತುತ ರೂಪಗಳನ್ನು ಪಡೆದಿರಬಹುದು. ಜೀವವಿಕಾಸ ಹಾದಿಯಲ್ಲಿ ಮಾನವರು ಕೂಡಾ ಒಂದು ಪ್ರಭೇದದಪ್ಪು ಹೊರತು ವಿಕಾಸದ ಪರಾಕ್ರಮೆ ಅಲ್ಲ.
ಉತ್ಪನ್ನ(Excavating), ಕಾಲನಿರ್ಣಯ, ಡಿಎನ್.ಎ ಅನುಕ್ರಮಣಿಕೆ & ಪಳೆಯುಳಿಕೆಗಳ ಅಧ್ಯಯನವು ಮಾನವನು ಅಷ್ಟಿಕಾದಲ್ಲಿ ಉಗಮವಾಗಿ ಖಾಲಿಮಿಲ್ಲಿಡೆ ಹರಡಿದರೂ ಹೋಮೋ ಸೆಫಿಯನ್ ಎಂಬ ಒಂದೇ ಪ್ರಭೇದಕ್ಕೆ ಸೇರಿದವರೆಂದು ಖಾಚಿಸುತ್ತದೆ.

* పత్వదల్లిరువ ప్రముఖ సూత్రాలు:-

పరికల్పనే	సూత్ర	S.I.పిచాన	పరికల్పనే	సూత్ర	S.I.పిచాన
విద్యుదాచేశగళ ప్రమాణ	$Q = It$	జూలామ్ (C)	విద్యుత్ సామధ్య /Electric Power	$P=VI$ or $P=I^2 R$	వాటి (W)
విద్యుత్వాహ / Electricity	$I = \frac{V}{R}$	ఆంపీఱో (A)	రోధగళ సరణి జోడణే / Resistance in Series	$R_s = R_1 + R_2 + R_3$	ఓమ్ (Ω)
విభవాంతర / Potential Difference	$V = IR$	వోల్ట్ (V)	రోధగళ సమాంతర జోడణే/ in Parallel	$\frac{1}{R_p} = \frac{1}{R_1} + \frac{1}{R_2} + \frac{1}{R_3}$	ఓమ్ (Ω)
విద్యుత్ రోధ / Resistance	$R = \frac{V}{I}$	ఓమ్ (Ω)	జొలనా లంఘణైత్తాదనా నియమ	$H = I^2 R t$	జూలో (J)
	$R = \frac{V}{I}$	$I = \frac{V}{R}$	రోధతీలతే / Resistivity	$p = \frac{R}{l}$	ఓమ్-మీటర్స్ (Ωm)

దప్చణిద సూత్ర	సంగమ దూర, u- వస్తు దూర, v- బింబ దూర	సంగమ దూర $\frac{1}{f} = \frac{1}{v} + \frac{1}{u}$	బింబ దూర $\frac{1}{v} = \frac{1}{f} - \frac{1}{u}$	వస్తు దూర $\frac{1}{u} = \frac{1}{f} - \frac{1}{v}$
---------------	-------------------------------------	--	--	---

దప్చణిదింద ఉంటాద వధనే సూత్ర $m = \frac{1}{f}$	m - వధనే, h^- ప్రతిబింబద ఎత్తర, h - వస్తువిన ఎత్తర
$m = \frac{1}{f} = \frac{h}{h^-}$	$\text{ప్రతిబింబద ఎత్తర } (h^-) = - \frac{1}{m}$

నిమ్మ దప్చణిద ముందిరువ వస్తువిన & బింబద దూరద మౌల్యగళన్న మణాత్కవాగి తెగేదుకొళ్ళబేచు. వస్తువిన ఎత్తర మేలక్కే ధనాత్కవాగి హగూ బింబద ఎత్తర కేళక్కే మణాత్కవాగి తెగేదుకొళ్ళబేచు.

నిమ్మ దప్చణిదల్లి/దప్చణిద హిందే వస్తుదూర/బింబ దూరద మౌల్యగళన్న ధనాత్కవాగి తెగేదుకొళ్లపుదు.

మసూరద సూత్ర	సంగమ దూర, u- వస్తు దూర, v- బింబ దూర	సంగమ దూర $\frac{1}{f} = \frac{1}{v} - \frac{1}{u}$	బింబ దూర $\frac{1}{v} = \frac{1}{f} + \frac{1}{u}$	వస్తు దూర $\frac{1}{u} = \frac{1}{v} - \frac{1}{f}$
$f = \frac{1}{\frac{1}{v} - \frac{1}{u}}$ or $m = \frac{1}{f}$	$m = \frac{1}{v} - \frac{1}{u}$	మసూరద సామధ్యవన్న డయాప్రో(D)నల్లి అళియలాగుత్తదే. $p = \frac{1}{v}$		

1 మీటర్స్ సంగమ దూరవన్న హోందిరువ మసూరద సామధ్యవే 1D డయాప్రో. $1D = 1m^{-1}$

నేత్త తజ్ఞరు దృష్టి సరిపడిసువ మసూరగళన్న సూచిసువాగి అపుగళ సామధ్యద మూలక సూచిసుత్తారే.

సూచిసిద మసూర +2.0 D ఇదే ఎందుకొళ్ళ, ఇదర అధికేసేందరే సూచిసిరువ మసూరపు పీన మసూరవాగిదే. సంగమ దూరపు + 0.50 m. సూచిసిద మసూర -2.5 D ఇదే ఎందుకొళ్ళ, ఇదర అధికేసేందరే సూచిసిరువ మసూరపు నిమ్మ మసూరవాగిదే. సంగమ దూరపు - 0.40 m.

5 అంకద మాదరి ప్రశ్నలు:

- సరణి క్రమదల్లి జోడిసిద మండలద అనుకొలతేగళన్న బరేయిరి? విద్యుత్ టోషర్ ఆసిపేట్ గెయి సురుళిగళన్న శుద్ధ లోహద బదలిగే ముత్తేలోహగళింద తయారిసుత్తారే. ఏకే?
- జీఎస్క్రీయే ఎందరేను? మానవన జీఎస్క్రీయేయ భాగగళన్న బరేదు, జీఎస్క్రీయేయల్లి కిణ్వగళ పాత్ర బరేయిరి.
- నశక్తగళు మినుగిదంత కాణుత్కవే ఆదర గ్రహగళు మినుగిదంత కాణలపుదిల్ల. ఏకే? హగెనల్లి శుభ ఆకాశద బణ్ణపు నిఎలియాగి సూయస్తద సమయదల్లి కెంపాగియూ కాణిలు కారణవేను? ఏవరిసి.
- సామాన్య బెళవటిగే & ల్యాంగిక పరిపక్కతేగళు హేగే పరస్పర భిన్నవాగిపే? ల్యాంగిక పరిపక్కతేగోండ శ్రీయరల్లి కండు బరువ లక్ష్ణగళావపు? గభిటో శీయర గభిసోలేదల్లగువ బదలావణేగళన్న బరేయిరి?
- నిమగే పోటాషియం, సోడియం, కబ్లిం, క్యాల్మీయం హగూ అల్బూమినియం ఎంబ లోహగళన్న నిఎడలాగిదే ఎందు భావిసిచొండ అపుగళ నిఎరినొందిగే ప్రతిషిసీచాగ వినాగుత్కవే ఎంబుదన్న సరిధాగిసిద సమీకరణదోందిగే సంక్షీప్తవాగి ఏవరిసి.
- ఎథనాలో & ఎథనోఎయికో ఆమ్లవన్న అపుగళ భోత & రాసాయనిక గుణగళ ఆధారద మేలి హేగే వ్యత్యాసిసబముదు? సారయుత సల్ఫోరికో ఆమ్లద సహాయదింద ఇప్పగళ నడువ పరస్పర వత్సనేయ నడుదు ఉంటాగువ సంయుక్తద ఎరడు అస్వయగళన్న బరేయిరి.
- మానవన దేహదల్లి కేగే సూచిసిద భాగగళల్లి కండుబరువ అంతస్థావక గ్రంథిగళు, అపు స్రవిసువ హామోన్సు హగూ కాయిగళన్న పట్టిమాడి. ఎ) మిదుళిన బుంధభాగ బి) కుత్తిగెయి భాగ సి) మేదోజిరో గ్రంథి డి) మూత్ర జనకాంగద మేలి
- ఎ) సంయుక్తగళ అనుసూత మత్తు ఇలెక్ట్రోన్స్ చుక్కే రచనేయన్న బరేయిరి. 1) కాబినో డ్యూ ఆస్క్రో 2) స్కేల్సైపేంటోనో బి) కారణ కోడి. 1) హైటోలోకాబినో సంయుక్తగళన్న ఇంధనవాగి బళముతేవే. 2) మిథేనో అనువిగి CH2 సేరిసిదాగ కంధేనో ఆగుత్తదే.
- ఎ) ప్రభేదికరణ ఎందరేను? ప్రభేదికరణకే కారణవాద అంతశగళన్న ఏవరిసి? బి) జీవ వికాసవన్న ప్రగతియిందిగే సమీకరణదోందిగే పికే?
- ఒ) ఒందు నిమ్మ దప్చణా హగూ పీన మసూరద ముండే వస్తువన్న కేళగే సూచిసిద స్క్రానగళల్లి ఇడిసిదాగ ఉంటాగువ బింబగళ స్క్రాన. గాత్ర & స్ఫ్యూవవన్న చిత్రదొందిగే బరేయిరి. ఎ) వస్తువన్న అనంత దూరదల్లి ఇంటాగ బి) వస్తువన్న ప్రధాన సంగమదల్లిట్టగ్గా

ప్రీయ విద్యాధ్యాగళిలో, పరిక్లేశగళ ఈరితు భయ బేడ; అదొందు వభి. . . బన్ని ఎల్లరూ సేరి సంతసదింద ఆచరిసోఎణ. . . సునీల ఎన్. కాజగార