## ಅಧ್ಯಾಯ-1, ಶಕ್ತಿಯ ಪರ್ಯಾಯ ಆಕರಗಳ

- 1. ಜೈವಿಕ ಇಂಧನ ತಯಾರಿಕೆಯಲ್ಲಿ ಬಳಸುವ ಸಸ್ಯ
  - ಎ) ಜಟ್ರೋಪ ಬಿ) ಬೇವಿನ ಮರ ಸಿ) ಆಲದ ಮರ ಡಿ) ಅರಳಿ ಮರ
- ನಮ್ಮ ದೇಶದ ಅತಿ ದೊಡ್ಡ ಗಾಳಿ ಯಂತ್ರಗಳು ಇಲ್ಲಿ ಕಂಡುಬರುತ್ತವೆ.
  - ಎ) ಲಡಾಖ್ ಬಿ) ಗುಜರಾತ ಸಿ) ಕನ್ಯಾಕುಮಾರಿ ಡಿ) ಮಧ್ಯಪ್ರದೇಶ
- ಕೆಲವು ಸ್ತುಗಳ ಮೇಲೆ ಬೆಳಕು ಬಿದ್ದಾಗ ಅವು ಇಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಗಳನ್ನು ಉತ್ಸರ್ಜಿಸುತ್ತವೆ. ಈ ಇಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಗಳ ಚಲನೆಯನ್ನು ಕ್ರಮಬದ್ಗಗೊಳಿಸುವುದರಿಂದ ತಯಾರಿಸಬಹುದಾದ ಸಾಧನ.
  - ಎ) ಸೌರಜಲತಾಪಕ ಬಿ) ಸೌರಕೋಶ ಸಿ) ಸೌರಕುಕ್ತರ್ ಡಿ) ಸೌರಕುಲುಮೆ
- ಈ ಕೆಳಗಿನವುಗಳಲ್ಲಿ ಸಾಂಪ್ರದಾಯಿಕ ಇಂಧನ
  - ಎ) ಸೌರಶಕ್ತಿ ಬಿ) ಕಲ್ಲಿದ್ದಲು ಸಿ) ಮಾರುತ ಶಕ್ತಿ ಡಿ) ಜೈವಿಕ ಶಕ್ತಿ
- 5. ಸೌರಕೋಶ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುವ ತತ್ವ
  - ಎ) ಟ್ರಾನ್ಸ್ ಎಸ್ಟರಿಫೀಕೇಶನ್ ಬಿ) ವಿದ್ಯುತ್ ಕಾಂತೀಯ ಪ್ರೇರಣೆ
  - ಸಿ) ಘೋಟೋವೋಲ್ಪಾಯಿಕ್ ಪರಿಣಾಮ ಡಿ) ರಾಸಾಯನಿಕ ಪರಿಣಾಮ
- 6. ಸಸ್ಯದ ಬೀಜದಲ್ಲಿರುವ ತೈಲವನ್ನು ಇಂಧನವಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸುವ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆ
  - ಎ) ಟ್ರಾನ್ಸ್ ಎಸ್ಟರಿಫೀಕೇಶನ್ ಬಿ) ಬಯೋಗ್ಯಾಸಿಫೀಕೇಶನ್ ಸಿ) ಪೈರೋಲಿಸಿಸ್ ಡಿ) ಹುದುಗುವಿಕೆ

## ಒಂದು ವಾಕ್ಯದಲ್ಲಿ ಉತ್ತರಿಸಿ

- ಫೋಟೋವೋಲ್ಟಾಯಿಕ್ ಪರಿಣಾಮ ಎಂದರೇನು?
   ಸೌರಶಕ್ತಿಯನ್ನು ವಿದ್ಯುತ್ ಶಕ್ತಿಯಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸುವ ತತ್ವ
- ಅಸಾಂಪ್ರದಾಯಿಕ ಶಕ್ತಿಯ ಆಕರಗಳನ್ನು ಬಳಸುವುದರಿಂದ ಸಾಧಿಸಬಹುದಾದ ಒಂದು ಉದ್ದೇಶ ಬರೆಯಿರಿ. ವಿಕೇಂದ್ರೀಕೃತ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯಲ್ಲಿ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಪೂರೈಸಬಹುದು.
- 3. ಸೌರಕೋಶ ಎಂದರೇನು?

ಸೌರ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ವಿದ್ಯುತ್ ಶಕ್ತಿಯನ್ನಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸುವ ಸಾದನವೇ ಸೌರಕೋಸ

- ಪೊಂಗೇಮಿಯಾ ಪಿನ್ನೇಟ (ಹೊಂಗೆಮರ)ದ ಉಪಯೋಗ ತಿಳಿಸಿ. ಜೈವಿಕ ಇಂಧನ ತಯಾರಿಕೆ
- ಸೌರಸಂಗ್ರಾಹಕದ 2 ಉಪಯೋಗಗಳನ್ನು ಬರೆಯಿರಿ.

ನೀರು ಕಾಯಿಸಲು ಮತ್ತು ಆಹಾರ ಬೇಯಿಸಲು

6. ಜೈವಿಕ ಶಕ್ತಿಯ 2 ಅನುಕೂಲಗಳನ್ನು ಬರೆಯಿರಿ.

ಪರಿಸರವನ್ನು ಶುದ್ಧವಾಗಿಡುವುದರ ಜೊತೆಗೆ ವಾತಾವರಣದ ಕಾರ್ಬನ್ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಪ್ರಮಾಣವನ್ನು ನಿಯಂತ್ರಿಸುತ್ತದೆ.

### Sponsored & Co-Sponsored by

Shaheen Group of Institutions Bidar, Kalyan Karnataka Pratishtan & District Development Forum, Bidar

## ಅಧ್ಯಾಯ-2, ಪರಿಸರದ ಸಮಸ್ಯೆಗಳು

## ಬಹು ಆಯ್ಕೆ ಪ್ರಶೈಗಳು

ಓಜೋನ ಪದರ ತಳುವಾಗಲು ಕಾರಣವಾಗಿರುವ ಮಾಲಿನ್ಯ ಕಾರಕ

ಎ. ಸಲ್ಪರ ಡೈ ಆಕ್ರೈಡ ಬಿ. ಕಾರ್ಬನ್ ಮೊನಾಕ್ರೈಡ ಸಿ. ಕ್ಲೋರೋ ಪ್ಲೊರೊ ಕಾರ್ಬನ್

- ಡಿ. ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಡೈ ಆಕ್ಸ್ರೆಡ
- ಈ ಕೆಳಗಿನವುಗಳಲ್ಲಿ ವಿಘಟನೆಗೆ ಒಳಗಾಗದ ಮಾಲಿನ್ಯಕಾರಕ

ಎ. ಸಲ್ಪರ ಡೈ ಆಕ್ಸೈಡ ಬಿ. ಕಾರ್ಬನ್ ಮೊನಾಕ್ಸೈಡ್ ಸಿ. ಚರಂಡಿ ನೀರು ಡಿ. ಡಿ.ಡಿ.ಟಿ.

- 3. ಉಸಿರಾಟದ ತೊಂದರೆಯನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡುವ ಮಾಲಿನ್ಯಕಾರಕ
  - ಎ) ಕಾರ್ಬನ್ ಡೈ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಬಿ. ಸೀಸದ ಆವಿ ಸಿ. ಆಮ್ಲನಜಕ ಈ ಮಿಥೇನ್ ಡಿ) ಮಿಥೇನ್

 ಸಿಗರೇಟ್ ಹೊಗೆಯಲ್ಲಿರುವ ಈ ಮಾಲಿನ್ಯಕಾರಕ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಶ್ವಾಸಕೋಶ ಕ್ಯಾನ್ಸರ್ ಕಾಯಿಲೆಯನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡುತ್ತದೆ.

ಎ) ಅರ್ಸೆನಿಕ್ ಬಿ) ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಸಿ) ಓಝೋನ್ ಡಿ) ಸಲ್ಪರ್ ಆಕ್ಸೈಡ್

5. ಪರಾಗ, ಪ್ರಾಣಿ ಚರ್ಮದ ಹೊಟ್ಟು, ಮನೆಧೂಳು ಇವುಗಳಲ್ಲಿ ಅಲರ್ಜಿಕಾರಕಗಳು ಈ ರೋಗವನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡುತ್ತವೆ.

ಎ) ಶ್ವಾಸಕೋಶ ಕ್ಯಾನ್ಸರ್ ಬಿ) ಅಸ್ತಮಾ ಸಿ) ಹೈಪಟೈಟಿಸ್ ಡಿ) ಡೆಂಗ್ಯೂ

ಒಂದು ಅಂಕದ ಪ್ರಶ್ನೆಗಳು

ಜಾಗತಿಕ ತಾಪದಲ್ಲಿ ಏರಿಕೆ ಎಂದರೇನು?

ಭೂಮಿಯ ಮತ್ತು ಸಾಗರದ ಸರಾಸರಿ ತಾಪದಲ್ಲಿ 200 ವರ್ಷಗಳಲ್ಲಿ ಉಂಟಾಗಿರುವ ಏರಿಕೆಯನ್ನು ಜಾಗತಿಕ ತಾಪದಲ್ಲಾದ ಏರಿಕೆ ಎನ್ನುವರು.

2. ಹಸಿರು ಮನೆ ಪರಿಣಾಮ ಎಂದರೇನು?

ಸೂರ್ಯ ಕಿರಣಗಳು ಭೂಮಿಯನ್ನು ಬಿಸಿಮಾಡಿದ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಬಿಡುಗಡೆಯಾಗುವ ಅವಕೆಂಪು ಕಿರಣಗಳನ್ನು ಕೆಲವು ಅನಿಲಗಳು ಸೆರೆಹಿಡಿದ ಕಾರಣ ವಾಯುಮಂಡಲದ ತಾಪದಲ್ಲಾಗುವ ಏರಿಕೆಯನ್ನು ಹಸಿರು ಮನೆ ಪರಿಣಾಮ ಎನ್ಸುವರು.

3. ಹಸಿರು ಮನೆ ಅನಿಲಗಳು ಯಾವುವು?

ಕಾರ್ಬನ್ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್, ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಆಕ್ಸೈಡ್ಗಳು, ಮಿಥೇನ್, ಓಝೋನ್

4. ಆಮ್ಲ ಮಳೆ ಎಂದರೇನು?

ಮಳೆ ನೀರಿನ  $P^{H}$  5.6 ಕ್ಕಿಂತ ಕಡಿಮೆ ಇದ್ದರೆ ಅಂತಹ ಮಳೆಯನ್ನು ಆಮ್ಲ ಮಳೆ ಎನ್ನುವರು.

5. ವಿಕಿರಣಗಳ ಎರಡು ವಿಧಗಳು ಯಾವುವು?

1. ಅಯಾನಿಕರಣಗೊಳ್ಳುವ ವಿಕಿರಣ 2. ಅಯಾನೀಕರಣಗೊಳ್ಳದ ವಿಕಿರಣ

ಎರಡು ಅಂಕದ ಪ್ರಶೈಗಳು

#### Sponsored & Co-Sponsored by

Shaheen Group of Institutions Bidar, Kalyan Karnataka Pratishtan & District Development Forum, Bidar

ವಾಯುಮಾಲಿನ್ಯದ ನಿಯಂತ್ರಣದ ಯಾವುದಾದರೂ ನಾಲ್ಕು ಕ್ರಮಗಳನ್ನು ಬರೆಯಿರಿ.

 ನಗರ ಹಾಗೂ ಪಟ್ಟಣಗಳಿಂದ ದೂರದಲ್ಲಿ ಕೈಗಾರಿಕೆಗಳನ್ನು ಸ್ಥಾಪಿಸುವುದು.
 ವಾಯುಮಾಲಿನ್ಯಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದ ಕಾನೂನು ಕಟ್ಟಳೆಗಳನ್ನು ತಪ್ಪದೇ ಪಾಲಸುವುದು.
 ವಾಹನಗಳ ಇಂಜಿನ್ ಸಾಮರ್ಥ್ಯ ಹೆಚ್ಚಿಸುವುದು ಮತ್ತು ವಾಹನಗಳ ಇಂಜಿನ್ ನ್ನು ನಿಯತವಾಗಿ ಪರೀಕ್ಷೆಗೆ ಒಳಪಡಿಸುವುದು.

2. ಜಲಮಾಲಿನ್ಯಕ್ಕೆ ಕಾರಣವಾದ ನಾಲ್ಕು ಅಂಶಗಳನ್ನು ಬರೆಯಿರಿ.

1. ಕೈಗಾರಿಕ ತ್ಯಾಜ್ಯಗಳು 2. ಒಳಚರಂಡಿ ನೀರು 3. ಮಾರ್ಜಕಗಳು 4. ಕೃಷಿ ತ್ಯಾಜ್ಯಗಳು

ಅಂತರ್ಜಲ ಮಾಲಿನ್ಯ ಹೇಗೆ ಉಂಟಾಗುವುದು?

ಸೀಸ, ಅರ್ಸನಿಕ್, ಪ್ಲೋರೈಡ್ ಮುಂತಾದ ಮಾಲಿನ್ಯಕಾರಕಗಳು ನೀರಿನಲ್ಲಿರುವ ಹೈಡ್ರೋಜನ್, ಆಕ್ಸಿಜನ್ ಕಬ್ಬಿಣ ಹಾಗೂ ಕ್ಲೋರಿನ್ ಜೊತೆ ಸೇರಿ ಅಂತರ್ಜಲ ಮಾಲಿನ್ಯ ಉಂಟಾಗುವುದು.

- ಜಲಮಾಲಿನ್ಯವನ್ನು ನಿಯಂತ್ರಿಸುವ ಎರಡು ಮಾರ್ಗೋಪಾಯಗಳನ್ನು ಬರೆಯಿರಿ.
  - 1. ಕೈಗಾರಿಕ ತ್ಯಾಜ್ಯಗಳನ್ನು ಹೊರಬಿಡುವ ಮುನ್ನ ವಾತಾವರಣದ ತಾಪಕ್ಕೆ ಇಳಿಸಿ ಹೊರಬಿಡುವುದು.
  - 2. ಕೈಗಾರಿಕ ತ್ಯಾತ್ಯದಲ್ಲಿರುವ ಮಾಲನ್ಯಕಾರಕಗಳನ್ನು ಸಂಸ್ಕರಿಸಿ .
- 5. ಓಝೋನ್ ಪದರ ತೆಳುವಾಗುವುದರ ಪರಿಣಾಮಗಳು ಯಾವುವು?
  - 1. ಚರ್ಮದ ಕ್ಯಾನ್ಸರ್, ಕ್ಯಾಟರಾಕ್ಟ್ ಕಾಯಿಲೆಗಳು ಸಾಧ್ಯತೆ ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ.
  - 2. ಸಸ್ಯ ಮತ್ತು ಪ್ರಾಣಿಗಳ ಬೆಳವಣಿಗೆ ಮತ್ತು ಶಾರೀರಿಕ ಕ್ರಿಯೆಗಳ ತೀವ್ರ ಪರಿಣಾಮ ಬೀರುತ್ತದೆ.
- ವಿಕಿರಣ ಮಾಲಿನ್ಯದ ಯಾವುದಾದರೂ ನಾಲ್ಕು ಆಕರಗಳನ್ನು ಹೆಸರಿಸಿ.

 1. ನ್ಯೂಕ್ಲೀಯ ಶಕ್ತಿ ಸ್ಥಾವರಗಳು
 2. ನ್ಯೂಕ್ಲೀಯ ಶಸ್ತ್ರಗಳು
 3. ನ್ಯೂಕ್ಲೀಯ ತ್ಯಾಜ್ಯಗಳ ಅಸಮರ್ಪಕ ನಿರ್ವಹಣೆ
 4. ವಿಕಿರಣ ಪಟು ಸಮಸ್ಥಾನಿಗಳ ತಯಾರಿಕೆ

## ಅಧ್ಯಾಯ-3, ಧಾತುಗಳ ಆವರ್ತನೀಯ ವರ್ಗೀಕರಣ

ಅಯಾನಿಕರಣ ಶಕ್ತಿ ಎಂದರೇನು? ಆವರ್ತ ಮತ್ತು ವರ್ಗಗಳಲ್ಲಿ ಅಯಾನೀಕರಣ ಶಕ್ತಿಯ ಬದಲಾವಣೆ ವಿವರಿಸಿ.

ಒಂದು ಧಾತುವಿನ ಅತ್ಯಂತ ಹೊರಕಕ್ಷೆಯಲ್ಲಿರುವ ಇಲೆಕ್ಟ್ರಾನನ್ನು ತೆಗೆಯಲು ಬೇಕಾದ ಶಕ್ತಿಗೆ ಅಯಾನೀಕರಣ ಶಕ್ತಿ ಎನ್ನುವರು.

1. ಆವರ್ತದಲ್ಲಿ ಮುಂದೆ ಹೋದಂತೆ ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ. 2. ವರ್ಗದಲ್ಲಿ ಕೆಳಗೆ ಹೋದಂತೆ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ.

 ಮೇಗ್ನಿಷಿಯಂನ ಪರಮಾಣು ಸಂಖ್ಯೆ 12. ಹಾಗಾದರೆ ಅದು ಯಾವ ಬ್ಲಾಕ್ ಗೆ ಮತ್ತು ಆವರ್ತಕ್ಕೆ ಸೇರುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು

ಕಾರಣದೊಂದಿಗೆ ವಿವರಿಸಿ.

# ಮೆಗ್ನೀಷಿಯಂನ ಪರಮಾಣು ಸಂಖ್ಯೆ 12. ಅದರ ಇಲೆಕ್ಟಾನ್ ವಿನ್ಯಾಸ : 1S<sup>2</sup>2S<sup>2</sup>2P<sup>6</sup>3S<sup>2</sup>

ಅತ್ಯಂತ ಕೊನೆಯ ಇಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಆಕ್ರಮಿಸಿಕೊಳ್ಳುವ ಕವಚದ ಸಂಖ್ಯೆ S ಆದ್ದರಿಂದ ಮೆಗ್ನೀಷಿಯಂ S ಬ್ಲಾಕ್ ಗೆ ಸೇರುತ್ತದೆ. ಅತ್ಯಂತ ಕೊನೆಯ ಇಲೆಕ್ಟಾನ್ ಆಕ್ರಮಿಸಿಕೊಳ್ಳುವ ಕವಚದ ಸಂಖ್ಯೆ 3 ಆದ್ದರಿಂದ 3ನೇ ಆವರ್ತದ ಧಾತುವಾಗಿದೆ.

## ಅಧ್ಯಾಯ-4, ಸಿಲಿಕಾನ್

#### Sponsored & Co-Sponsored by

Shaheen Group of Institutions Bidar, Kalyan Karnataka Pratishtan & District Development Forum, Bidar

#### ಎರಡು ಅಂಕದ ಪ್ರಶ್ನೆಗಳು

ಸಿಲಿಕಾನ್ ಉದ್ದರಣದಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರೋಕ್ಲೊರಿಕ್ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಫ್ಲೋರಿಕ್ ಆಮ್ಲಗಳ ಪಾತ್ರವೇನು?

ಹೈಡ್ರೋಕ್ಲೋರಿಕ್ ಆಮ್ಲವು ಮೇಗ್ನೀಶಿಯಂ ಆಕ್ಸೈಡನ್ನು ವಿಲೀನಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ. ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಫ್ಲೋರಿಕ್ ಆಮ್ಲ ರಾಸಾಯನಿಕ ಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಪಾಲ್ಗೋಳ್ಬದ ಸಿಲಿಕಾವನ್ನು ಬೇರ್ಪಡಿಸುತ್ತದೆ.

2. ಸಿಲಿಕಾನ್ ಕಾರ್ಬೈಡನ್ನು ಹೇಗೆ ಪಡೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ?

ಸಿಲಿಕಾನ್ ಮತ್ತು ಕೋಕ್ ಮಮಿಶ್ರಣವನ್ನು ವಿದ್ಯುತ್ ಕುಲುಮೆಯಲ್ಲಿ ಕಾಸಿದಾಗ ಸಿಲಿಕಾನ್ ಕಾರ್ಬೈಡ್ (ಕಾರ್ಬೊರೆಂಡಮ್) ಉತ್ಪತ್ತಿಯಾಗುತ್ತದೆ. Si + C → SiC

ಕೆಳಗಿನವುಗಳ ಒಂದೊಂದು ಉಪಯೋಗ ಬರೆಯಿರಿ.

ಅ. ಸಿಲಿಕಾನ್ ಕಾರ್ಬೈಡ್ ಆ. ಜಿಯೋಲೈಟ್ ಇ. ಸಿಲಿಕಾ ಈ. ಸಿಲಿಕೋನ್

ಅ) ಸಿಲಿಕಾನ್ ಕಾರ್ಬೈಡ್ : ಗಾಜನ್ನು ಕತ್ತರಿಸಲು ಮತ್ತು ಉಜ್ಜಲು ಬಳಸುತ್ತಾರೆ.

ಆ) ಜಿಯೋಲೈಟ್ : ಗಡಸು ನೀರನ್ನು ಮೆದುಗೊಳಿಸಲು ಬಳಸುತ್ತಾರೆ. ಇ) ಸಿಲಿಕಾ : ಗಾಜಿನ ತಯಾರಿಕೆಯಲ್ಲಿ ಬಳಸುತ್ತಾರೆ

ಈ) ಸಿಲಿಕೋನ್ : ನೀರಿನ ನಿರೋಧಕವಾಗಿ ಮತ್ತು ಇನ್ನುಲೇಟರ್ ಆಗಿ ವಿದ್ಯುತ್ ಸಲಕರಣೆಗಳ ಸುತ್ತ ಬಳಸುವರು.

4. ಸಿಲಿಕಾನ್ ಜೈವಿಕ ಪ್ರಾಮುಖ್ಯತೆ ಮತ್ತು ವಹಿನಗಳನ್ನು ಪಟ್ಟಿ ಮಾಡಿ.

ಪ್ರಾಮುಖ್ಯತೆ : ಡಯಾಟಮ್ಗಳು, ರೆಡಿಯೋಲೆರಿಯಾ ವರ್ಗಕ್ಕೆ ಸೇರಿದ ಏಕಕೋಶ ಜೀವಿಗಳು ಮತ್ತು ಸಿಲಿಕಾಯಕ್ತ ಸ್ಪಂಜು ಪ್ರಾಣಿಗಳು ತಮ್ಮ ಹೊರಕವಚ ರೂಪಿಸಿಕೊಳ್ಳಲು ಜೀವಿ ಮೂಲದ ಸಿಲಿಕಾನ್ ನನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಳ್ಳುತ್ತವೆ.

ಹಾನಿ : ಕಲ್ನಾರು, ಗಾಜು ಮತ್ತು ಸಿಮೆಂಟ್ ತಯಾರಿಕೆಯ ಕೈಗಾರಿಕೆಯಲ್ಲಿ ಕೆಲಸ ಮಾಡುವವರಿಗೆ ಸಿಲಿಕಾದ ಕಣಗಳು ಶ್ಲಾಸಕೋಶವನ್ನು ನುಸುಳುವುದರಿಂದ ಸಿಲಿಕೋಸಿಸ್ ಎನ್ನುವ ಕಾಯಿಲೆ ಬರುವುದು.

## ಅಧ್ಯಾಯ-5, ಹಸಿರು ಸಸ್ಯಗಳು ಮತ್ತು ಕಾರ್ಡೇಟಗಳು

ವಾಯುವಿಕೆ ಮೂಳೆಗಳು ಯಾವ ಜೀವಗಳಲ್ಲಿ ಕಂಡು ಬರುತ್ತವೆ? ಇದರ ಪ್ರಾಮುಖ್ಯತೆಯೇನು?

ಪಕ್ಷಿಗಳಲ್ಲಿ ವಾಯುವಿಕೆ ಮೂಳೆಗಳು ಕಂಡುಬರುತ್ತವೆ. ಇದರಿಂದ ದೇಹ ಹಗುರವಾಗಿ ಹಾರಲು ಅನುಕೂಲವಾಗಿದೆ.

ಕೆಳಗಿನವುಗಳಿಗೆ ಏಕದಳ ಮತ್ತು ದ್ವಿದಳ ಸಸ್ಯಗಳಾಗಿ ವರ್ಗೀಕರಿಸಿ.

ಅ. ಭತ್ತ ಆ. ಹಲಸು ಇ. ಮಾವು ಈ. ರಾಗಿ

ಉ. ಏಕದಳ – ಭತ್ತ, ರಾಗಿ ದ್ವಿದಳ – ಹಲಸು, ಮಾವು

## ಅಧ್ಯಾಯ-6, ಸಸ್ಯ ಮತ್ತು ಪ್ರಾಣಿ ಅಂಗಾಂಶಗಳು

 ಒಬ್ಬ ವಿದ್ಯಾರ್ಥಿಯು ಸಂಯುಕ್ತ ಸೂಕ್ಷ್ಮ ದರ್ಶಕದ ಮೂಲಕ ರಕ್ತದ ಸ್ಲೈಡನ್ನು ವೀಕ್ಷಿಸಿದಾಗ, ಕೆಂಪು ರಕ್ತ ಕಣ ಮತ್ತು ಬಿಳಿ ರಕ್ತ ಕಣಗಳನ್ನು ಕೆಳಗಿನ ಯಾವ ವೀಕ್ಷಣೆಗಳ ಆಧಾರದಲ್ಲಿ ಗುರುತಿಸುತ್ತಾನೆ?

ಸಿ. ಕೋಶ ಕೇಂದ್ರ ಸಹಿತ ಕೆಂಪು ರಕ್ತ ಕಣ, ದ್ವಿ ನಿಮ್ಮ ಬಿಳಿ ರಕ್ತ ಕಣ

 ಅಸ್ಥಿ ಮಜ್ಜೆ ಎಂದರೇನು? ಅದರ ಕಾರ್ಯವೇನು? ಅಥವಾ ಅಸ್ಥಿಮಜ್ಜೆ ಎಲ್ಲಿ ಕಂಡುಬರುತ್ತದೆ? ಅದರ ಪ್ರಾಮುಖ್ಯತೆ ಏನು?

#### Sponsored & Co-Sponsored by

Shaheen Group of Institutions Bidar, Kalyan Karnataka Pratishtan & District Development Forum, Bidar

ಉ. ಕೈಕಾಲುಗಳಲ್ಲಿನ ನೀಳವಾದ ಮತ್ತು ಬಲಿಷ್ಠವಾದ ಮೂಳೆಗಳಲ್ಲಿ ತುಂಬಿರುವ ದ್ರವವನ್ನು ಅಸ್ಥಿಮಜ್ಜೆ ಎನ್ನುತ್ತಾರೆ. ಇದು ರಕ್ತನಾಳಗಳ ಹಾಗೂ ಕೊಬ್ಬಿನ ಪದಾರ್ಥಗಳಲ್ಲಿರುವ ದ್ರವ ರಕ್ತದ ಜೀವಕೋಶಗಳ (ಕೆಂಪು ರಕ್ತ ಕಣ & ಬಿಳಿ ರಕ್ತ ಕಣ) ಉತ್ಪತ್ತಿ ಮಾಡುತ್ತದೆ.

ಕೈಲಂ ಮತ್ತು ಫ್ಲೋಯಂಗಳನ್ನು ಸಂಕೀರ್ಣ ಶಾಶ್ವತ ಅಂಗಾಂಶಗಳೆನ್ನುತ್ತಾರೆ ಏಕೆ?

ಉ. ಕ್ಸೈಲಂ ಮತ್ತು ಫ್ಲೋಯಂಗಳು ಸಜೀವ ಮತ್ತು ನಿರ್ಜೀವ ಕೋಶಗಳಿಂದಾಗಿವೆ. ಹೀಗೆ ಇವುಗಳ ರಚನೆ ಸಂಕೀರ್ಣವಾದ ಕಾರಣ ಇವುಗಳನ್ನು ಸಂಕೀರ್ಣ ಶಾಶ್ವತ ಅಂಗಾಂಶಗಳೆನ್ನುತ್ತಾರೆ.

ತಾವರೆ, ಪಿಸ್ಟಿಯ ಮುಂತಾದ ಜಲಸಸ್ಯಗಳ ಎಲೆಗಳು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ತೇಲಲು ಕಾರಣವೇನು?

ಉ. ಈ ಸಸ್ಯಗಳಲ್ಲಿ ಪೇರಂಕೈಮ ಜೀವಕೋಶಗಳು ತುಂಬಾ ಸಡಿಲವಾಗಿ ಜೋಡಣೆಗೊಂಡಿದ್ದು ಅಂತರ್ ಕೋಶಾವಕಾಶಗಳಲ್ಲಿ ಗಾಳಿ ತುಂಬಿಕೊಂಡಿದೆ. ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲೆಗಳು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ತೇಲುತ್ತವೆ.

## ಅಧ್ಯಾಯ-7, ಸೂಕ್ಷ್ಮ ಜೀವಿಗಳಿಂದ ಬರುವ ರೋಗಗಳು

### ಸರಿಯಾದ ಉತ್ತರವನ್ನು ಆಯ್ಕೆಮಾಡಿ ಬಿಟ್ಟ ಜಾಗದಲ್ಲಿ ಭರ್ತಿ ಮಾಡಿ.

- ಚಿಕನ್ ಗುನ್ಯಾ ರೋಗದ ಒಂದು ಸಾಮಾನ್ಯ ಲಕ್ಷಣ \_\_\_\_\_\_
   ಅ. ರಕ್ತದಲ್ಲಿ ಕಿರು ತಟ್ಟೆಗಳ ಸಂಖ್ಯೆ ಕ್ಷೀಣಿಸುವುದು ಆ. ತೀವ್ರತರದ ಉಸಿರಾಟದ ತೊಂದರೆ
  - ಇ. ದೀರ್ಘಕಾಲ ಸಂದುನೋವು ಈ. ಮುತ್ರ ವಿಸರ್ಜನೆಯ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಉರಿ
- ಹ್ಯೂಮನ್ ಪ್ಯಾಪಿಲೋಮ ವೈರಸ್ ನಿಂದ ಹರಡಬಹುದಾದ ರೋಗ \_\_\_\_\_\_
   ಅ. ಪ್ರಜನನಾಂಗದ ಮೇಲೆ ಗುಳ್ಳೆಗಳು ಆ. ಗೊನೊರಿಯ ಇ. ಸಿಫಿಲಿಸ್ ಈ. ಪ್ರಜನನಾಂಗಗಳ ಹರ್ಪಿಸ್
- ಯಾವ ಕಿಣ್ವದ ಸಹಾಯದಿಂದ HIVಯ rna ಅತಿಥೇಯ ಜೀವಕೋಶದಲ್ಲಿ DNA ಯನ್ನು ಸಂಶ್ಲೇಷಿಸುತ್ತದೆ?
   ಅ. HBIG ಆ. ರೆಟ್ರೋ ವೈರಸ್ ಇ. ರಿವರ್ಸ್ ಟ್ರಾನ್ಸ್ ಕ್ರಿಪ್ಪೇಸ್ ಈ. HBV
- ಹೆಚ್.ಐ.ವಿ. ಸೊಂಕಿತ ವ್ಯಕ್ತಿಯು ವಿವಿಧ ರೋಗಗಳಿಗೆ ತುತ್ತಾಗಲು ಕಾರಣ \_\_\_\_\_
   ಅ. ಕುಂದಿದ ರೋಗ ನಿರೋಧಕ ಶಕ್ತಿ ಆ. ಕೆಂಪು ರಕ್ತಕಣಗಳಲ್ಲಿ ಉಂಟಾದ ಏರಿಕೆ
   ಇ. ಸ್ನಾಯುಗಳ ಚಲನೆಯಲ್ಲಿ ಉಂಟಾದ ತೊಂದರೆ ಈ. ಕುಂಠಿತಗೊಂಡ ಪ್ಲೇಟ್ ಲೆಟ್ ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆ
- ಡೆಂಗ್ಯೂ ಮತ್ತು ಚಿಕನ್ ಗುನ್ಯಾ ಜ್ವರ ಹರಡಲು ಕಾರಣವಾದ ಸೊಳ್ಳೆ \_\_\_\_\_ ಅ. ಈಡಿಸ್ ಈಜಿಪ್ಪಿ ಆ. ಅನಾಫೆಲಿಸ್ ಇ. ಕ್ಯೂಲೆಕ್ಸ್ ಈ. ನೊಣ
- 6. AIDSನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡುವ ವೈರಸ್ \_\_\_\_\_
- ಅ.HBV ಆ.HIV ਕ.HSV ಈ.HPV
- ಈ ಕೆಳಗಿನ ಪ್ರಶೈಗಳಿಗೆ ಉತ್ತರಿಸಿ. (2 ಅಂಕ)
- ಸಿಫಿಲಸ್ ರೋಗದ ಲಕ್ಷಣಗಳಾವುವು?
   ಮೂಗು, ಗಂಟಲು, ಕಾಲಿನ ಕೆಳಭಾಗದಲ್ಲಿ ಹುಣ್ಣುಗಳು ಕಾಣಿಸಿಕೊಳ್ಳುವುದು.
  - 2. ಹೃದಯ ರಕ್ತನಾಳಗಳು, ಪಿತ್ತಜನಕಾಂಗ ಹಾಗೂ ಮೂಳೆಗಳಿಗೆ ಹಾನಿಉಂಟಾಗದು.
- 3. ದೇಹದ ಸ್ನಾಯುಗಳ ಚಲನೆಯಲ್ಲಿ ತೊಂದರೆ, ಪಾರ್ಶ್ವವಾಯು, ಮರೆವು, ಹಾಘೂ ಕ್ರಮೇಣ ಅಂಧತ್ವ ಬರುವದು.
- 4. ಕೊನೆಗೆ ಸಾವು ಸಂಭವಿಸಬಹುದು.
- 2. ಹೆಚ್.ಐ.ವಿ. ಸೋಂಕು ಹರಡುವ ವಿಧಾನಗಳು ಯಾವುವು?

#### Sponsored & Co-Sponsored by

Shaheen Group of Institutions Bidar, Kalyan Karnataka Pratishtan & District Development Forum, Bidar

## ಅಧ್ಯಾಯ-8, ಚಲನೆಯ ವಿಧಗಳು

- ತರಂಗದೂರ ಎಂದರೇನು? ಅದರ ಮೂಲಮಾನವನ್ನು ತಿಳಿಸಿ. ಅಡ್ಡ ತರಂಗಗಳಲ್ಲಿ ಎರಡು ಆವರ್ತಕ ಶೃಂಗ ಅಥವಾ ಗರ್ತಗಳ ಅಂತರವನ್ನು ತರಂಗದೂರ ಎನ್ನುತ್ತೇವೆ. ನೀಳ ತರಂಗಗಳಲ್ಲಿ ಎರಡು ..
- ಆವರ್ತಕ ಸಂಖ್ಯೆ ಎಂದರೇನು? ಇದರ ಮೂಲಮಾನ ತಿಳಿಸಿ. ಪ್ರತಿ ಸೆಕೆಂಡಿಗೆ ತರಂಗದಲ್ಲಿ ಆಗುವ ಪುನರಾವರ್ತನೆಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಆವರ್ತಕ ಸಂಖ್ಯೆ ಎನ್ನುವರು. ಇದರ ಮೂಲಮಾನ ಹರ್ಟ್ಸ್.
- 3. ತರಂಗ ವೇಗ ಎಂದರೇನು? ಅದರ ಸೂತ್ರ ಬರೆಯಿರಿ.
- ಮಾಧ್ಯಮದಲ್ಲಿನ ಕ್ಷೋಭೆಯು ಪ್ರಸರಿಸುವ ವೇಗಕ್ಕೆ ತರಂಗ ವೇಗ ಎನ್ನುವರು. ತರಂಗ ವೇಗ = ಕಂಪನಾಂಕ ಆವರ್ತ ಸಂಖ್ಯೆ
- 4. ಅಡ್ಡ ತರಂಗ ಎಂದರೇನು? ಅದನ್ನು ಪ್ರತಿನಿಧಿಸುವ ಅಂಶಗಳಾವುವು? ತರಂಗ ಚಲನೆಯಲ್ಲಿ ಮಾಧ್ಯಮದ ಕಣಗಳು ತರಂಗ ಚಲನೆಯ ದಿಕ್ಕಿಗೆ ಲಂಬವಾಗಿ ಕಂಪಿಸಿದರೆ ಅಂತಹ ತರಂಗವನ್ನು ಅಡ್ಡ ತರಂಗ ಎನ್ನುತ್ತಾರೆ. ಉಬ್ಬು ಮತ್ತು ತಗ್ಗುಗಳು ಅಡ್ಡ ತರಂಗಗಳು ಪ್ರತಿನಿಧಿಸುತ್ತವೆ.
- ನೀಳ ತರಂಗ ಎಂದರೇನು? ಅದನ್ನು ಪ್ರತಿನಿಧಿಸುವ ಅಂಶಗಳಾವುವು? ತರಂಗ ಪ್ರಸಾರವಾಗುವಾಗ ಮಾಧ್ಯಮದ ಕಣಗಳು ತರಂಗ ಚಲನೆಯ ದಿಕ್ಕಿನಲ್ಲೇ ಕಂಪಿಸಿದರೆ ಅಂತಹ ತರಂಗವನ್ನು ನೀಳ ತರಂಗ ಎನ್ನುತ್ತಾರೆ. ಸಂಪೀಡನೆ ಮತ್ತು ವಿರಳನಗಳು ನೀಳ ತರಂಗವನ್ನು ಪ್ರತಿನಿಧಿಸುತ್ತವೆ.
- 6. ವಿದ್ಯುತ್ ಕಾಂತೀಯ ತರಂಗಗಳೆಂದರೇನು? ಯಾವುದಾದರೂ 2 ತರಂಗಗಳನ್ನು ಹೆಸರಿಸಿ. ಯಾವ ತರಂಗಗಳು ವಿದ್ಯುತ್ ಕ್ಷೇತ್ರ ಮತ್ತು ಕಾಂತೀಯ ಕ್ಷೇತ್ರಗಳು ಕಂಪನಗಳನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆಯೋ ಅದನ್ನು ವಿದ್ಯುತ್ ಕಾಂತೀಯ ತರಂಗಗಳು ಎನ್ನುವರು. ರೇಡಿಯೊ ತರಂಗಗಳು ಮತ್ತು ಬೆಳಕು
- ಇವುಗಳನ್ನು ನಿರೂಪಿಸಿ, ಪಾರ ಮತ್ತು ಆಂದೋಲನಾವಧಿ ಸರಳ ಸಂಗತ ಚಲನೆಯಲ್ಲಿರುವ ವಸ್ತುವಿನಲ್ಲಿ ತನ್ನ ಸಮಸ್ಥಾನದಿಂದಾಗುವ ಗರಿಷ್ಟ ಸ್ಥಾನಪಲ್ಲಟಕ್ಕೆ ಪಾರ ಎನ್ನುವರು. ಒಂದು ಆಂದೋಲನಕ್ಕೆ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವ ಅವಧಿಯನ್ನು ಆಂದೋಲನಾವಧಿ ಎನ್ನುವರು.
- 8. ಸರಳ ಸಂಗತ ಚಲನೆ ಎಂದರೇನು? ಅಂತಹ 2 ಚಲನೆಗಳನ್ನು ಹೆಸರಿಸಿ.

ಕಾಲಬದ್ಧವಾಗಿ ಆವರ್ತನೆಗೊಳ್ಳುವ ಚಲನೆಯನ್ನು ಸರಳಸಂಗತ ಚಲನೆ ಎನ್ನುವರು. ಉಯ್ಯಾಲೆಯ ತೊನೆದಾಟ, ಶೃತಿಕವೆಯ ಕಂಪನ.

9. ಯಾಂತ್ರಿಕ ತರಂಗಗಳೆಂದರೇನು? ಉದಾ. ಕೊಡಿ.

ದ್ರವ್ಯ ಮಾಧ್ಯಮದಲ್ಲಿ ಪ್ರಸಾರವಾಗುವ ತರಂಗಗಳು ಯಾಂತ್ರಿಕ ತರಂಗಗಳು. ಉದಾ. ಶಬ್ದ ತರಂಗ, ನೀರಿನ ತರಂಗ.

10. ಸರಳ ಲೊಲಕದ ಚಲನೆಯನ್ನು ಸರಳ ಸಂಗತ ಚಲನೆ ಎನ್ನುವರು ಏಕೆ?

ಸರಳ ಲೋಲಕವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ದೂರ ಚಲಿಸಿ ಒಂದು ಕ್ಷಣ ನಿಶ್ಚಲವಾಗುತ್ತದೆ. ನಂತರ ವಿರುದ್ಧ ದಿಕ್ಕಿನಲ್ಲಿ ಸಮಸ್ಥಿತಿಗೆ ವೇಗೋತ್ಕರ್ಷದೊಂದಿಗೆ ಚಲಿಸುತ್ತದೆ. ಕಾಲಬದ್ಧವಾಗಿ ಆವರ್ತನೆಗೊಳ್ಳುವ ಈ ಚಲನೆಯನ್ನಾಧರಿಸಿ ಗುಂಡಿನ ಸ್ಥಾನವನ್ನು ಮುನ್ನೂಚಿಸಲು ಸಾಧ್ಯ ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಸರಳ ಸಂಗತ ಚಲನೆ ಎನ್ನುವರು.

11. ಸರಳ ಸಂಗತ ಚಲನೆಯ ಅನ್ವಯಗಳಾವುವು?

ಎ. ಕಾಲಮಾಪನಕ್ಕೆ ಲೋಲಕದ ಸರಳ ಸಂಗತ ಚಲನೆಯನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಲಾಗುತ್ತಿತ್ತು. ಬಿ. ಸಂಗೀತ ವಾದ್ಯಗಳ ಶೃತಿಗೊಳಿಸುವಿಕೆಗೆ ಸರಳ ಸಂಗತ ಚಲನೆಯ ಬಳಕೆಯಾಗುತ್ತದೆ. ಸಿ. ಅಣುಗಳ ಅಧ್ಯಯನಕ್ಕಾಗಿ ಸರಳ ಸಂಗತ ಚಲನೆಯನ್ನು ಅನ್ವಯಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ.

Sponsored & Co-Sponsored by

122

Shaheen Group of Institutions Bidar, Kalyan Karnataka Pratishtan & District Development Forum, Bidar

## ಅಧ್ಯಾಯ-9, ಉಷ್ಣ ಇಂಜಿನ್ನಗಳು

1. ಡೀಸಿಲ್ ಇಂಜಿನ್ ನಲ್ಲಿ ಕಿಡಿಬೆಣೆ ಇಲ್ಲದಿದ್ದರೂ ಸಹ ಇಂಧನವು ಹೊತ್ತಿಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಕಾರಣ ಕೊಡಿ.

ಡೀಸಿಲ್ ಇಂಜಿನನಲ್ಲಿ ಗಾಳಿ ಮತ್ತು ಇಂಧನದ ಸಂಪೀಡನಾ ಅನುಪಾತ 4:1 ರಿಂದ 25:1 ಇರುತ್ತದೆ. ಇದರಿಂದ ಭುಕ್ತಿ ಹೊಡೆತದಲ್ಲಿ ಗಾಳಿಯನ್ನು ಮಾತ್ರ ಸಿಲಿಂಡರ್ ನಒಳಗೆ ತೆಗೆದುಕೊಂಡಾಗ ಸುಮಾರು 1000 ಕೆಲ್ವಿನ್ ನಷ್ಟು ಹೆಚ್ಚು ತಾಪ ಉತ್ಪತ್ತಿಯಾಗುತ್ತದೆ. ಇದು ಇಂಧನವನ್ನು ಹೊತ್ತಿಸಲು ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ.

2. ಹಬೆ ಎಂಜಿನ್ 2 ಅನಾನುಕೂಲತೆಗಳನ್ನು ಬರೆಯಿರಿ.

 ಹಬೆ ಎಂಜಿನ್ಗಳು ಗಾತ್ರದಲ್ಲಿ ದೊಡ್ಡದಾಗಿರುವುದರಿಂದ ಮತ್ತು ಅತೀ ತೂಕವಿರುವುದರಿಂದ ಸಣ್ಣ ಯಂತ್ರಗಳಿಗೆ ಅಳವಡಿಸಲು ಸೂಕ್ತವಲ್ಲ.
 ಹಬೆ ಎಂಜಿನ್ ದಕ್ಷತೆ ತುಂಬಾ ಕಡಿಮೆ.

 ಒಂದು ಉಷ್ಣ ಎಂಜಿನ್ ದ ದ ಕ್ಷತೆಯು 25% ಇದೆ. 500 ಜೌಲ್ ಗಳಷ್ಟು ಉಷ್ಣವನ್ನು ಇಂಜಿನ್ ಒದಗಿಸಿದರೆ ಆ ಇಂಜಿನ್ ಮಾಡಿದ ಕೆಲಸವನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಿರಿ.

ದಕ್ಷತೆ = 25% ಉಷ್ಣ = 500% ಔಲ್, ಕೆಲಸ = ?

ದಕ್ಷತೆ = --- ಕೆಲಸ = ಕೆಲಸ ಔಲ್

## ಅಧ್ಯಾಯ–10, ನ್ಯೂಕ್ಲೀಯ ಶಕ್ತಿ

ನ್ಯೂಕ್ಲೀಯ ತ್ಯಾಜ್ಯಗಳನ್ನು ಸೂಕ್ತವಾಗಿ ವಿಲೇವಾರಿ ಮಾಡಬೇಕು ಕಾರಣ ಕೊಡಿ.

ಅ. ಅನುವಂಶಿಯ ಅವ್ಯವಸ್ಥೆ ಆ. ಕ್ಯಾನ್ಸರ ರೋಗಕ್ಕೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ ಇ.ವಿಕಿರಣಗಳನ್ನು ಹೊರಸೂಸುತ್ತದೆ ಈ. ವಿಕಿರಣಮಾಲಿನ್ಯ ಉಂಟುಮಾಡುತ್ತದೆ.

2. ನ್ಯೂಕ್ಲೀಯ ವಿದ್ಯುತ ಕ್ರಿಯಾಕಾರಿಯ ತತ್ವ

ಅ. ನಿಯಂತ್ರಿತ ವಿದಳನ ಆ. ಅನಿಯಂತ್ರಿತ ವಿದಳನಇ. ನಿಯಂತ್ರಿತ ಸಮ್ಮಿಳನ ಈ. ಅನಿಯಂತ್ರಿತ ಸಮ್ಮಿಳನ

3. ನ್ಯೂಕ್ಲೀಯ ಕ್ರಿಯೆಯ ಅತಿ ದೊಡ್ಡ ಸವಾಲು

ಅ. ನಿರಂತರತೆ ಕಾಯ್ದುಕೊಳ್ಳುವುದು ಆ. ಕಚ್ಚಾವಸ್ತುಗಳ ಕೊರತೆ ಇ. ಅನಿಯಂತ್ರಣ ಈ. ದುಬಾರಿ

4. ತಂಪುಕಾರಿಯಾಗಿ ಬಳಸುವ ವಸ್ತು

ಅ. ಪಾದರಸ ಆ. ಸಿಲಿಕಾನ್ ಇ. ಸೀಸ್ ಈ. ದ್ರವ ಸೋಡಿಯಂ

ಎರಡು ಅಂಕದ ಪ್ರಶ್ನೆಗಳು

ನಿಯಂತ್ರಕ ಸರಳುಗಳು ವಿದ್ಯುತ್ ಕ್ರಿಯಕಾರಿಯಲ್ಲಿ ಹೇಗೆ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತದೆ? ನಿಯಂತ್ರಗಳಿಗೆ ಉದಾ. ನೀಡಿ.

ನಿಯಂತ್ರಕ ಸರಳುಗಳು ನ್ಯೂಟ್ರಾನ್ಗಳನ್ನು ಹೀರಿಕೊಳ್ಳುವ ಗುಣ ಹೊಂದಿರುವ ಕಾರಣ ಕ್ರಿಯಾಕಾರಿಯು ಗರ್ಭದೊಳಗೆ ಇಳಿಸುವ ಆಳವನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸುವುದು ಅಥವಾ ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುವುದರ ಮೂಲಕ ನ್ಯೂಟ್ರಾನ್ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ನಿಯಂತ್ರಿಸಿ ಕ್ರಿಯಾಕಾರಿಯಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತವೆ.

2. ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯ ವಿದಳನ ಕ್ರಿಯೆ ಎಂದರೇನು? ಒಂದು ಉದಾ. ಕೊಡಿ.

ಒಂದು ಭಾರವಾದ ಪರಮಾಣುವಿನ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯಸ್ ಒಡೆದು 2 ಮಧ್ಯದ ಪ್ರಮಾಣದ ಬೀಜಗಳನ್ನುಂಟು ಮಾಡಿ ಅಗಾಧ ಪ್ರಮಾಣದ ಶಕ್ತಿ ಬಿಡುಗಡೆ ಮಾಡುವ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನ್ಯೂಕ್ಲೀಯ ವಿದಳನ ಕ್ರಿಯೆ ಎನ್ನುತ್ತಾರೆ.

Sponsored & Co-Sponsored by

123

Shaheen Group of Institutions Bidar, Kalyan Karnataka Pratishtan & District Development Forum, Bidar

3. ನ್ಯೂಕ್ಲೀಯ ಸಮ್ಮಿಳನ ಎಂದರೇನು? ಒಂದು ಉದಾಹರಣೆ ಕೊಡಿ.

ಎರಡು ಹಗುರವಾದ ಪರಮಾಣುವಿನ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯಸ್ಗಳನ್ನು ಸಮ್ಮಿಲನ ಹೊಂದಿ ಒಂದು ಭಾರವಾದ ಬೀಜವಾಗಿ ಅಗಾಧ ಪ್ರಮಾಣದ ಶಕ್ತಿ ಬಿಡುಗಡೆ ಮಾಡುವ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನ್ಯೂಕ್ಲೀಯ ಸಮ್ಮಿಳನ ಕ್ರಿಯೆ ಎನ್ನುತ್ತಾರೆ.

## ಅಧ್ಯಾಯ-11, ಔದೋಗಿಕ ನಿರವಯವ ರಸಾಯನ ಶಾಸ್ತ್ರ

ಮಣ್ಣಿನಿಂದ ತಯಾರಿಸಿದ ಕುಂಭಕಗಳಿಗೆ ಗ್ಲೇಜಿಂಗ್ ಮಾಡುತ್ತಾರೆ ಏಕೆ?

1. ಕುಂಭಕಗಳಲ್ಲಿರುವ ರಂಧ್ರಗಳನ್ನು ಭರ್ತಿ ಮಾಡಲು 2. ಹೊಳಪು ನೀಡಲು

2. ಆಧುನಿಕ ಸಂಪರ್ಕ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯಲ್ಲಿ ಲೋಹದ ಬದಲು ದ್ಯುತಿ ತಂತುಗಳನ್ನು ಬಲಸುತ್ತಾರೆ ಇದಕ್ಕೆ 2 ಕಾರಣ ಕೊಡಿ.

1) ದ್ಯುತಿತಂತುಗಳು ಒಮ್ಮಿಗೆ ಅನೇಕ ಸಂದೇಶಗಳನ್ನು ಪ್ರವಹಿಸಬಲ್ಲವಾಗಿವೆ. 2) ಸಂದೇಶಗಳು ಇಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಗಿಂತಲೂ ವೇಗವಾಗಿ ಚಲಿಸುವ ಫೋಟಾನಿನ ಮೂಲಕ ಸಾಗಿ ಮತ್ತು ವೇಗವಾಗಿ ತಲುಪುತ್ತವೆ.

3. ಹಳೆಯ ಕಾಗದ ಹಳದಿಬಣ್ಣಕ್ಕೆ ತಿರುಗುತ್ತದೆ ಏಕೆ?

ಮರದ ಪ್ರಧಾನ ಘಟಕವಾದ ಲಿಗ್ನಿನ್ ಕಾಗದದಲಿರುತ್ತದೆ. ಬೆಳಕು ಮತ್ತು ಆಕ್ಸಿಜನ್**ಗೆ ಕಾಗದ ತೆರೆದುಕೊಂಡಾಗ** ಲಿಗ್ನಿನ್ ರಾಸಾಯನಿಕ ಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಪಟ್ಟು ಹಳದಿ ಬಣ್ಣಕ್ಕೆ ತಿರುಗುತ್ತದೆ.

4. ಗಾಜನ್ನು ತಕ್ಷಣವೇ ಕಾಸಿದಾಗ ಅಥವಾ ತಂಪುಗೊಳಿಸಿದಾಗ ಸೀಳಲು ಕಾರಣವೇನು?

ಗಾಜು ಉಷ್ಣದ ಅವಾಹಕವಾದ್ದರಿಂದ ತಾಪದ ಏರುಪೇರಾದಾಗ ಕೊಂಚ ಭಾಗ ಒಗ್ಗುವುದರಿಂದ ಅಥವಾ ಕೊಂಚ ಭಾಗ ಕುಗ್ಗುವದರಿಂದ ಗಾಜು ಸೀಳುತ್ತದೆ.

ಮಡಕೆಯಲ್ಲಿಟ್ಟ ನೀರು ತಂಪಾಗಿರಲು ಕಾರಣವೇನು?

ಮಡಿಕೆಯಲ್ಲಿನ ಅಗೋಚರ ರಂಧ್ರಗಳ ಮೂಲಕ ನೀರು ನಿರಂತರ ಆವಿಯಾಗುವುದರಿಂದ ಮಡಿಕೆಯೊಳಗಿನ ನೀರು ತಂಪಾಗುವುದು.

- ಸ್ಟೀಲ್ ಬಾಲ್ ಬೇರಿಂಗ್ ಗಳ ಬದಲಾಗಿ ಕುಂಭಕ ಬಾಲ್ ಬೇರಿಂಗ್ ಗಳನ್ನು ಬಳಸಬಹುದು ಕಾರಣ ಕೊಡಿ. ಇದರಿಂದ ಬಿಡಿ ಭಾಗಗಳು ನಶಿಸವು
- ಗಾಜಿನ ತಯಾರಿಕೆಯಲ್ಲಿ ಅನೀಲನ ಕ್ರಿಯೆ ಕೈಗೊಳ್ಳಲು ಕಾರಣವೇನು?

ತಯಾರಿಸಿದ ಗಾಜಿನ ಸಾಮಗ್ರಿಗಳನ್ನು ಕೊಠಡಿಯ ತಾಪಕ್ಕೆ ಬರುವಂತೆ ವಿವಿಧ ಆವರಣಗಳಲ್ಲಿ ತಾಪದ ಇಳಿಕೆ ಕ್ರಮದಲ್ಲಿ ತಂಪುಗೊಳಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ. ಒಂದು ವೇಳೆ ದಿಢೀರನೆ ತಂಪುಗೊಳಿಸಿದರೆ ಮೇಲಿನ ಪದರ ಮಾತ್ರ ತಂಪುಗೊಂಡು ಕೆಳ ಪದರ ಸರಿಯಾಗಿ ತಂಪುಗೊಳ್ಳುವುದಿಲ್ಲ. ಇದರಿಂದ ಗಾಜಿನಲ್ಲಿ ಬಿರುಕು ಮೂಡಬಹುದು. ಹಾಗಾಗಿ ಗಾಜನ್ನು ನಿಧಾನವಾಗಿ ತಂಪುಗೊಳಿಸುವ ಅನೀಲನ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಪಡಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ.

## ಅಧ್ಯಾಯ-12, ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ಅದರ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು

### ಸರಿಯಾದ ಉತ್ತರ ಆರಿಸಿ ಬರೆಯಿರಿ.

- 1. ಆಹಾರದಲ್ಲಿರುವ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತ ಎ. ಪ್ರೋಟೀನ್ ಬಿ. ನೀರು ಸಿ. ಉಪ್ಪು ಡಿ. ಅಮೋನಿಯ
- 2. ಸಂಧ್ಯಾಳು ಎಣ್ಣೆಯು ತುಪ್ಪಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚಿನ ಸಂಗ್ರಹ ಯೋಗ್ಯಕಾಲ ಹೊಂದಿದೆ ಎನ್ನಲು ಕಾರಣ.
  - ಎ. ಎಣ್ಣೆಯ ಬೆಲೆ ಕಡಿಮೆ ಬಿ. ಎಣ್ಣೆಯ ಬೆಲೆ ಹೆಚ್ಚು ಸಿ. ಎಣ್ಣೆಯು ಅಪಾರ್ಯಾಪ್ತ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್
  - ಡಿ. ಎಣ್ಣೆಯು ಪರ್ಯಾಪ್ತ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್

#### Sponsored & Co-Sponsored by

Shaheen Group of Institutions Bidar, Kalyan Karnataka Pratishtan & District Development Forum, Bidar

3. CooH ಕ್ರಿಯಾ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಸಂಯುಕ್ತ

ಎ. ಎಸ್ಟರ್ ಬಿ. ಅಲ್ಲೊಹಾಲ್ ಸಿ. ಕಾರ್ಬಾಕ್ಷಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಡಿ. ಅಮೈನ್

4. ಸೋಡಿಯಂ ಹೈಡ್ರೋಕ್ಸೈಡ್ ನಲ್ಲಿ 'ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್' ಕ್ರಿಯಾ ಗುಂಪಿದ್ದರೂ ಅದನ್ನು ಸೋಡಿಯಂ ಅಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುವುದಿಲ್ಲ.

ಎ. ಸೋಡಿಯಂ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತ ಬಿ. ಸೋಡಿಯಂ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ನಿರವಯವ ಸಂಯುಕ್ತ

ಸಿ. ಸೋಡಿಯಂ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಲ್ಯೋಹಾಲಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತ ಡಿ. ಬಹುಕ್ರಿಯಾ ಗುಂಮ ಹೊಂದಿದೆ.

5. ನುಸಿಗುಳಿಗೆ ತಯಾರಿಕೆಯಲ್ಲಿ ಬಳಸುವ ಅರೋಮ್ಯಾಟಕ್ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್

ಎ. ಬೇಂಜೀನ್ ಬಿ. ಟಾಲೀನ್ ಸಿ. ನ್ಯಾಫಲೀನ್ ಡಿ. ಸೈಕ್ಲೋ ಹೈಕ್ಷೇನ್

6. ಎ) ಬಹು ಕ್ರಿಯಾಗುಂಪು ಸಂಯುಕ್ತ ಎಂದರೇನು?

ಒಂದಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚಿನ ಕ್ರಿಯಾಗುಂಪುಗಳಿರುವ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಿಗೆ ಬಹುಕ್ರಿಯಾಗುಂಪು ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಎನ್ನುವರು.

- ಬಿ) ಎಣ್ಣೆಗಳ ಹೈಡ್ರೋಜನೀಕರಣ ಎಂದರೇನು? ಹೈಡ್ರೋಜನೀಕರಣದಲ್ಲಿ ಬಳಸುವ ಕ್ರಿಯಾವರ್ಧಕ ಯಾವುದು? ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನಿಲವನ್ನು ಹಾಯಿಸುವುದರ ಮೂಲಕ ದ್ರವ ಎಣ್ಣೆಗಳನ್ನು ಪರ್ಯಾಪ್ತ ಘನ ಕೊಬ್ಬಗಳಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸುವ ಕ್ರಿಯೆಗೆ ಎಣ್ಣೆಗಳ ಹೈಡ್ರೋಜನೀಕರಣ ಎನ್ನುವರು. ಕ್ರಿಯಾವರ್ಧಕ – ನಿಕ್ಕಲ್ (Ni)
- ಪರ್ಯಾಪ್ತ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್ ಗಳು ಎಂದರೇನು? ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್ ಸರಪಣಿಯ ಯಾವುದೇ ಎರಡು ಅನುಕ್ರಮ ಕಾರ್ಬನ್ ಗಳೊಂದಿಗೆ ಕೇವಲ ಏಕಬಂಧ ಇದ್ದಲ್ಲಿ ಅವುಗಳನ್ನು ಪರ್ಯಾಪ್ತ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್ ಗಳು ಎನ್ನುತ್ತೇವೆ.
- ಅಪರ್ಯಾಪ್ತ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್ ಗಳು ಎಂದರೇನು? ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್ ಸರಪಣಿಯ ಯಾವುದೇ ಅನುಕ್ರಮ ಕಾರ್ಬನ್ ಗಳ ನಡುವೆ ಕನಿಷ್ಟ ಒಂದು ದ್ವಿಬಂಧ ಅಥವಾ ತ್ರಿಬಂಧ ಇರುವ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್ ಗಳನ್ನು ಅಪರ್ಯಾಪ್ತ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್ ಗಳು ಎನ್ನುತ್ತೇವೆ.
- ಕ್ರಿಯಾ ಗುಂಪುಗಳೆಂದರೇನು? ಅಣುಗಳ ವಿಶಿಷ್ಟ ಗುಣಗಳಿಗೆ ಕಾರಣವಾಗುವ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪರಮಾಣು ಗುಂಪುಗಳು ಅಥವ ಅಣುಗಳ ಒಗಳಗಿನ ಬಂಧಗಳಿಗೆ ಕ್ರಿಯಾಗುಂಪುಗಳೆನ್ನುತ್ತೇವೆ.
- 10. ಹೈಡ್ರೋಜನಿಕರಣ ಎಂದರೇನು?

ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನಿಲವನ್ನು ಹಾಯಿಸುವುದರ ಮೂಲಕ ದ್ರವ ಎಣ್ಣೆಗಳನ್ನು ಪರ್ಯಾಪ್ತ ಘನ ಕೊಬ್ಬುಗಳನ್ನಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸುವ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಗೆ ಎಣ್ಣೆಗಳ ಹೈಡ್ರೋಜನೀಕರಣ ಎನ್ನುತ್ತಾರೆ.

## ಘಟಕ-13, ಔದ್ಯೋಗಿಕ ಸಾವಯವ ರಸಾಯನ ಶಾಸ್ತ್ರ

1. ಫರ್ಮೆಂಟೇಶನ್ ಎಂದರೇನು?

ಕೆಲವು ಸಾವಯವ ವಸ್ತುಗಳ ಮೇಲೆ ಸೂಕ್ಷ್ಮಾಣುಜೀವಿಗಳು ವರ್ತಿಸಿ ಉಂಟು ಮಾಡುವ ರಾಸಾಯನಿಕ ಕ್ರಿಯೆಗೆ ಫರ್ಮೆಂಟೆಶನ್ ಎನ್ನುತ್ತಾರೆ.

2. ನಳಿನಿ ಮನೆಗೆ ತಂದಿರುವ ದ್ರಾಕ್ಷಿ ಹಣ್ಣುಗಳನ್ನು ಒಣಗಿಸಿಡುತ್ತಾಳೆ, ಏಕೆ?

ದ್ರಾಕ್ಷಿ ಹಣ್ಣುಗಳಲ್ಲಿರುವ ನೀರಿನ ಅಂಶ ಅದನ್ನು ಸುಲಭವಾಗಿ ಕೆಡುವ ಹಾಗೆ ಮಾಡುತ್ತದೆ. ಒಣ ದ್ರಾಕ್ಷಿಗಳಲ್ಲಿ ನೀರಿನ ಅಂಶ ಆವಿಕರಣಗೊಂಡು ದೀರ್ಘಕಾಲ ಉಳಿಯುವದರಿಂದ ನಳಿನಿ ದ್ರಾಕ್ಷಿ ಹಣ್ಣುಗಳನ್ನು ಒಣಗಿಸಿಡುತ್ತಾಳೆ.

## ಅಧ್ಯಾಯ–14, ಶಬ್ದ

1. ಶ್ರವಣ ಶಬ್ದಕ್ಕಿಂತ ಕಡಿಮೆ ಆವೃತ್ತಿಯಲ್ಲಿರುವ ಶಬ್ದ ತರಂಗಗಳ ಹೆಸರು

ಎ) ಇನ್ ಪ್ರಾಸಾನಿಕ್ಸ್ ಬಿ) ಅಲ್ಪ್ರಾಸಾನಿಕ್ ಸಿ) ಸೂಪರ್ ಸಾನಿಕ್ ಡಿ) ನೀಳಲೆ

### Sponsored & Co-Sponsored by

Shaheen Group of Institutions Bidar, Kalyan Karnataka Pratishtan & District Development Forum, Bidar

 ಶಬ್ದದ ಆಕರ ಮತ್ತು ಪ್ರತಿಧ್ವನಿಗಳ ನಡುವಿನ ಕಾಲಾವಧಿ 4 ಸೆ. ಆಗಿದೆ. ಶಬ್ದದ ಜವವು 340 ಮೀ/ಸೆ. ಆದರೆ ಶಬ್ದದ ಆಕರ ಮತ್ತು ಪ್ರತಿಧ್ವನಿತ ಮೇಲ್ಮೈಗಿರುವ ದೂರ \_\_\_\_\_

a) 340 and a) 1360 and a) 680 and a) 135 and

- 3. ಶ್ರವಣ ಶಬ್ದದ ಶ್ರೇಣಿ
- ಎ) 20Hz 20,000 KHz ಬಿ) 20 Hz 20,000 Hz ಸಿ) 20 Hz 200 Hz ಡಿ) 20 Hz 20 KHz 4. ಕೆಂಪು ಪಲ್ಲಟ ಉಂಟಾಗಲು ಕಾರಣ
  - ಎ) ಶಬ್ದದ ಡಾಪ್ಲರ್ ಪರಿಣಾಮ ಬಿ) ಬೆಳಕಿನ ಡಾಪ್ಲರ್ ಪರಿಣಾಮ ಸಿ) ದ್ಯುತಿ ವಿದ್ಯುತ್ ಪರಿಣಾಮ
  - ಡಿ) ವಿದ್ಯುತ್ ಕಾಂತಿಯ ಪ್ರೇರಣೆ

## ಎರಡು ಅಂಕದ ಪ್ರಶ್ನೆಗಳು

1. ಡಾಪ್ಲರ್ ಪರಿಣಾಮದ ಅನ್ವಯಗಳಾವುವು?

ಕೃತಕ ಉಪಗ್ರಹಗಳನ್ನು ಪತ್ತೆ ಹಚ್ಚಲು, ಜಲಾಂತರ್ಗಾಮಿಗಳನ್ನು ಪತ್ತೆ ಹಚ್ಚಲು ಮತ್ತು ಅದರ ವೇಗವನ್ನು ಅಂದಾಜಿಸಲು ಡಾಪ್ಲರ್ ಪರಿಣಾಮವನ್ನು ಉಪಯೋಗಿಸುತ್ತಾರೆ. ಭೌತಶಾಸ್ತ್ರದಲ್ಲಿ ಡಾಪ್ಲರ್ ಪರಿಣಾಮವನ್ನು ಶನಿಗ್ರಹದ ಉಂಗುರಗಳು, ಗೆಲಾಕ್ಸಿಗಳು ಮತ್ತು ಜೋಡಿ ನಕ್ಷತ್ರಗಳ ಅಧ್ಯಯನಕ್ಕಾಗಿ ಅಲ್ಲದೇ ನಕ್ಷತ್ರಗಳ ಭ್ರಮಣೆ ಹಾಗೂ ಹೆಲಾಕ್ಸಿಗಳ ಜವವನ್ನು ಅಂದಾಜು ಮಾಡಲು ಸಹ ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ.

## ಘಟಕ-15, ಲೋಹಗಳು

- 1. ವಿದ್ಯುದ್ವಿಭಜನೀಯ ಯೋಜನೆಯ ಸಿದ್ಧಾಂತವನ್ನು ಮಂಡಿಸಿದ ವಿಜ್ಞಾನಿ
  - ಎ) ಮೆಂಡಲ್ ಬಿ) ಅರೇನಿಯಸ್ ಸಿ) ನ್ಯೂಟನ್ ಡಿ) ಅಂಪಿಯರ್

ಎರಡು ಅಥವಾ ಮೂರು ವಾಕ್ಯದಲ್ಲಿ ಉತ್ತರಿಸಿ:

1. ಲೋಹಗಳನ್ನು ಶುದ್ಧೀಕರಿಸುವ ನಾಲ್ಕು ವಿಧಗಳನ್ನು ಹೆಸರಿಸಿ.

1) ಅಂಶಿಕ ಸ್ಥಟಕೀಕರಣ 2) ವಿದ್ಯುದ್ವಿಭಜನೆ 3) ಆಸವನ 4) ದ್ರವಿಸಿ ಶುದ್ಧೀಕರಣ ಮಾಡುವಿಕೆ

- 2. ವಿದ್ಯದ್ವಿಭಾಜನೀಯದ ಅನ್ವಯಗಳನ್ನು ತಿಳಿಸಿ.
  - 1) ವಿದ್ಯುತ್ ಲೇಪನ 2) ವಿದ್ಯುತ್ ಮುದ್ರಣ 3) ಲೋಹಗಳ ಶುದ್ಧೀಕರಣ (ಎಲೆಕ್ಟೋಪಾಲಿಷಿಂಗ್)
  - 4) ಸೋಡಿಯಂ ಅಥವಾ ಪೋಟಾಷಿಯಂ ಹೈಡ್ರೋಕ್ಸೈಡ್ಗಳಂತಹ ರಾಸಾಯನಿಕಗಳ ತಯಾರಿಕೆ
- ಹೆಮೆಟೈಟ್ ನಿಂದ ಕಬ್ಬಿಣದ ಉದ್ದರಣದಲ್ಲಿ ಸುಣ್ಣದಕಲ್ಲು ಮತ್ತು ಕೋಕ್ ಯಾಕೆ ಉಪಯೋಗಿಸುತ್ತಾರೆ?

ಕಬ್ಬಿಣದ ಅದಿರಿನಿಂದ ಸುಣ್ಣದ ಕಲ್ಲು ಸಿಲಿಕಾವನ್ನು ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಸಿಲಿಕೋಟ್ (ಕಿಟ್ಟ) ರೂಪದಲ್ಲಿ ಹೊರತೆಗೆಯುವಲ್ಲಿ ಸಹಕಾರಿಯಾಗಿದೆ. ಕಬ್ಬಿಣದ ಆಕ್ಷೈಡನ್ನು ಅಪಕರ್ಷಿಸಲು ಕೋಕ್ ಸಹಕಾರಿ.

4. ಬೀಡು ಕಬ್ಬಿಣವನ್ನು ಉಕ್ಕು ತಯಾರಿಕೆಯಲ್ಲಿ ಬಳಸುವುದಿಲ್ಲ ಎಕೆ?

ಉಕ್ಕಿನ ತಯಾರಿಕೆಗೆ ಶುದ್ಧ ಕಬ್ಬಿಣ ಅತೀ ಅಗತ್ಯ. ಆದರೆ ಬೀಡು ಕಬ್ಬಿಣ ಗಂಧಕ, ಸಿಲಿಕಾನ್, ಕಾರ್ಬನ್ ನಂತಹ ಅಶುದ್ಧತೆಯನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಕಾರಣ ಉಕ್ಕಿನ ತಯಾರಿಕೆಯಲ್ಲಿ ಬಳಕೆಯಾಗುವುದಿಲ್ಲ.

# 15 ವಿದ್ಯುತ್ ಕಾಂತಿಯ ಪ್ರೇರಣೆ

1. ಫ್ಯಾರಡೆಯ ವಿದ್ಯುತ್ ಕಾಂತಿಯ ಪ್ರೇರಣೆಯ ನಿಯಮಗಳನ್ನು ಬರೆಯಿರಿ.

Sponsored & Co-Sponsored by

Shaheen Group of Institutions Bidar, Kalyan Karnataka Pratishtan & District Development Forum, Bidar

ಅ) ಒಂದು ವಾಹಕಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದ ಕಾಂತಕ್ಷೇತ್ರವು ಬದಲಾದಾಗ ವಾಹಕದಲ್ಲಿ ವಿದ್ಯುತ್ ಚಾಲಕಬಲವು ಉಂಟಾಗುತ್ತದೆ.

ಬ) ಪ್ರೇರಿತ ವಿದ್ಯುತ್ ಚಾಲಕ ಪರಿಮಾಣವು ಹೊಂದಿಕೊಂಡಿರುವ ಕಾಂತಕ್ಷೇತ್ರದ ಬದಲಾವಣೆಯ ದರಕ್ಕೆ ನೇರ ಅನುಪಾತದಲ್ಲಿರುತ್ತದೆ.

2. ವಿದ್ಯುತ್ ಚಾಲಕ ಬಲವು ಅವಲಂಬಿಸಿರುವ ಸಂಗತಿಗಳನ್ನು ಬರೆಯಿರಿ.

ಅ) ತಂತಿ ಸುರುಳಿಯ ಸುತ್ತುಗಳ ಸಂಖ್ಯೆ ಆ) ಕಾಂತಕ್ಷೇತ್ರದ ಬಲ

ಇ) ಕಾಂತ ಅಥವಾ ತಂತಿ ಸುರುಳಿಯ ಚಲನೆಯ ದರ ಈ) ಸುರುಳಿಯ ವಿಸ್ತಿರ್ಣ

3. ಪ್ಲೆಮೀಂಗನ ಬಲಗೈ ನಿಯಮವನ್ನು ಬರೆಯಿರಿ.

ಬಲಗೈಯ ಹೆಬ್ಬೆರಳು, ತೋರುಬೆರಳು ಮತ್ತು ಮಧ್ಯದ ಬೆರಳುಗಳನ್ನು ಪರಸ್ಪರ ಲಂಬವಾಗಿರುವಂತೆ ಹೊಂದಿಸಬೇಕು. ತೋರಬೆರಳು ಕಾಂತಕ್ಷೇತ್ರದ ದಿಕ್ಕನ್ನು, ಹೆಬ್ಬೆರಳು ವಾಹಕದ ದಿಕ್ಕನ್ನು ಸೂಚಿಸಿದರೆ ಮಧ್ಯದ ಬೆರಳು ಪ್ರೇರಿತ ವಿದ್ಯುತ್ ಪ್ರವಾಹಕ ದಿಕ್ಕನ್ನು ಸೂಚಿಸುತ್ತದೆ. ಕಾಂತಕ್ಷೇತ್ರದ ದಿಕ್ಕು ಮತ್ತು ವಾಹಕದ ಚಲನೆಯ ದಿಕ್ಕು ತಿಳಿದಾಗ ಈ ನಿಯಮ ಪ್ರೇರಿತ ವಿದ್ಯುತ್ ಪ್ರವಾಹದ ದಿಕ್ಕನ್ನು ತಿಳಿಯಲು ಉಪಯೋಗವಾಗುತ್ತದೆ.

## 3 ಅಂಕದ ಪ್ರಶೈಗಳು

ಶುದ್ಧ ಅರೆವಾಹಕಗಳು ಮತ್ತು ಅಶುದ್ಧ ಅರೆವಾಹಕಗಳಿಗೆ ಇರುವ 2 ವ್ಯತ್ಯಾಸಗಳನ್ನು ಬರೆಯಿರಿ.

ಶುದ್ಧ ಅರೆವಾಹಕಗಳು	ಅಶುದ್ಧ ಅರೆವಾಹಕಗಳು
ಇವು ಸಿಲಿಕಾನ ಮತ್ತು ಜರ್ಮೇನಿಯಂ ಧಾತುಗಳ	ಇವು ಶುದ್ಧ ಅರೆವಾಹಕಗಳಿಗೆ ಕಡಿಮೆ ಪ್ರಮಾಣದಲ್ಲಿ ಇತರೆ
ಪರಿಶುದ್ಧ ಹರಳುಗಳಿಂದಾಗಿವೆ	ಧಾತುಗಳ ಬೆರೆಕೆ ಮಾಡುವುದರಿಂದ ಉಂಟಾಗುತ್ತದೆ.
ಇಲೆಕ್ಟ್ರಾನುಗಳ ಸಂಖ್ಯೆ ಹಾಗೂ ರಂಧ್ರಗಳ ಸಂಖ್ಯೆ ಪರಸ್ಪರ	ಇಲೆಕ್ಟ್ರಾನುಗಳ ಸಂಖ್ಯೆ ಹಾಗೂ ರಂದ್ರಗಳ ಸಂಖ್ಯೆ ಪರಸ್ಪರ
ಸಮವಾಗಿರುತ್ತದೆ	ಸಮವಾಗಿರುವುದಿಲ್ಲ.

2. n-ರೀತಿಯ ಹಾಗೂ p-ರೀತಿಯ ಅರೆವಾಹಕಗಳ 2 ವ್ಯತ್ಯಾಸಗಳನ್ನು ಬರೆಯಿರಿ.

n-ರೀತಿಯ ಅರೆವಾಹಕ	p-ರೀತಿಯ ಅರೆವಾಹಕ
ಪಂಚ ವೇಲೆನ್ಸಿ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಸೇರಿ; ಉಂಟಾಗುತ್ತದೆ	ಸಿದಾಗ ತ್ರಿ ವೇಲೆನ್ಸಿ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಸೇರಿಸಿದಾಗ ಉಂಟಾಗುತ್ತದೆ
ಹೆಚ್ಚಿನ ಸಂಖ್ಯೆಯ ಇಲೆಕ್ಟ್ರಾನುಗಳಿಂದ ವಾ ಉಂಟಾಗುತ್ತದೆ	ಾಹಕತೆ ಹೆಚ್ಚಿನ ಸಂಖ್ಯೆಯ ರಂದ್ರಗಳಿಂದ ವಾಹಕತೆ ಉಂಟಾಗುತ್ತದೆ

3. ಡೈಯೋಡಿನ ಮೂರು ಅನ್ವಯಗಳನ್ನು ಬರೆಯಿರಿ.

1. ಪರ್ಯಾಯ ವಿದ್ಯುತ್ ನ್ನು ನೇರ ವಿದ್ಯುದಾವೇಶವಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸುತ್ತದೆ.

2. ವೋಲ್ಬೇಜ್ ಕ್ರಮಗೊಳಿಸುವ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯಲ್ಲಿ 3. ಗಣಕಯಂತ್ರಗಳ ಲಾಜಿಕ್ ಮಂಡಲಗಳಲ್ಲಿ

## ಅಧ್ಯಾಯ–18, ಅನಿಲಗಳ ವರ್ಗನೆ

1. ದೈನಂದಿನ ಜೀವನದಲ್ಲಿ ಬಾಯ್ಲನ ನಿಯಮದ ಅನ್ವಯಗಳನ್ನು ತಿಳಿಸಿ.

Sponsored & Co-Sponsored by

Shaheen Group of Institutions Bidar, Kalyan Karnataka Pratishtan & District Development Forum, Bidar

1. ಸಮುದ್ರದ ತಳದಲ್ಲಿ ಮೀನುಗಳು ಮೇಲ್ಬಾಗಕ್ಕೆ ಇದ್ದಕಿದ್ದಂತೆ ತಂದಾಗ ಕಡಿಮೆ ಒತ್ತಡದಿಂದ ಸಾಯುವ ಸಾಧ್ಯತೆ ಇದೆ. 2. ಗಾಳಿ ತುಂಬಿದ ಬಲೂನನ್ನು ಹಿಸುಕಿದಾಗ, ಬಲೂನಿನೊಳಗೆ ಒತ್ತಡ ಹೆಚ್ಚುವದರಿಂದ ಒಡೆದು ಹೋಗುತ್ತದೆ. 2. ಅನಿಲಗಳ ಎರಡು ಮುಖ್ಯ ಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ತಿಳಿಸಿ. ಎ) ಅನಿಲಗಳು ಅತಿ ಹೆಚ್ಚು ಸಂಪೀಡನೆಗೊಳಗಾಗುತ್ತವೆ. ಬಿ) ಅನಿಲಗಳು ಎಲ್ಲಾ ದಿಕ್ಕುಗಳಲ್ಲೂ ಸಮ ಪ್ರಮಾಣದಲ್ಲಿ ಒತ್ತಡವನ್ನುಂಟು ಮಾಡುತ್ತವೆ. ಚಾರ್ಲ್ಸ್ ನಿಯಮ ನಿರೂಪಿಸಿ ಅದನ್ನು ಅಣೀತೀಯವಾಗಿ ವ್ಯಕ್ತಪಡಿಸಿ. 3. ಸ್ಥಿರ ಒತ್ತಡದಲ್ಲಿ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ರಾಶಿಯ ಅನಿಲದ ಗಾತ್ರವು ಅದರ ನಿರಪೇಕ್ಷ ತಾಪಕ್ಕೆ ನೇರ ಅನುಪಾತದಲ್ಲಿರುತ್ತದೆ. ಸ್ಥಿರ ಒತ್ತಡದಲ್ಲಿ V a T ಅಥವಾ V = KT ಇಲ್ಲಿ V ಅನಿಲದ ಗ್ರಾಮ T : ನಿರಪೇಕ್ಷ ತಾಪ K ಅನಪಾತಿಯ ಸ್ಥಿರಾಂಕ ಚಾರ್ಲ್ಸ್ ನಿಯಮದ ಎರಡು ಅನ್ವಯಗಳನ್ನು ಬರೆಯಿರಿ. ಎ) ಚಳಿಗಾಲದಲ್ಲಿ ಗಾಳಿ ತುಂಬಿದ ಕಾಲ್ಚೆಂಡನ್ನು ಬಯಲಿಗೆ ಒಯ್ದಾಗ ಅದರ ಗಾತ್ರ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ. ಬಿ) ಬೇಸಿಗೆಯಲ್ಲಿ ಟಯರ ಟ್ಯೂಬ ಪಂಕ್ಚರ್ ಆಗುವ ಸಂಭವ ಜಾಸ್ತಿ. ಬೇಸಿಗೆಯಲ್ಲಿ ವಾಹನಗಳ ಟಯರ್ ಟ್ಯೂಬ್ ಪಂಕ್ಷರ್ ಆಗಲು ಕಾರಣವೇನು? ಬೇಸಿಗೆಯಲ್ಲಿ ಪರಿಸರದ ತಾಪದಿಂದ ಗಾತ್ರ ಹೆಚ್ಚಳವಾಗಲೂ ಆಸ್ಪದವಿಲ್ಲದ ಕಾರಣ ಟ್ಯೂಬ್ನಲ್ಲಿ ಒತ್ತಡ ಹೆಚ್ಚಾಗಿ ಪಂಕ್ಷರ್ ಆಗುತ್ತದೆ. ಬಾಯ್ಲನ ನಿಯಮ ನಿರೂಪಿಸಿ ಗಣತಿಯವಾಗಿ ನಿರೂಪಿಸಿ. ಸ್ಥಿರ ತಾಪದಲ್ಲಿ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ರಾಶಿಯ ಅನಿಲದ ಗಾತ್ರವು ಅದರ ಒತ್ತಡಕ್ಕೆ ವಿಲೋಮಾನುಪಾತದಲ್ಲಿರುತ್ತದೆ. PV = Kಇಲ್ಲಿ P ಅನಿಲದ ಒತ್ತಡ, V ಗಾತ್ರ, K ಅನುಪಾತಿಯ ಸ್ಥಿರಾಂಕ ಅಧ್ಯಾಯ-19, ಸಸ್ಯ ಮತ್ತು ಪ್ರಾಣಿಗಳ ತಳಿ ಅಭಿವೃದ್ಧಿ ಸಸ್ಯ ತಳಿಕರಣದಲ್ಲಿ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಬಳಕೆಯಲ್ಲಿರುವ ವಿಧಾನ 1. ಎ) ಆಯ್ಕೆ ಬಿ) ಬಹುಗುಣಿತತೆ ಡಿ) ಸಂಕರಣ ಸಿ) ಉತ್ತರಿವರ್ತನೆ 2. ಟೋಟಿಪೊಟೆನ್ಸಿ ಎಂದರೆ \_\_ ಎ) ಒಂದು ಜೀವಕೋಶ ಇಡೀ ಸಸ್ಯವಾಹಿ ಬೆಳೆಯುವ ಸಾಮರ್ಥ್ಯ ಬಿ) ರೋಗ ಮುಕ್ತ ಸಸ್ಯಗಳನ್ನು ಅಭಿವೃದ್ಧಿಪಡಿಸುವ ವಿಧಾನ ಸಿ) ಪೋಷಕ ಲವಣಗಳನ್ನು ಬೆಳಸುವ ವಿಧಾನ ಡಿ) ಬೇರೆ ಜೀವಿಗಳಿಂದ ವಂಶವಾಹಿಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುವ ವಿಧಾನ ಕೋಲ್ಕಿಸಿನ್ ರಾಸಾಯನಿಕವನ್ನು ಬಳಸಿ \_\_\_\_ ಎ) ಬೇರೆ ಬೇರೆ ಸಸ್ಯದಲ್ಲಿರುವ ಅಪೇಕ್ಷಿತ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ಒಂದೇ ಸಸ್ಯದಲ್ಲಿ ಪಡೆಯಬಹುದು. ಬಿ) ಜೀವ ಕೋಶದಲ್ಲಿ ವರ್ಣ ತಂತುಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸಬಹುದು. ಸಿ) ಉಪಯುಕ್ತ ಉಪಾಪಚಯಕಗಳನ್ನು ಪ್ರತ್ಯೇಕಿಸಬಹುದು. ಡಿ) ರೋಗಗಳಿಗೆ ಪ್ರತಿರೋಧವನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸಬಹುದು. 4. ದೇಶೀಯ ತಳಿಗೆ ಒಂದು ಉದಾಹರಣೆ ಎ) ಜರ್ಸಿ ಬಿ) ಕರಣ್ ಸ್ವಸ್ ಸಿ) ಸಿಂಧ್ 🛛 ಡಿ) ಹಾಲ್ ಸ್ಪೈನ್ 5. ಕುಲಾಂತರಿ ಸಸ್ಯಗಳನ್ನು ಪಡೆಯಲು ಬಳಸುವ ವಿಧಾನ ಎ) ಜಲ ಕೃಷಿ ಬಿ) ವಾಯು ಕೃಷಿ ಸಿ) ತಾರಸಿ ಉದ್ಯಾನ ಡಿ) ಮನರ್ ಸಂಯೋಜಿತ ––– ತಂತ್ರಜ್ಞಾನ

Sponsored & Co-Sponsored by

128

Shaheen Group of Institutions Bidar, Kalyan Karnataka Pratishtan & District Development Forum, Bidar

### ಎರಡು ಅಂಕದ ಪ್ರಶ್ನೆಗಳು:

1. ಪುನರ್ ಸಂಯೋಜಿತ ತಂತ್ರಜ್ಞಾನವು ಏನನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿದೆ ವಿವರಿಸಿ.

ಪುನರ್ ಸಂಯೋಜಿತ ತಂತ್ರಜ್ಞಾನವು ಪ್ರಯೋಗಾಲಯದಲ್ಲಿ ಜೀವಿಯೊಂದರ ಅನುವಂಶಿಯ ವಸ್ತುವನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸುವ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿದೆ. ಈ ತಂತ್ರಜ್ಞಾನದಲ್ಲಿ ಒಂದು ಅಪೇಕ್ಷಿತ ವಂಶವಾಹಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ --- ಯನ್ನು ಅದು ಇರುವ ಜೀವಕೋಶದಿಂದ ಹೊರತೆಗೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ. ನಂತರ ಅದನ್ನು ವಾಹಕ ---- ಒಂದರ ಸಹಾಯದಿಂದ ಇನ್ನೊಂದು ಅತಿಥೇಯ ಜೀವಕೋಶಕ್ಕೆ ವರ್ಗಾಯಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ.

2. ಅಂತರ ತಳೀಕರಣ ಮತ್ತು ಬಾಹ್ಯ ತಳೀಕರಣಕ್ಕಿರುವ ವ್ಯತ್ಯಾಸಗಳನ್ನು ತಿಳಿಸಿ.

ಅಂತರ ತಳೀಕರಣ	ಬಾಹ್ಯ ತಳೀಕರಣ
ಅ) ಒಂದೇ ತಳಿಯ ಗಂಡು ಮತ್ತು ಹೆಣ್ಣು ಪ್ರಾಣಿಗಳನ್ನು	ಅ) ಎರಡು ವಿಭಿನ್ನ ತಳಿಯ ಗಂಡು ಮತ್ತು ಹೆಣ್ಣುಗಳ
ಸಂತಾನೋತ್ಪತ್ತಿಗೆ ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ	ನಡುವೆ ಸಂತಾನಾಭಿವೃದ್ಧಿ ನಡೆಸಲಾಗುತ್ತದೆ.
ಆ) ಇದಕ್ಕಾಗಿ ಆ ತಳಿಯಲ್ಲಿರುವ ಉತ್ಕೃಷ್ಣ ಗಂಡು ಹಾಗೂ	ಆ) ಎರಡು ತಳಿಗಳ ಅಪೇಕ್ಷೀತ ಲಕ್ಷಣಗಳು ಮುಂದಿನ
ಹೆಣ್ಣು ಪ್ರಾಣಿಗಳನ್ನು ಗುರುತಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ.	ಪಿಳಿಗೆಯಲ್ಲಿ ಕಾಣಿಸಿಕೊಳ್ಳುವಂತೆ ಆಯ್ಕೆ ಮಾಡಲಾಗುವದು.

3. ಜಲಕೃಷಿ ಹಾಗೂ ವಾಯುಕೃಷಿಗಳು ಬಾಹ್ಯಾಕಾಶ ಸಂಶೋಧನಾ ಕ್ಷೇತ್ರದಲ್ಲಿ ಹೇಗೆ ಮಹತ್ವ ಪಡೆದಿದೆ?

ಉ. ಜಲಕೃಷಿ ಹಾಗೂ ವಾಯು ಕೃಷಿ ವಿಧಾನಗಳನ್ನು ಗುರುತ್ವಾಕರ್ಷಣ ಶಕ್ತಿ ಇಲ್ಲದ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಸುಲಭವಾಗಿ ನಿರ್ವಹಿಸಬಹುದಾದ್ದರಿಂದ ಗಗನ ಯಾತ್ರಿಗಳಿಗೆ ವಿಶೇಷವಾದ ಆಹಾರವನ್ನು ಅಭಿವೃದ್ಧಿಪಡಿಸುವಲ್ಲಿ ಅಂತರಿಕ್ಷ ಸಂಶೋಧನಾ ಕೇಂದ್ರಗಳಲ್ಲಿ ಈ ವಿಧಾನಗಳನ್ನು ಬಳಸಲಾಗುವದು.

4. ಕುಲಾಂತರಿ ಸಸ್ಯಗಳ ಎಂದರೇನು? ಅದರ ಅನುಕೂಲ, ಅನಾನುಕೂಲಗಳೇನು?

ಉ. ಅಪೇಕ್ಷಿತ ಗುಣದೊಂದಿಗೆ ಮಾರ್ಪಾಡುಗೊಂಡ ವಂಶವಾಹಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ ಸಸ್ಯಗಳನ್ನು ಕುಲಾಂತರಿ ಸಸ್ಯಗಳು ಎನ್ನುವರು.

ಅನುಕೂಲಗಳು: ಕುಲಾಂತರಿ ಸಸ್ಯಗಳು ರೋಗಗಳಿಗೆ ಪ್ರತಿರೋಧಕವನ್ನು ತೋರಿಸುತ್ತವೆ. ಕಡಿಮೆ ನೀರನ್ನು ಆಶ್ರಯಿಸುತ್ತವೆ. ಉತ್ಪನ್ನಗಳ ಗುಣಮಟ್ಟ ಹೆಚ್ಚಿಸುತ್ತವೆ. ಬೆಳವಣಿಗೆ, ಸಂತಾನೋತ್ಪತ್ತಿಯ ವೇಗವನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸುತ್ತವೆ.

ಅನಾನುಕೂಲಗಳು: ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ಕುಲಾಂತರಿ ಸಸ್ಯಗಳ ಉತ್ಪನ್ನಗಳು ಅಲರ್ಜಿಕಾರಕಗಳಾಗಿರುತ್ತವೆ. ಬೀಜಗಳಲ್ಲಿ ಬಂಜೆತನ ಉಂಟಾಗುತ್ತದೆ.

## ಈ ಕೆಳಗಿನ ಪ್ರಶ್ನೆಗಳಿಗೆ ಉತ್ತರಿಸಿ (3 ಅಂಕಗಳು)

ಆಹಾರ ಕ್ಷೇತ್ರದಲ್ಲಿ ಜೈವಿಕ ತಂತ್ರಜ್ಞಾನದ ಕೊಡುಗೆ ಏನು?

ಆಹಾರ ಸಂರಕ್ಷಣೆ ಹಾಗೂ ಸಂಯೋಜನೆಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ಆಹಾರೋದ್ಯಮದಲ್ಲಿ ಪ್ರಮುಖ ಬದಲಾವಣೆಗಳಾಗಿವೆ. ಅದಕ್ಕಾಗಿ ಸುಮಾರು ಮೂರು ಸಾವಿರದಷ್ಟು ಬಗೆಯ ಆಹಾರ ಮಿಶ್ರಕಗಳನ್ನು ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ. ಆಹಾರ ಮಿಶ್ರಕಗಳನ್ನು ವರ್ಣಕಾರಕಗಳಾಗಿ, ಪ್ರತಿ ಉತ್ಕರ್ಷಕಗಳಾಗಿ, ಸಂರಕ್ಷಕಗಳಾಗಿ, ರುಚಿಕಾರಕಗಳಾಗಿ ಹಾಗೂ ಸಿಹಿಕಾರಕಗಳಾಗಿ ಬಳಸುವದರ ಮೂಲಕ ಆಹಾರದ ಗುಣಮಟ್ಟವನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸಲಾಗಿದೆ.

ಅಂಗಾಂಶ ಕೃಷಿ ಎಂದರೇನು? ಅದರ ಪ್ರಯೋಜನವನ್ನು ಪಟ್ಟಿ ಮಾಡಿ.

Sponsored & Co-Sponsored by

Shaheen Group of Institutions Bidar, Kalyan Karnataka Pratishtan & District Development Forum, Bidar

ಅಂಗಾಂಶ ಕೃಷಿಯು ಪ್ರಯೋಗಾಲಯದ ನಂಜುಕಾರಕ ರಹಿತ ನಿಯಂತ್ರಿತ ವಾತಾವರಣದಲ್ಲಿ ಒಂದೇ ಒಂದು ಜೀವಕೋಶದಿಂದ ಅಥವಾ ಒಂದು ಅಂಗಾಂಶದಿಂದ ಇಡಿ ಸಸ್ಯವನ್ನು ಬೆಳೆಸುವ ವಿದಾನ.

ಉಪಯೋಗಗಳು: 1) ಔಷಧೀಯ ಹಾಗೂ ಅಲಂಕಾರಿಕ ಸಸ್ಯಗಳ ದೊಡ್ಡ ಮಟ್ಟದ ಪ್ರಜನನಕ್ಕಾಗಿ ಉಪಯೋಗಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ.

2) ಆಹಾರ ಹಾಗೂ ತೋಟದ ಬೆಳೆಗಳ ಪ್ರಜನನಕ್ಕಾಗಿ ಉಪಯೋಗಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ. 3) ಬಹುಮೂಲ್ಯ ಉಪಯುಕ್ತ ಉಪಾಪಚಯಗಳನ್ನು ಪ್ರತ್ಯೇಕಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ. ಕುಲಾಂತರಿ ಸಸ್ಯಗಳ ಅಭಿವೃದ್ಧಿಗೆ ಸಹಕಾರಿ.

ಜಲಕೃಷಿಗಳಿಂದಾಗುವ ಯಾವುದಾದರೂ 4 ಪ್ರಯೋಜನಗಳನ್ನು ಬರೆಯಿರಿ.

1) ಮಣ್ಣಿನ ಅಗತ್ಯವಿಲ್ಲ. 2) ನೀರಿನ ಅಗತ್ಯತೆ ಬಹಳ ಕಡಿಮೆ 3) ಇಳುವರಿ ಹೆಚ್ಚು ಮತ್ತು ಸ್ಥಿರ 4) ಕಳೆಗಳನ್ನು ತೆಗೆಯುವ ಅಗತ್ಯವಿರುವದಿಲ್ಲ.

## ಪಾಠ-20 ಸಸ್ಯ ಮತ್ತು ಪ್ರಾಣಿಗಳಲ್ಲಿ ಸಹಭಾಗಿತ್ವ ಮತ್ತು ನಿಯಂತ್ರಣ

ಜನನ ಗ್ರಂಥಿಗಳು ಸ್ರವಿಸುವ ಹಾರ್ಮೋನ್ ಗಳನ್ನು ಹೆಸರಿಸಿ.

ಪುರುಷ-ವೃಷಣ-ಆಂಡ್ರೋಜನ್ ಹಾರ್ಮೋನ್ ಮತ್ತು ಸ್ನೀ-ಅಂಡಾಶಯ-ಈಸ್ಟೋಜನ ಹಾರ್ಮೋನ್.

- ಪರಾವರ್ತಿತ ಚಾಪ ಎಂದರೇನು? ಪ್ರಚೋದನೆ ಉಂಟಾದಾಗಿನಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಏರ್ಪಡುವವರೆಗೂ ನರವೇಗಗಳು ಹಾಯ್ದುಹೋಗುವ ಮಾರ್ಗವನ್ನು ಪರಾವರ್ತಿತ ಚಾಪ ಎನ್ನುವರು.
- ಕುಬ್ಬತೆಗೆ ಕಾರಣವೇನು? ಬೆಳವಣಿಗೆಯ ಪ್ರಾಯದಲ್ಲಿ ಬೆಳವಣಿಗೆ ಹಾರ್ಮೋನಿನ ಕುಂಠಿತ ಉತ್ಪಾದನೆ ಕುಬ್ಬತೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗಿದೆ.
- 4. ಅಕ್ರೋಮೊಗಾಲಿ ಹೇಗೆ ಉಂಟಾಗುತ್ತದೆ?

ಪ್ರೌಢರಲ್ಲಿ ಬೆಳವಣಿಗೆಯ ಹಾರ್ಮೋನ್ ಮಿತಿ ಮೀರಿ ಉತ್ಪಾದನೆಯಾದರೆ ಅಕ್ರೋಮೊಗಾಲಿ ಎಂಬ ರೋಗ ಉಂಟಾಗುತ್ತದೆ.

- ಗಾಯಿಟರ್ ರೋಗಕ್ಕೆ ಕಾರಣವೇನು? ಆಹಾರದಲ್ಲಿ ಅಯೋಡಿನ್ ನ ಕೊರತೆ ಗಾಯಿಟರ್ ರೋಗಕ್ಕೆ ಕಾರಣವಾಗಿದೆ.
- ಗ್ರಂಥಿಯೊಳಗಿನ ಗ್ರಂಥಿ ಯಾವುದು?
   ಪ್ಯಾರಾ ಥೈರಾಯಿಡ್ ಗ್ರಂಥಿ
- 7. ಡಯಾಬಿಟಿಸ್ಗೆ ಕಾರಣವೇನು?

ಸಾಕಷ್ಟು ಪ್ರಮಾಣದಲ್ಲಿ ಇನ್ನುಲಿನ್ ಉತ್ಪತ್ತಿಯಾಗದೇ ಇರುವುದು ಡಯಾಬಿಟಿಸ್ಗೆ ಕಾರಣ.

- ಅತಿಯಾದ ಬಾಯಾರಿಕೆ, ಆಯಾಸ, ಪದೇ ಪದೇ ಮೂತ್ರ ವಿಸರ್ಜನೆ ಇವು ಯಾವ ರೋಗದ ಲಕ್ಷಣಗಳು? . ಇವು ಡಯಾಬಿಟಿಸ್ ಮೆಲ್ಲಿಟಸ್ ರೋಗದ ಲಕ್ಷಣಗಳು.
- 9. ಕಾರ್ಟಿಸೋನ್ ಹಾರ್ಮೋನಿನ ಕಾರ್ಯವೇನು?

ಕಾರ್ಟಿಸೋನ್ ಉಪಾಪಚಯ ಕ್ರಿಯೆಯ ವೇಗವನ್ನು ಹಾಗೂ ರಕ್ತದಲ್ಲಿ ಲವಣಗಳ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ನಿಯಂತ್ರಿಸುತ್ತದೆ.

10. ಅಡ್ರಿನಲಿನ್ ಹಾರ್ಮೋನಿನ ಕಾರ್ಯವೇನು?

ಅಡ್ರಿನಲಿನ್ ಹಾರ್ಮೋನ್ ಹೃದಯದ ಬಡಿತ, ಉಸಿರಾಟ ಹಾಗೂ ರಕ್ತದ ಒತ್ತಡವನ್ನು ನಿಯಂತ್ರಿಸುತ್ತದೆ.

11. ಅಡ್ರಿನಲಿನ್ ಹಾರ್ಮೋನ್ನು ತುರ್ತು ಪರಿಸ್ಥಿತಿ ಹಾರ್ಮೋನು ಎನ್ನಲು ಕಾರಣವೇನು?

#### Sponsored & Co-Sponsored by

Shaheen Group of Institutions Bidar, Kalyan Karnataka Pratishtan & District Development Forum, Bidar

ಈ ಹಾರ್ಮೋನು ತುರ್ತು ಪರಿಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚಿನ ಪ್ರಮಾಣದಲ್ಲಿ ಉತ್ಪತ್ತಿಗೊಂಡು, ದೇಹವು ತುರ್ತು ಪರಿಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಎದುರಿಸಲು ಸಜ್ಜುಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ.

- ಪುರುಷರಲ್ಲಿ ಗಂಡಸಿನ ಲಕ್ಷಣಗಳ ಬೆಳವಣಿಗೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗುವ ಹಾರ್ಮೋನು ಯಾವುದು?
   ಟೆಸ್ಸೊಸ್ಟಿರಾನ್ ಹಾರ್ಮೋನು ಪುರುಷರಲ್ಲಿ ಗಂಡಸಿನ ಲಕ್ಷಣಗಳ ಬೆಳವಣಿಗೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ.
- 13. ಈಸ್ಟೋಜೆನ್ ಹಾರ್ಮೋನಿನ ಕಾರ್ಯವೇನು?

ಈಸ್ಟೋಜೆನ್ ಹಾರ್ಮೋನು ಸ್ನೀಯರಲ್ಲಿ ಹೆಣ್ಣಿನ ಲಕ್ಷಣಗಳ ಬೆಳವಣಿಗೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗಿದೆ.

14. ಪ್ರೋಜೆಸ್ಟಿರಾನ್ ಹಾರ್ಮೋನಿನ ಕಾರ್ಯವೇನು?

ಸ್ತ್ರೀಯರಲ್ಲಿ ಋತು ಚಕ್ರ ಹಾಗೂ ಗರ್ಭಧಾರಣೆಯ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಅಗತ್ಯವಾದ ಬದಲಾವಣೆಗಳನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡುವುದು ಪ್ರೊಜೆಸ್ಟಿರಾನ್ ಹಾರ್ಮೋನಿನ ಕಾರ್ಯವಾಗಿದೆ.

# ಅಧ್ಯಾಯ-21, ಅನುವಂಶೀಯತೆ

- 2. ಮೆಂಡಲರ ದ್ವಿತಳಿಕರಣ ಪ್ರಯೋಗದಲ್ಲಿ --- ತಳಿ ಪೀಳಿಗೆಯಲ್ಲಿ ವಿವಿಧ ಬಗೆಯ ಸಸ್ಯಗಳಿರುವ ಅನುಪಾತ
   ಅ) 9 : 3 : 1 : 3 ಆ) 3 : 9 : 1 : 3 ಇ) 9 : 3 : 3 : 1 ಈ) 1 : 9 : 3 : 3
- ಅಪರಾಧ ಪತ್ತೆ ಮತ್ತು ತಳಿ ಸಾಮ್ಯತೆಗಳನ್ನು ಗುರುತಿಸಲು ಬಳಸುವ ಜೈವಿಕ ತಂತ್ರಜ್ಞಾನದ ವಿಧ.

ಅ) ತದ್ರೂಪ ಸೃಷ್ಟಿ ಆ) ತಳಿ ತಂತ್ರಜ್ಞಾನ ಇ) DNA ಬೆರಳಚ್ಚು ತಂತ್ರಜ್ಞಾನ ಈ) ಮನರ್ ಸಂಯೋಜಿತ ತಳಿ ತಂತ್ರಜ್ಞಾನ ಒಂದು ಅಂಕದ ಪ್ರಶ್ನೆಗಳು:

ಏಕತಳೀಕರಣ ಎಂದರೇನು?

ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಲಕ್ಷಣಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ವಿಭಿನ್ನವಾದ ಎರಡು ರೂಪಗಳನ್ನು ತೋರಿಸುವ ಸಸ್ಯಗಳನ್ನು ಸಂಸ್ಕರಿಸುವುದಕ್ಕೆ ಏಕತಳೀಕರಣ ಎನ್ನುವರು.

2. ದ್ವಿತಳೀಕರಣ ಎಂದರೇನು?

ಎರಡು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಲಕ್ಷಣಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ವಿಭಿನ್ನವಾದ ಎರಡು ರೂಪಗಳನ್ನು ತೋರಿಸುವ ಸಸ್ಯಗಳನ್ನು ಸಂಸ್ತರಿಸುವುದಕ್ಕೆ ದ್ವಿದಳೀಕರಣ ಎನ್ನುವರು.

- ಮೆಂಡಲರ ಅನುವಂಶೀಯತೆಯ ಮೂಲ ನಿಯಮಗಳನ್ನು ಹೆಸರಿಸಿ. ಪ್ರತ್ಯೇಕತೆಯ ನಿಯಮ ಮತ್ತು ಸ್ವತಂತ್ರ ವಿಂಗಡಣೆಯ ನಿಯಮ
- ಪಿರಾಮಿಡನ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಪ್ರತ್ಯಾಮ್ಲಗಳು ಯಾವವು? ಸೈಟೋಸಿನ್ ಮತ್ತು ಥೈಮಿನ್
- ವಂಶವಾಹಿ ಎಂದರೇನು?

ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರೋಟಿನನ್ನು ಉತ್ಪತ್ತಿಮಾಡಲು ಅಗತ್ಯವಾದ ಸೂಚನೆಗಳನ್ನು ಕೊಡುವ ಡಿ.ಎನ್.ಎಯ ಒಂದು ಭಾಗವೇ ವಂಶವಾಹಿ.

ಜೈವಿಕ ತಂತ್ರಜ್ಞಾನ ಎಂದರೇನು?

#### Sponsored & Co-Sponsored by

Shaheen Group of Institutions Bidar, Kalyan Karnataka Pratishtan & District Development Forum, Bidar

ಜೈವಿಕ ಕಾರ್ಯಗಳನ್ನು ಜೀವಿಗಳ ಅಥವಾ ಅವುಗಳ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಗಳ ಇಲ್ಲವೇ ಅವುಗಳ ಉತ್ಪನ್ನಗಳ ಮೇಲೆ ಬಳಸಿ ಮಾನವ ಕಲ್ಯಾಣಕ್ಕೆ ಅವಶ್ಯವಾದ ನೂತನ ವಸ್ತುಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುವ ತಂತ್ರಜ್ಞಾನವೇ ಜೈವಿಕ ತಂತ್ರಜ್ಞಾನ.

7. ತದ್ರೂಪ ಸೃಷ್ಟಿ ಎಂದರೇನು?

ಅನುವಂಶೀಯವಾಗಿ ಒಂದೇ ತೆರನಾಗಿರುವ ಅಣುಗಳನ್ನು ಅಥವಾ ಜೀವ ಕೋಶಗಳನ್ನು ಅಥವಾ ಜೀವಿಗಳನ್ನು ಒಂದೇ ಮಾತೃಕೋಶದಿಂದ ಪ್ರಯೋಗಾಲಯದ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಉತ್ಪತ್ತಿ ಮಾಡುವ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಗೆ ತದ್ರೂಪ ಸೃಷ್ಟಿ ಎನ್ನುವರು.

## ಎರಡು ಅಂಕದ ಪ್ರಶೈಗಳು:

1. ಏಕತಳೀಕರಣ ಪ್ರಯೋಗದ ಚಕ್ಕರ ಬೋರ್ಡ ಬರೆಯಿರಿ.

ಲಿಂಗಾಣುಗಳು	Т	t	
Т	T T ಎತ್ತರ	Tt ಎತ್ತರ	ವ್ಯಕ್ತರೂಪ ಅನುಪಾತ = 3 : 1
t	Tt ಎತ್ತರ	tt ಗಿಡ್ಡ	ಎತ್ತರ : ಗಿಡ್ಡ

2. ಜೈವಿಕ ತಂತ್ರಜ್ಞಾನದ ನಾಲ್ಕು ಅನ್ವಯಗಳನ್ನು ಬರೆಯಿರಿ.

\* ಆಚಿಟಿ ಬಯೋಟಕ್ಸ್ಗಳು, ವ್ಯಾಕ್ಸಿನ್ಗಳು ಮತ್ತು ಕೃತಕ ಹಾರ್ಮೋನ್ಗಳ ತಯಾರಿಕೆಯಲ್ಲಿ ಬಳಸುವರು.

\* ಕೃಷಿ ಕ್ಷೇತ್ರದಲ್ಲಿ ಸಸ್ಯ ಮತ್ತು ಪ್ರಾಣಿ ಸಂಕುಲಗಳ ಅಭಿವೃದ್ಧಿ ಮತ್ತು ಉಪದ್ರವಕಾರಿ ಹಾಗೂ ರೋಗಕಾರಿಗಳ ನಿಯಂತ್ರಣ.

\* ಆಹಾರ ಸಂಸ್ಕರಣ ಘಟಕಗಳಲ್ಲಿ ಅಂಗೀಕಾರ್ಹವಾದ ಮಿಶ್ರಕಗಳ ತಯಾರಿಕೆಯಲ್ಲಿ

\* ಜೈವಿಕ ವೇಗವರ್ಧಕಗಳು ಮತ್ತು ಜೈವಿಕ ಪಾಲಿಮರಗಳ ತಯಾರಿಕೆಯಲ್ಲಿ.

3. ಜೈವಿಕ ತಂರಜ್ಞಾನದ ಯಾವುದಾದರೂ ನಾಲ್ಕು ಅನಾನುಕೂಲಗಳನ್ನು ಬರೆಯಿರಿ.

\* ಜೈವಿಕ ತಂತ್ರಜ್ಞಾನದಿಂದ ಪಡೆದ ಸಸ್ಯಗಳಲ್ಲಿ ಬಂಜೆತನ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿದೆ.

\* ತದ್ರೋಪಿ ಸೃಷ್ಟಿಯಿಂದಾಗಿ ಸಾಮಾಜಿಕ, ನೈತಿಕ ಮತ್ತು ಸಾಂಸ್ಕೃತಿಕ ಸಮಸ್ಯೆಗಳುಂಟಾಗಬಹುದು.

\* ಜೈವಿಕ ತಂತ್ರಜ್ಞಾನದ ಕಾರ್ಯ ತಂತ್ರಗಳನ್ನು ಅಕ್ರಮ ಮತ್ತು ವಿನಾಶಕಾರಿ ಚಟುವಟಿಕೆಗಳಿಗೆ ಬಳಸಿಕೊಳ್ಳುವ ಸಾಧ್ಯತೆ ಇದೆ.

\* ತಳಿಯ ಸುಧಾರಿತ ಆಹಾರೋತ್ಪನ್ನಗಳನ್ನು ಕ್ರಮೇಣ ಮಾನವನ ಆರೋಗ್ಯವನ್ನು ಹದಗೆಡಿಸಬಹುದು.

## ಅಧ್ಯಾಯ-22, ಆಯಾನಿಕ ವಾಹಕತೆ

ಒಂದು ಅಂಕದ ಪ್ರಶ್ನೆಗಳು

1. ಫ್ಯಾರಡೆಯ ವಿದ್ಯುತ್ ದ್ವಿಭಜನೀಯತೆಯ 2ನೇ ನಿಯಮ ಬರೆಯಿರಿ.

ಒಂದೇ ಪರಿಣಾಮದ ವಿದ್ಯುತ ಬೇರೆ ಬೇರೆ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಶ್ಲೇಷಕದ ಮೂಲಕ ಹರಿದಾಗ ಬಿಡುಗಡೆಯಾಗುವ ವಸ್ತುಗಳ ರಾಶಿಯು ಅವುಗಳ ರಾಸಾಯನಿಕ ಸಮಾನತೆಗೆ ಅನುಪಾತೀಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ.

Sponsored & Co-Sponsored by

Shaheen Group of Institutions Bidar, Kalyan Karnataka Pratishtan & District Development Forum, Bidar

1. ಬೈಬರ ಬಭ್ ಬಭ	n mananan macalagara		alone advant astrona anochippopuso
<ul> <li>ಇವು ಮಣ್ಣಿನಲ್ಲಿ ಸೂಕ್ಷ್ಮ ಬ</li> </ul>	ಕೀವಿಗಳಿಂದ ಕೊಳೆಯಲ್ಪಡುತ್ತವೆ.	•	ಇವು ಸೂಕ್ಷ್ಮ ಜೀವಿಗಳಿಂದ ಕೊಳೆಯಲ್ಪಡುವುದಿಲ್ಲ.
<ul> <li>ಮಣ್ಣಿನ ಫಲವತ್ತತೆಯನ್ನು</li> </ul>	ಹೆಚ್ಚಿಸುತ್ತವೆ.	•	ಇವು ನೀರು ಮತ್ತು ಮಣ್ಣನ್ನು ಮಾಲಿನ್ಯ ಮಾಡುತ್ತವೆ.
• ಉದಾ: ಸಸ್ಯ ಮತ್ತು ಪ್ರಾ	್ರಣಿಗಳ ತ್ಯಾಜ್ಯಗಳು, ಹತ್ತಿಬಟ್ಟೆ, ಚರಂಡಿನೀರು,	•	ಉದಾ: ಡಿ.ಡಿ.ಟಿ. ಎಂಟೋಸಲ್ಫಾನ್, ಗಾಜು, ನೈಲಾನ್ ದಾರಗಳು,
ಕಾಗದ ಇತ್ಯಾದಿ			ಪ್ಲಾಸ್ಟಿಕ್ ಇತ್ಯಾದಿ.
	ಅಸ್ಪಟಿಕ ಸಿಲಿಕಾನ್		ಸ್ಪಟಿಕ ಸಿಲಿಕಾನ್
<ul> <li>ಇದು ಪುಡಿ ರೂಪದ ಸಿಳಿ</li> </ul>	ರಿಕಾನ್	•	ಇದು ಹರಳು ರೂಪದ ಸಿಲಿಕಾನ
• ಇದರ ಬಣ್ಣ ತಿಳಿ ಹಳದಿ		•	ಇದರ ಬಣ್ಣ ಕಂದು
<ul> <li>ಇದರ ತಯಾರಿಕೆಯಲ್ಲಿ ಕ</li> </ul>		•	ಇದನ್ನು ತಯಾರಿಸುವಾಗ ಕೋಕ್ ಬಳಸುವರು
3.	ಲಿಂಗಾಣುಜನಕ		ಬೀಜಾಣುಜನಕ
<ul> <li>ಲಿಂಗಾಣುಗಳನ್ನು ಉತ್ಪತ್ತಿಕ</li> </ul>	ಮಾಡುತ್ತದೆ.	•	ಬೀಜಾಣುಗಳನ್ನು ಉತ್ಪತ್ತಿ ಮಾಡುತ್ತದೆ.
<ul> <li>ಗಾತ್ರದಲ್ಲಿ ದೊಡ್ಡದು.</li> </ul>		•	ಗಾತ್ರದಲ್ಲಿ ಚಿಕ್ಕದು
• ಪತ್ರ ಹರಿತವನ್ನು ಹೊಂದಿ	ದ್ದು ಆಹಾರ ತಯಾರಿಸುತ್ತದೆ.	•	ಪತ್ರಹರಿತವನ್ನು ಹೊಂದಿಲ್ಲವಾದ್ದರಿಂದ ಆಹಾರ ತಯಾರಿಸುವುದಿಲ್ಲ
<ul> <li>ಇದು ಏಕಗುಣಿತ</li> </ul>		•	ಇದು ದ್ವಿಗುಣಿತ
	4. ಏಕದಳ ಸಸ್ಯ		ದ್ವಿದಳ ಸಸ್ಯ
<ul> <li>ಬೀಜದಲ್ಲಿ ಒಂದು ದಳ</li> </ul>		•	ಬೀಜದಲ್ಲಿ ಎರಡು ದಳಗಳಿವೆ.
<ul> <li>ತಂತು ಬೇರು ಹೊಂದಿದೆ</li> </ul>		•	ತಾಯಿಬೇರು ಹೊಂದಿದೆ
<ul> <li>ಎಲೆಯಲ್ಲಿ ಸಮಾಂತರ ನ</li> </ul>	ಾಳ ವಿನ್ಯಾಸ	•	ಎಲೆಯಲ್ಲಿ ಜಾಲಬಂಧನಾಳ ವಿನ್ಯಾಸ
<ul> <li>ಬೀಜ ಮೊಳಕೆಯೊಡೆಯು</li> </ul>	ವಾಗ ಮಣ್ಣಿನ ಒಳಗಡೆಯೇ ಇರುತ್ತದೆ	•	ಮೊಳಕೆಯೊಡೆಯುವಾಗ ಮಣ್ಣಿನ ಮೇಲ್ಬಾಗದಲ್ಲಿ ಕಂಡುಬರುತ್ತದೆ
5. 8	ಐಚ್ಛಿಕ ಸ್ನಾಯುಗಳು		ಅನೈಚ್ಛಿಕ ಸ್ನಾಯುಗಳು
<ul> <li>ಪ್ರಾಣಿಗಳ ಇಚ್ಚೇಗೆ ಒಳಪಟ್ಟಿ</li> </ul>		•	ಪ್ರಾಣಿಗಳ ಇಚ್ಚೆಗೆ–ಒಳಪಟ್ಟಿಲ್ಲ.
<ul> <li>ಕೈಕಾಲುಗಳ ಚಲನೆ, ಸ್ನಾಂ</li> </ul>	ಯುಗಳ ಚಲನೆ	•	ಜಠರದ ಹಿಗ್ಗುವಿಕೆ, ಮೂತ್ರಜನಕಾಂಗಗಳಲ್ಲಿ ರಕ್ತದ ಶುದ್ಧೀಕರಣ ಮತ್ತು ಹೃದಯದ ಸಂಕೋಚನೆ ಮತ್ತು ವ್ಯಾಕೋಚನೆ
6. ಪ	ಚ್ಚೆರಹಿತ ಸ್ನಾಯುಗಳು		ಪಟ್ಟೆಸಹಿತ ಸ್ನಾಯುಗಳು
<ul> <li>ಇವುಗಳಲ್ಲಿ ಅಡ್ಡಗೆರೆಗಳು</li> </ul>	ಕಂಡುಬರುವುದಿಲ್ಲ	•	ಇವುಗಳಲ್ಲಿ ಅಡ್ಡಗೆರೆಗಳು ಕಂಡುಬರುತ್ತವೆ
<ul> <li>ಮೃದುವಾದ ಕೋಶಗಳಿಂದ</li> </ul>	ದ ಮಾಡಲ್ಪಟ್ಟಿದೆ	•	ಕೊಳವೆಯಾಕಾರದ ಜೀವಕೋಶಗಳಿಂದ ಮಾಡಲ್ಪಟ್ಟಿವೆ
<ul> <li>ಕದುರಿನಕಾರದಲ್ಲಿವೆ</li> </ul>		•	ಉದ್ದವಾದ ನೀಳ ರಚನೆ ಹೊಂದಿವೆ
• ಇವು ಮೃದುಸ್ನಾಯುಗಳು		•	ಇವುಗಳನ್ನು ಕಂಕಾಲ ಸ್ನಾಯುಗಳು ಎನ್ನುವರು
	ಯುರಜ್ಜು (ಟೆಂಡಾನ್)		ಬೀರ್ಜಾಖಜನಕ
• ಇದು ದಟ್ಟವಾದ ತಂತು (	ಅಂಗಾಂಶ	•	ಇದು ಸ್ಥಿತಿಸ್ಥಾಪಕ ತಂತುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಅಂಗಾಂಶ
<ul> <li>ಇದು ಮಾಂಸಖಂಡಗ ಬಂಧಿಸುತ್ತದೆ.</li> </ul>	ಳನ್ನು ಮುಳೆಗಳಿಗೆ ಅಥವಾ ಮೃದ್ದಸ್ಥಿಗೆ	•	ಇದು ಮೂಳೆಯನ್ನು ಮೂಳೆಗೆ ಬಂಧಿಸುತ್ತದೆ
-	3. ಅಡ್ಡ ತರಂಗ		ನೀಳತರಂಗ
	ತರಂಗದ ಚಲನೆಯ ದಿಕ್ಕಿಗೆ ಲಂಬವಾಗಿ	•	ಮಾಧ್ಯಮದ ಕಣಗಳು ತರಂಗದ ಚಲನೆಯ ದಿಕ್ಕಿನಲ್ಲೇ ಕಂಪಿಸುತ್ತವೆ
ಕಂಪಿಸುತ್ತವೆ.		•	ಇದರಲ್ಲಿ ಸಂಪೀಡನಾ ಮತ್ತು ವಿರಳನಗಳು ಉಂಟಾಗುತ್ತವೆ.
<ul> <li>ಇದರಲ್ಲಿ ಉಬ್ಬ ಮತ್ತು ತ</li> </ul>	ಗ್ಗುಗಳು ಉಂಟಾಗುತ್ತವೆ	•	ಒಂದು ಸಂಪೀಡನಾ ಮತ್ತು ಒಂದು ವಿರಳನ ಒಂದು ಅಲೆಯನ್ನು
	್ತ ಒಂದು ತಗ್ಗು ಒಂದು ತರಂಗವನ್ನು		ಪ್ರತಿನಿಧಿಸುತ್ತದೆ.
ಪ್ರತಿನಿಧಿಸುತ್ತದೆ.		•	ಉದಾ: ಸ್ಪ್ರಿಂಗ್ ನ ಕಂಪನ, ಶಬ್ಧ ತರಂಗ, ಅನಿಲಗಳಲ್ಲಿನ ಕಣಗಳ ಕಂಪನ
• ಉದಾ: ನೀರಿನ ತರಂಗ,	ವಿದ್ಯುತ್ಕಾಂತೀಯ ತರಂಗಗಳು.		
0 =	ಕೆಟ್ರೋಲ್ ಎಂಜಿನ್		ಡೀಸೆಲ್ ಎಂಜಿನ್
9. 8	-		
<ul> <li>modizina filoant</li> </ul>	o vedž		
<ul> <li>ಇಂಧನವಾಗಿ ಪೆಟ್ರೋಲ್</li> <li>ದಕ್ಷತೆ ಕಡಿಮೆ</li> </ul>	ಬಳಕೆ		ಇಂಧನವಾಗಿ ಡೀಸೆಲ್ ಬಳಕೆ ದಕ್ಷತೆ ಹೆಚ್ಚು

ಜೈವಿಕ ವಿಘಟನೆಗೆ ಒಳಗಾಗದ ಮಾಲಿನ್ಯಕಾರಕಗಳು

ಮಾದರಿ ವ್ಯತ್ಯಾಸಗಳು:

1. ಜೈವಿಕ ವಿಘಟನೆಗೆ ಒಳಗಾಗುವ ಮಾಲಿನ್ಯಕಾರಕಗಳು

### Sponsored & Co-Sponsored by

133

Shaheen Group of Institutions Bidar, Kalyan Karnataka Pratishtan & District Development Forum, Bidar

•	ಕಿಡಿಬೆಣೆ ಅಥವಾ ಸ್ಪಾರ್ಕ್ ಪ್ಲಗ್ ಇರುತ್ತದೆ	•	ಕಿಡಿಬೆಣೆ ಅಥವಾ ಸ್ಪಾರ್ಕ್ ಪ್ಲಗ್ ಇರುವುದಿಲ್ಲ.
•	ಇಂಧನ ಇಂಜೆಕ್ಷನ್ ಪಂಪ್ ಇರುವುದಿಲ್ಲ.	•	ಇಂಧನ ಇಂಜೆಕ್ಷನ್ ಪಂಪ್ ಇರುತ್ತದೆ.
	10. ಬಹಿರ್ದಹನ ಎಂಜಿನ್ (ಏಪ್ರಿಲ್/ಜೂನ್–2015)		ಅಂತರ್ದಹನ ಎಂಬೆನ್
•	ದಹನ ಕ್ರಿಯೆ ಸಿಲಿಂಡರ್ನ ಹೊರಭಾಗದಲ್ಲಿ ನಡೆಯುತ್ತದೆ.	•	ದಹನ ಕ್ರಿಯೆ ಸಿಲಿಂಡರ್ನ ಒಳಭಾಗದಲ್ಲಿ ನಡೆಯುತ್ತದೆ
•	ಉದಾ: ಹಬೆ ಇಂಜಿನ್	٠	ಉದಾ: ಪೆಟ್ರೋಲ್ ಎಂಜಿನ್ ಮತ್ತು ಡೀಸೆಲ್ ಎಂಜಿನ್
•	ದಕ್ಷತೆ ಕಡಿಮೆ	•	ದಕ್ಷತೆ ಹೆಚ್ಚು
•	ತಕ್ಷಣ ಚಾಲೂ ಮಾಡಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ	•	ತಕ್ಷಣ ಚಾಲೂ ಮಾಡಬಹುದು
•	ದೊಡ್ಡಗಾತ್ರದಲ್ಲಿ ತಯಾರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ	٠	ಚಿಕ್ಕ ಗಾತ್ರದಲ್ಲೂ ತಯಾರಿಸಬಹುದು
•	ಅಪಾಯ ಹೆಚ್ಚು	٠	ಅಪಾಯ ಇಲ್ಲ / ಕಡಿಮೆ
	11. ಜೈವಿಕ ವಿದಳನ		ಬೈಜಿಕ ಸಮ್ಮಿಲನ
•	ಭಾರವಾದ ಪರಮಾಣು ಬೀಜ ಒಡೆದು ಎರಡು ಹಗುರ ಬೀಜಗಳಾಗುವ ಪ್ರಕ್ರಿಯಿ	•	ಹಗುರವಾದ ಎರಡು ಪರಮಾಣು ಬೀಜಗಳು ಸೇರಿ ಭಾರವಾದ ಒಂದು ಬೀಜವಾಗುವ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆ
•	ಈ ಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಸಮ್ಮಿಲನ ಕ್ರಿಯೆಗಿಂತ ಕಡಿಮೆ ಶಕ್ತಿ	٠	ಈ ಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ವಿದಳನ ಕ್ರಿಯೆಗಿಂತ ಹೆಚ್ಚು ಶಕ್ತಿ ಬಿಡುಗಡೆಯಾಗುತ್ತದೆ
	ಬಿಡುಗಡೆಯಾಗುತ್ತದೆ.	٠	ಸೂರ್ಯ ಮತ್ತು ನಕ್ಷತ್ರಗಳ ಗಾಧ ಶಕ್ತಿಗೆ ಕಾರಣವಾದ ಕ್ರಿಯೆ
•	ವಿದ್ಯುತ್ ಶಕ್ತಿ ತಯಾರಿಸಲು ಈ ಕ್ರಿಯೆ ಉಪಯೋಗವಾಗಿದೆ.		
	12. ಪರ್ಯಾಪ್ತ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್		ಅಪರ್ಯಾಪ್ತ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್'ಗಳು
•	ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳ ನಡುವೆ ಏಕಬಂಧ	•	ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳ ನಡುವೆ ಒಂದು ದ್ವಿಬಂಧ ಅಥವಾ ತ್ರಿಬಂಧ
•	ಉದಾ: ಆಲ್ಕೇನ್ ಮತ್ತು ಸೈಕ್ಲೋ ಅಲ್ಕೈನ್'ಗಳು		ಕಂಡುಬರುತ್ತದೆ.
		•	ಉದಾ: ಆಲ್ಕೇನ್, ಆಲ್ಕೈನ್'ಗಳು ಮತ್ತು ಆರೋಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್'ಗಳು
	13. ಎ.ಸಿ. ಡೈನಮೋ		ಡಿ.ಸಿ. ಡೈನಮೋ
•	ಪರ್ಯಾಯ ವಿದ್ಯುತ್ ಉತ್ಪತ್ತಿ ಮಾಡುತ್ತದೆ	•	ನೇರ ವಿದ್ಯುತ್ ಉತ್ಪತ್ತಿ ಮಾಡುತ್ತದೆ
•	ತಾಮ್ರದ ಪೂರ್ಣ ಉಂಗುರಗಳಿರುತ್ತವೆ	•	ತಾಮ್ರದ ಒಡಕು ಉಂಗುರಗಳಿರುತ್ತವೆ
•	ಪ್ರತಿ ಅರ್ಧ ಸುತ್ತಿಗೊಮ್ಮೆ ವಿದ್ಯುತ್ ಪ್ರಸರಣದ ದಿಕ್ಕು ಬದಲಾಗುತ್ತದೆ	•	ದಿಕ್ಕು ಬದಲಾಗುವುದಿಲ್ಲ.
	14. ಡೈನಮೋ		ಮೋಟಾರ್
•	ಯಾಂತ್ರಿಕ ಶಕ್ತಿಯಿಂದ ವಿದ್ಯುತ್ ಶಕ್ತಿ	•	ವಿದ್ಯುತ್ ಶಕ್ತಿಯಿಂದ ಯಾಂತ್ರಿಕ ಶಕ್ತಿ
•	ಪ್ಲೆಮಿಂಗ್ ನ ಬಲಗೈ ನಿಯಮದ ಆಧಾರ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಣೆ	•	ಪ್ಲೆಮಿಂಗ್ ನ ಎಡಗೈ ನಿಯಮದ ಆಧಾರ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಣೆ
	15. ಸಹಜ ಅರೆವಾಹಕ		ಅಸಹಜ ಅರೆವಾಹಕ (ಏಪ್ರಿಲ್ 2016)
•	ರಂಧ್ರಗಳು ಮತ್ತು ಇಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಗಳು ಸಮಸಂಖ್ಯೆಯಲ್ಲಿರುತ್ತವೆ	•	ರಂಧ್ರಗಳು ಮತ್ತು ಇಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಗಳು ಬೇರೆಬೇರೆ ಸಂಖ್ಯೆಯಲ್ಲಿರುತ್ತವೆ
•	ಉದಾ: ಶುದ್ಧ ಸಿಲಿಕಾನ್ ಮತ್ತು ಜರ್ಮೇನಿಯಂ	•	n-ರೀತಿಯ ಅರೆವಾಹಕ ಮತ್ತು p-ರೀತಿಯ ಅರೆವಾಹಕ
	16. ಮುನ್ನಡ ಓಲುಮೆ (ಏಪ್ರಿಲ್-2015 & 2016)		ವ್ಯತಿರಿಕ್ತ ಓಲುಮೆ (ಏಪ್ರಿಲ್-2016)
•	ವಿದ್ಯುತ್ಕೋಶದ ಧನ ತುದಿಯನ್ನು p-n ಜಂಕ್ಷನ್ p ಬದಿಗೂ ಮತ್ತು	•	ವಿದ್ಯುತ್ಕೋಶದ ಧನ ತುದಿಯನ್ನು p-n ಜಂಕ್ಷನ್ n ಬದಿಗೂ ಮತ್ತು
	ಯಣತುದಿಯನ್ನು n ಬದಿಗೂ ಸಂಪರ್ಕಿಸಿದೆ.		ಯಣತುದಿಯನ್ನು p ಬದಿಗೂ ಸಂಪರ್ಕಿಸಿದೆ.
•	ಈ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಯ ಅಲ್ಲರೋಧವನ್ನು ಒಡ್ಡುತ್ತದೆ.	•	ಈ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಯ ಹೆಚ್ಚಿನ ರೋಧವನ್ನು ಒಡ್ಡುತ್ತದೆ.
	17. ಜಲಕೃಷಿ (ಏಪ್ರಿಲ್-2016)		ವಾಯಕೃಷಿ (ಏಪ್ರಿಲ್–2016)
•	ಮಣ್ಣಿನ ಸಹಾಯವಿಲ್ಲದೆ ಪೋಷಕ ದ್ರವದಲ್ಲಿ ಸಸ್ಯಗಳನ್ನು ಬೆಳೆಯುವ ವಿಧಾನ	•	ಇದರಲ್ಲಿ ಸಸ್ಯಗಳ ಬೇರುಗಳಿಗೆ ನೇರವಾಗಿ ಮೋಷಕ ಲವಣಗಳನ್ನು ದ್ರವ ರೂಪದಲ್ಲಿ ಸಿಂಪಡಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ.
•	ನೀರಿನ ಅಗತ್ಯ ಬಹಳ ಕಡಿಮೆ	٠	ಬೇರುಗಳನ್ನು ಗಾಳಿಯಲ್ಲಿ ಮುಕ್ತವಾಗಿ ಬಿಡಲಾಗಿರುತ್ತದೆ.
•	ಕಳೆಯನ್ನು ತೆಗೆಯುವ ಅಗತ್ಯವಿಲ್ಲ	٠	ಆಲೂಗಡ್ಡೆ. ಟೊಮ್ಯಾಟೋ ಮತ್ತು ಸೊಪ್ಪಿನ ತರಕಾರಿಗಳನ್ನು ಈ
•	ಸಸ್ಯಗಳು ಹೆಚ್ಚು ಆರೋಗ್ಯಕರವಾಗಿ ಬೆಳೆಯುತ್ತವೆ		ವಿಧಾನದಲ್ಲಿ ಬೆಳೆಯಬಹುದಾಗಿದೆ.
	18. ಸ್ವಕೀಯ ಪರಾಗಸ್ಪರ್ಶ		ಪರಕೀಯ ಪರಾಗಸ್ಪರ್ಶ
•	ಒಂದೇ ಗುಣಲಕ್ಷಣವಿರುವ ಸಸ್ಯಗಳ ಜೊತೆ ಪರಾಗಕ್ರಿಯೆ ನಡೆಸುವುದು	٠	ಎರಡು ಬೇರೆ ಬೇರೆ ಲಕ್ಷಣಗಳಿರುವ ಒಂದೇ ಪ್ರಭೇದದ ಸಸ್ಯಗಳಲ್ಲಿ
•	ಇದನ್ನು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಮೊದಲನೇ ಪೀಳಿಗೆಯಲ್ಲಿ ನಡೆಸಲಾಗುತ್ತದೆ.		ಪರಾಗಕ್ರಿಯೆ ನಡೆಸುವುದು.
		•	ಇದನ್ನು ಎರಡನೇ ಪೀಳಿಗೆಯಲ್ಲಿ ನಡೆಸಲಾಗುತ್ತದೆ ನಾಡುವರು
	19. ಏಕತಳೀಕರಣ		ದ್ವಿತಳೀಕರಣ

134

Sponsored & Co-Sponsored by Shaheen Group of Institutions Bidar, Kalyan Karnataka Pratishtan & District Development Forum, Bidar

		ಹೊಂದಿಸಿ ಬರೆಯಿರಿ ಮಾದರಿ ವ್ಯತ	ನ್ನಾಸಗಳು:
1. 'A' ಪಟ್ಟಿಯಲ್ಲಿ ಮಿಶ್ರಲೊ	ೀಹಗಳ ಹೆಸರುಗಳನ್ನು ಕೆ	್ ೂಡಲಾಗಿದೆ. ಅವುಗಳನ್ನು 'B' ಪಟ್ಟಿಯಲ್ಲಿ ನೀಡಂ	್ರ ಲಾದ ಘಟಕಗಳು ಮತ್ತು ′C′ ಪಟ್ಟಿಯಲ್ಲಿ ನೀಡಲಾದ ಅವುಗಳ
ಉಪಯೋಗಗಳೊಂದಿಗೆ	ಹೊಂದಿಸಿ ಬರೆಯಿರಿ. (ನ	ప <b>ట్రలో – 201</b> 5)	
'A'		'B'	'C'
A. ಸ್ಪೈನ್ ಲೆಸ್ ಉಕ್ಕು		ೀಬಾಲ್ಟ್+ಅಲ್ಯುಮಿನಿಯಂ	1. ವಿದ್ಯುತ್ ಸಂಪರ್ಕದ ಬಿಡಿಭಾಗಗಳು
B. ಆಲ್ನಿಕೋ	b. ಕಬ್ಬಿಣ+ಕಾರ್ಬನ್+		2. ಕ್ರೀಡಾ ಪದಕಗಳು
C. ಇನ್ವಾರ್ ಉಕ್ಕು	c. ತಾಮ್ರ+ಸತು+ತವರ	3	3. ಶಸ್ತ್ರಚಿಕಿತ್ಸಕ ಉಪಕರಣ 4. ವಿಮಾನದ ಕವಚ
D. ಹಿತ್ತಾಳೆ	d. ಕಬ್ಬಿಣ+ಕಾರ್ಬನ್+	ನಿಕ್ಕಲ್ (ಹೆಚ್ಚಿನ ಪ್ರಮಾಣ)	4. ಪಹುಸದ ಕಪಪ 5. ಶಾಶ್ರತ ಕಾಂತಗಳು
	e. ಅಲ್ಯುಮಿನಿಯಂ+ತ	ಾಮ್ರ+ಮೆಗ್ನೀಷಿಯಂ+ಮ್ಯಾಂಗನೀಸ್	<ol> <li>ಕರಾರುವಕ್ಕಾದ ಅಳತೆಪಟ್ಟಿಗಳನ್ನು ತಯಾರಿಸಲು</li> </ol>
	f. ತಾಮ್ರ+ಸತು		ಕೆ ಬಿ.
ಉತ್ತರ:			
'A'		'B'	'C'
A. ಸ್ಪೈನ್ಲೆಸ್ ಉಕ್ಕು	b. ಕಬ್ಬಿಣ+ಕಾರ್ಬನ್+		3. ಶಸ್ತ್ರಚಿಕಿತ್ಸಕ ಉಪಕರಣ 5. ಶಾಶ್ವತ ಕಾಂತಗಳು
B. ಆಲ್ಫಿಕೋ		ೀವಾಲ್ಟ್+ಅಲ್ಯುಮಿನಿಯಂ	
C. ಇನ್ವಾರ್ ಉಕ್ಕು		ನಿಕ್ಕಲ್ (ಹೆಚ್ಚಿನ ಪ್ರಮಾಣ)	<ol> <li>6. ಕರಾರುವಕ್ಕಾದ ಅಳತೆಪಟ್ಟಿಗಳನ್ನು ತಯಾರಿಸಲು</li> <li>1. ವಿದ್ಯುತ್ ಸಂಪರ್ಕದ ಬಿಡಿಭಾಗಗಳು</li> </ol>
D. ಹಿತ್ತಾಳೆ	f. ತಾಮ್ರ+ಸತು		
2. 'A' ಪಟ್ಟಿಯಲ್ಲಿ ನೀಡಿರುವ	ನ ಸಸ್ಯಗಳ ಹೆಸರುಗಳನ್ನು	'B' ಪಟ್ಟಿಯಲ್ಲಿರುವ ಅವುಗಳ ಲಕ್ಷಣಗಳೊಂದಿಗ	ಗೆ ಹೊಂದಿಸಿ ಬರೆಯಿರಿ. (ಜೂನ್–2015)
'A'		'В'	'C'
A. ಕೆಂಪು ಶೈವಲ		ಂದ ಆವೃತ್ತವಾಗಿಲ್ಲ, ಹೂ ಬಿಡದ ಸಸ್ಯಗಳು	1. ಕಾಯಜ ರೀತಿಯ ಸಂತಾನೋತ್ಪತ್ತಿ – ತುಂಡಾಗುವಿಕೆ
B. ಮಾರ್ಕ್ಯಾನ್ಷಿಯಾ		ಂದ ಆವೃತವಾಗಿವೆ, ಮೂರು ಪುಷ್ಪದಳಗಳು	ಇರುವುದಿಲ್ಲ. ರೈಜಾಯಿಡ್ಗಳು ಇರುವುದಿಲ್ಲ.
C. ಪೈನಸ್	ಹೊಂದಿರುವುವು.		2. ಜಾಲರೂಪಿ ನಾಳ ವಿನ್ಯಾಸ, ಮುಖ್ಯ ಬೇರು ಇರುವುದು.
D. ಸಾಸಿವೆ	c. ಫೃಕೋಎರಿಥ್ರಿನ್ ಹೊಂದಿದೆ.	ಹೆಚ್ಚಾಗಿದ್ದು ಸಸ್ಯ ಥ್ಯಾಲಸ್ ರಚನೆ	3. ಲಿಂಗಾಣುಜನಕ ಪ್ರೌಢಸಸ್ಯ – ರೈಜಾಯಿಡ್ಗಳು ಇರುತ್ತವೆ.
	d. ಥ್ಯಾಲಸ್ ರಚನೆ, ಕ	ಕ್ಲೋರೋಫಿಲ್ ಸಹಿತ	4. ಸಮಾನಾಂತರ ನಾಳ ವಿನ್ಯಾಸ, ಮುಖ್ಯ ಬೇರು
	ಬೀಜಾಣುಜನಕವಾಗಿನ		ಇರುವುದಿಲ್ಲ.
	e. ಬೀಜಗಳು ಹಣ್ಣಿನಿಂ	ಂದ ಆವೃತವಾಗಿವೆ. ನಾಲ್ಕು ಮಷ್ಪದಳಗಳು	5. ಶಂಕುಗಳು ಸಂತಾನೋತ್ಪತ್ತಿ ರಚನೆ ಹೊಂದಿದ್ದು, ಸೂಕ್ಷ್ಮ
	ಹೊಂದಿರುವವು.		ಬೀಜಾಣುಗಳಲ್ಲಿ ಹೆಣ್ಣು ಲಿಂಗಾಣುಗಳಿವೆ.
	f.ಥ್ಯಾಲಸ್ ರಚನೆ, ಕೆ		6. ಶಂಕುಗಳು ಸಂತಾನೋತ್ಪತ್ತಿ ರಚನೆ ಹೊಂದಿದ್ದು, ಸ್ಥೂಲ
	ಬೀಜಾಣುಜನಕವಾಗಿನ	ನೆ.	ಬೀಜಾಣುಗಳಲ್ಲಿ ಹೆಣ್ಣು ಲಿಂಗಾಣುಗಳಿವೆ.
ಉತ್ತರ:			
'A'	-	<b>'B'</b>	'c'
A. ಕೆಂಪು ಶೈವಲ		ಹೆಚ್ಚಾಗಿದ್ದು ಸಸ್ಯ ಥ್ಯಾಲಸ್ ರಚನೆ	l. ಕಾಯಜ ರೀತಿಯ ಸಂತಾನೋತ್ಪತ್ತಿ – ತುಂಡಾಗುವಿಕೆ
B. ಮಾರ್ಕ್ಯಾನ್ಷಿಯಾ	ಹೊಂದಿದೆ.	الم من محمد من الم	ಇರುವುದಿಲ್ಲ, ರೈಜಾಯಿಡ್ಗಳು ಇರುವುದಿಲ್ಲ.
C. ಪೈನಸ್	ದೆ. ಥ್ಯಾಲಸ್ ರಚನ, ಕ ಬೀಜಾಣುಜನಕವಾಗಿರ	ಕ್ಲೋರೋಫಿಲ್ ಸಹಿತ ಇ	3. ಲಿಂಗಾಣುಜನಕ ಪ್ರೌಢಸಸ್ಯ – ರೈಜಾಯಿಡ್ಗಳು
D. ಸಾಸಿವೆ			ಇರುತ್ತವೆ. 6 ಸಂಕಾಸಲು ಸಂಸಾನೋಡಸಿ ನಡೆಗೆ ಸೊಂದಿದು, ಸಂಖ
	1.0	ಂದ ಆವೃತ್ತವಾಗಿಲ್ಲ. ಹೂ ಬಿಡದ ಸಸ್ಯಗಳು ಇವ ಆವ ತನಾಗಿತೆ ನಾಲು ಸುಸ್ತರಗಳು	6. ಶಂಕುಗಳು ಸಂತಾನೋತ್ಪತ್ತಿ ರಚನೆ ಹೊಂದಿದ್ದು, ಸ್ಥೂಲ ಬೀಜಾಣುಗಳಲ್ಲಿ ಹೆಣ್ಣು ಲಿಂಗಾಣುಗಳಿವೆ.
	ಕೆ. ಬೀಜಗಳು ಹಿಣ್ಣನಿ ಹೊಂದಿರುವವು.	ಂದ ಆವೃತವಾಗಿವೆ. ನಾಲ್ಕು ಮಷ್ಟದಳಗಳು	<ol> <li>ಜಾಲರೂಪಿ ನಾಳ ವಿನ್ಯಾಸ, ಮುಖ್ಯ ಬೇರು ಇರುವುದು.</li> </ol>
2	-	D/	
	<u>ಅಲ್ಲನ ಸಸ್ಯವರ್ಗಗಳನ್ನು '</u> 'A'	B' ಪಟ್ಟಿಯಲ್ಲಿನ ಲಕ್ಷಣಗಳೊಂದಿಗೆ ಹೊಂದಿಸಿ ಬ 'B'	
1. ಬಹುಕೋಶಿಯ ತ		ಎ. ರೈಜಾಯಿಡ್ಗಳು	
2.ಹಾವಸೆ ಸಸ್ಯಗಳು	e	ಬಿ. ಶಂಕುಗಳು	
3. ಜರೀಸಸ್ಯಗಳು		ಸಿ. ಥ್ಯಾಲಸ್	
4.ಅನಾವೃತ ಬೀಜ	ಸಸ್ತಗಳು	ಡಿ. ಹೂವು	
	0	ಇ. ಪ್ರೋಥ್ಯಾಲಸ್	
		ಎಫ್. ತಾಯಿಬೇರು	
		ಜಿ. ಮಷ್ಪಮಂಜರಿ	
ಉತ್ತರ:	(0/	(5)	
1. ಬಹುಕೋಶಿಯ ತ	'A' ಸ್ವೆಲಗಳು	'B' ಸಿ. ಥ್ಯಾಲಸ್	
1.000000000			

135

Sponsored & Co-Sponsored by Shaheen Group of Institutions Bidar, Kalyan Karnataka Pratishtan & District Development Forum, Bidar

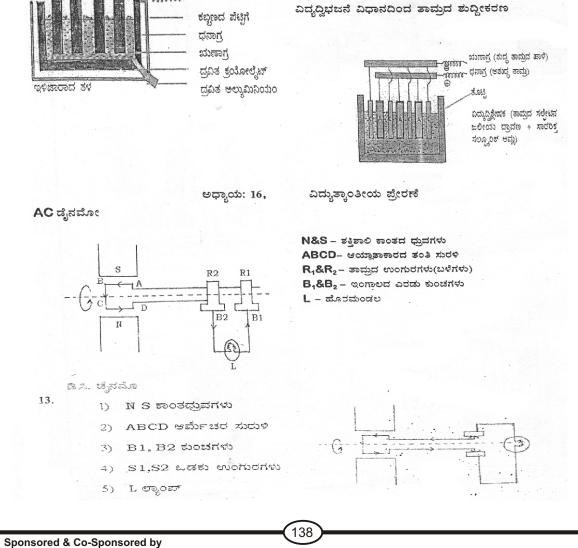
9. Important Chemical Reactions: (ಪ್ರಮುಖ ರಾಸಾಯ	<u>ುನಿಕ ಕ್ರಿಯೆಗಳು)</u>		
Chapter 4 : (২০চচন্ট) SILICON			
ಸ್ಟಟಿಕ ಸಿಲಿಕಾನ್ ತಯಾರಿಕೆ Extraction of Amorphous silicon:			
$iO_2 + 2Mg$ Si + 2MgO	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·		
ಟಿಕ ಸಿಲಿಕಾನ್ ತಯಾರಿಕೆExtraction of Crystalline silicon:			
$iO_2 + 2C \longrightarrow Si + 2CO$			
ಬೆ/ನೀರಾವಿ ಜೊತೆ ಸಿಲಿಕಾನ್ ವರ್ತನೆ Silicon reacts with steam(water vapor):			
$i + 2H_2O \longrightarrow SiO_2 + 2H_2$			
ಕ್ಷಜನ್ ಜೊತೆ ಸಿಲಿಕಾನ್ ವರ್ತನೆ,Silicon reacts with oxygen:			
ೂಕ್ ಜೊತೆ ಸಿಲಿಕಾನ್ ವರ್ತನೆ Silicon reacts with coke:			
Si + C SiC (carborundum / silicon carbide)			
Chapter 4: ನ್ಯೂಕೀಯ ಶಕ್ತಿ NUCLEAR ENERGY			
ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯಾರ್ ಕ್ರಿಯೆಗಳು Nuclear reactions)			
ಯುರೇನಿಯಂನ ವಿದಳನ ಕ್ರಿಯೆಗಳು Uranium fission reactions:			
$_{92}U^{235} + _{0}n^{1}$ fission $_{56}Ba^{142} + _{36}Kr^{91} + 3_{0}n^{1} + energy (heat)$			
2. $_{92}U^{235} + _{0}n^{1}$ fission $3_{54}Xe^{139} + _{38}Sr^{95} + 2_{0}n^{1}$ + energy (heat)			
$B_{.92}U^{235} + {}_{0}n^{1}$ <u>fission</u> ${}_{57}La^{153} + {}_{35}Ba^{81} + 2{}_{0}n^{1} + energy (heat)$			
ವೈಡ್ರೋಜನ್ ನ ಸಮಿಲನ ಕ್ರಿಯೆ Hydrogen (protium) fusion reaction:			
$H^2 + {}_1H^2$ fusion $He^4$ + energy (heat)			
CHAPTER 11 : ಔದ್ಯೋಗಿಕ ನಿರವಯವ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರ INDUSTRIAL ORGANIC	CHEMISTRY: (GLASS		
ಸಚನ ತಯಾರಿಕೆ Preparation of Glass:			
$\begin{array}{ccc} CaCO_3 + SiO_2 & 2073K & CaSiO_3 + CO_2 \end{array}$ Calcium carbonate + Silica Cabium silicate + Carbon dioxide $\begin{array}{cccc} 2077K & Cabium silicate + Carbon dioxide \\ 2077K & Cabium silicate + Carbon $			
$Na_2CO_3 + SiO_2$ 2073K Na <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub> + CO <sub>2</sub>			
sodium silicate + carbon dioxide			
CHAPTER 12 : ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ಅದರ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು CARBON AND ITS COMPOUN	<u></u>		
	<u>DS</u>		
<u>CHAPTER 12 : ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ಅದರ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು CARBON AND ITS COMPOUN</u> ಯೂರಿಯಾ ಉತ್ಪಾದನೆ Preparation of Urea by Friedrich Wohler: NH4Cl + AgCNO			
<u>CHAPTER 12 : ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ಅದರ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು CARBON AND ITS COMPOUN</u> ಯೂರಿಯಾ ಉತ್ಪಾದನೆ Preparation of Urea by Friedrich Wohler: NH4Cl + AgCNO <u>Anternation of AgCl</u> NH4CNO Animonium chloride + Silver cyanate Ammonium cyanate	DS NH2 – CO-NH2 Urea		
CHAPTER 12 : ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ಅದರ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು CARBON AND ITS COMPOUN ಯೂರಿಯಾ ಉತ್ಪಾದನೆ Preparation of Urea by Friedrich Wohler: NH4Cl + AgCNO <u>AgCl</u> NH4CNO Animonium chloride + Silver cyanate Ammonium cyanate ಮೀಥೇನ್ ತಯಾರಿಕೆ Preparation of Methane	$VH_2 - CO-NH_2$		
I         CHAPTER 12 : ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ಅದರ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು CARBON AND ITS COMPOUN         ಯೂರಿಯಾ ಉತ್ಪಾದನೆ Preparation of Urea by Friedrich Wohler:         M44C1 + AgCNO         AgCl         NH4CNO         Animonium chloride + Silver cyanate         Animonium cyanate         Dereparation of Methane         CHO         ChO         Na2CO1 + CH4	$VH_2 - CO-NH_2$		
I         CHAPTER 12 : ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ಅದರ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು CARBON AND ITS COMPOUN         ಯೂರಿಯಾ ಉತ್ಪಾದನೆ Preparation of Urea by Friedrich Wohler:         MH4C1 + AgCNO         AgCl NH4CNO         Ammonium chloride + Silver cyanate         Ammonium cyanate         During colspan="2">MagCl NH4CNO         Ammonium cyanate         During colspan="2">During colspan="2">MagCl NH4CNO         Ammonium cyanate         During colspan="2">During colspan="2">During colspan="2">During colspan="2">During colspan="2">During colspan="2">During colspan="2">During colspan="2"         During colspan= 2" <td <="" colspan="2" td="" td<=""><td><math>VH_2 - CO-NH_2</math></td></td>	<td><math>VH_2 - CO-NH_2</math></td>		$VH_2 - CO-NH_2$
CHAPTER 12 : ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ಅದರ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು CARBON AND ITS COMPOUN ಯೂರಿಯಾ ಉತ್ಪಾದನೆ Preparation of Urea by Friedrich Wohler: NH4Cl + AgCNO Ammonium chloride + Silver cyanate Ammonium cyanate ಮೀಥೇನ್ ತಯಾರಿಕೆ Preparation of Methane CH <sub>3</sub> COONa + NaOH ChO Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> + CH <sub>4</sub> ಸಂಪೂರ್ಣ ದಹನಕ್ರಿಯ Complete combustion of Methane: CH <sub>4(g)</sub> + 2O <sub>2(g)</sub> CO <sub>2(g)</sub> + 2H <sub>2</sub> O 0	$VH_2 - CO-NH_2$		
Image: Chapter 12: கலான் விது அದರ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು CARBON AND ITS COMPOUN         ಯೂರಿಯಾ ಉತ್ಪಾದನೆ Preparation of Urea by Friedrich Wohler:         NH4Cl + AgCNO       AgCl       NH4CNO         Ammonium chloride + Silver cyanate       Ammonium cyanate         ಮೀಫೇನ್ ತಯಾರಿಕೆ Preparation of Methane       ChO       Na2CO3 + CH4 ↑         Ch3COONa + NaOH       ChO       Na2CO3 + CH4 ↑         ಸಂಪೂರ್ಣ ದಹನಕ್ರಿಯ Complete combustion of Methane:       CH4 (g) + 2O2 (g)       CO2 (g) + 2H2O (j)         ಅಪೂರ್ಣ ದಹನ ಕ್ರಿಯೆ Incomplete combustion	$VH_2 - CO-NH_2$		
CHAPTER 12 : ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ಅದರ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು CARBON AND ITS COMPOUN ಯೂರಿಯಾ ಉತ್ಪಾದನೆ Preparation of Urea by Friedrich Wohler: NH4Cl + AgCNO Ammonium chloride + Silver cyanate Ammonium cyanate ಮೀಥೇನ್ ತಯಾರಿಕೆ Preparation of Methane CH <sub>3</sub> COONa + NaOH ChO Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> + CH <sub>4</sub> ಸಂಪೂರ್ಣ ದಹನಕ್ರಿಯ Complete combustion of Methane: CH <sub>4(g)</sub> + 2O <sub>2(g)</sub> CO <sub>2(g)</sub> + 2H <sub>2</sub> O 0	$VH_2 - CO-NH_2$		
Image: Chapter 12: கலான் விது அದರ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು CARBON AND ITS COMPOUN         ಯೂರಿಯಾ ಉತ್ಪಾದನೆ Preparation of Urea by Friedrich Wohler:         NH4Cl + AgCNO       AgCl       NH4CNO         Ammonium chloride + Silver cyanate       Ammonium cyanate         ಮೀಫೇನ್ ತಯಾರಿಕೆ Preparation of Methane       ChO       Na2CO3 + CH4 ↑         Ch3COONa + NaOH       ChO       Na2CO3 + CH4 ↑         ಸಂಪೂರ್ಣ ದಹನಕ್ರಿಯ Complete combustion of Methane:       CH4 (g) + 2O2 (g)       CO2 (g) + 2H2O (j)         ಅಪೂರ್ಣ ದಹನ ಕ್ರಿಯೆ Incomplete combustion	$VH_2 - CO-NH_2$		
CHAPTER 12 : ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ಅದರ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು CARBON AND ITS COMPOUN ಯೂರಿಯಾ ಉತ್ಪಾದನೆ Preparation of Urea by Friedrich Wohler: NH4Cl + AgCNO Ammonium chloride + Silver cyanate Ammonium cyanate ಮೀಥೇನ್ ತಯಾರಿಕೆ Preparation of Methane CH <sub>3</sub> COONa + NaOH ChO Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> + CH <sub>4</sub> $\uparrow$ ಸಂಪೂರ್ಣ ದಹನತ್ರೆಯ Complete combustion of Methane: CH <sub>4</sub> ( $_{\rm E}$ ) + 2O <sub>2</sub> ( $_{\rm E}$ ) $\longrightarrow$ CO <sub>2</sub> ( $_{\rm E}$ ) + 2H <sub>2</sub> O ( $_{\rm I}$ ) ಅಪೂರ್ಣ ದಹನ ಕ್ರೆಯೆ Incomplete combustion 2CH <sub>4</sub> ( $_{\rm E}$ ) + 3O <sub>2</sub> ( $_{\rm S}$ ) $\implies$ 2 CO ( $_{\rm E}$ ) + 4H <sub>2</sub> O ( $_{\rm I}$ ) ಆದೇಶನ ತ್ರೆಯೆಗಳು Substitution reactions: CH <sub>4</sub> + Cl <sub>2</sub> <u>uv rays</u> CH <sub>3</sub> Cl + HCl	$VH_2 - CO-NH_2$		
CHAPTER 12 : ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ಅದರ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು CARBON AND ITS COMPOUN ಯೂರಿಯಾ ಉತ್ಪಾದನೆ Preparation of Urea by Friedrich Wohler: NH4Cl + AgCNO Ammonium chloride + Silver cyanate Ammonium cyanate ಮೀಥೇನ್ ತಯಾರಿಕೆ Preparation of Methane CH <sub>3</sub> COONa + NaOH ChO Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> + CH <sub>4</sub> $\uparrow$ ಸಂಪೂರ್ಣ ದಹನತ್ರೆಯ Complete combustion of Methane: CH <sub>4</sub> (g) + 2O <sub>2</sub> (g) $\Longrightarrow$ CO <sub>2</sub> (g) + 2H <sub>2</sub> O (f) ಅಪೂರ್ಣ ದಹನ ಕ್ರೆಯೆ Incomplete combustion 2CH <sub>4</sub> (g) + 3O <sub>2</sub> (g) $\Longrightarrow$ 2 CO <sub>2</sub> (g) + 4H <sub>2</sub> O (f) ಆದೇಶನ ಕ್ರೆಯೆಗಳು Substitution reactions: CH <sub>4</sub> + Cl <sub>2</sub> <u>uv rays</u> CH <sub>3</sub> Cl + HCl Chloromethane	$VH_2 - CO-NH_2$		
CHAPTER 12: ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ಅದರ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು CARBON AND ITS COMPOUN ಯೂರಿಯಾ ಉತ್ಪಾದನೆ Preparation of Urea by Friedrich Wohler: NH <sub>4</sub> Cl + AgCNO Animonium chloride + Silver cyanate Ammonium cyanate ಮೀಥೇಸ್ ತಯಾರಿಕೆ Preparation of Methane CH <sub>3</sub> CONa + NaOH ChO Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> + CH <sub>4</sub> ಸಂಪೂರ್ಣ ದಹನಕ್ತಿಯ Complete combustion of Methane: CH <sub>4</sub> (g) + 2O <sub>2</sub> (g) $\longrightarrow$ CO <sub>2</sub> (g) + 2H <sub>2</sub> O (i) ಅಪೂರ್ಣ ದಹನ ಕ್ರೆಯೆ Incomplete combustion 2CH <sub>4</sub> (g) + 3O <sub>2</sub> (g) $\longrightarrow$ 2 CO <sub>2</sub> (g) + 4H <sub>2</sub> O (i) ಅದೇಶನ ಕ್ರೆಯೆಗಳು Substitution reactions: CH <sub>4</sub> + Cl <sub>2</sub> <u>uv rays</u> CH <sub>3</sub> Cl + HCl Chloromethane CH <sub>3</sub> Cl + Cl <sub>2</sub> <u>uv rays</u> CH <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub> + HCl	$VH_2 - CO-NH_2$		
Image: Chapter 12: ***********************************	$VH_2 - CO-NH_2$		
CHAPTER 12: ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ಅದರ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು CARBON AND ITS COMPOUN ಯೂರಿಯಾ ಉತ್ಪಾದನೆ Preparation of Urea by Friedrich Wohler: NH4Cl + AgCNO Ammonium chloride + Silver cyanate Ammonium cyanate Ammonium cyanate Ammonium cyanate Ammonium cyanate Ammonium cyanate Ammonium cyanate Ammonium cyanate Ch3COONa + NaOH Ch0 Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> + CH <sub>4</sub> Ch0 Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> + CH <sub>4</sub> Ch0 Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> + CH <sub>4</sub> Ch0 Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> + CH <sub>4</sub> Ch0 Substitution reactions: CH <sub>4</sub> (g) + 3O <sub>2</sub> (g) $\longrightarrow$ 2 CO (g) + 2H <sub>2</sub> O (l) Substitution reactions: CH <sub>4</sub> + Cl <sub>2</sub> <u>uv rays</u> CH <sub>3</sub> Cl + HCl Chloromethane CH <sub>3</sub> Cl + Cl <sub>2</sub> <u>uv rays</u> CH <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub> + HCl Dichloromethane CH <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub> + Cl <sub>2</sub> <u>uv rays</u> CHCl <sub>3</sub> + HCl	$VH_2 - CO-NH_2$		
Image: Chapter 12: ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ಅದರ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು CARBON AND ITS COMPOUN         ಯೂರಿಯಾ ಉತ್ಪಾದನೆ Preparation of Urea by Friedrich Wohler:         NH4Cl + AgCNO       AgCl       NH4CNO         Ammonium chloride + Silver cyanate       Ammonium cyanate         ಮೀಥೇನ್ ತಯಾರಿಕೆ Preparation of Methane       Na2CO3 + CH4 ()         CH3COONa + NaOH       Ch0       Na2CO3 + CH4 ()         ಸಂಪೂರ್ಣ ದಹನತ್ತಿಯ Complete combustion of Methane:       CH4(g) + 2O2(g)       CO2(g) + 2H2O ()         ಅದೂರ್ಣ ದಹನ ತ್ರೆಯೆ Incomplete combustion       2CH4(g) + 3O2(g)       2 CO2(g) + 2H2O ()         ಅದೇಶನ ತ್ರೆಯೆಗಳು Substitution reactions:       CH3Cl + HCl         CH4 + Cl2       uv rays       CH3Cl + HCl         Chloromethane       CH2Cl2 + HCl       HCl         CH3Cl + Cl2       uv rays       CH2Cl3 + HCl         Trichloromethane       CH2Cl2 + HCl       HCl         CH2Cl2 + Cl2       uv rays       CHCl3 + HCl         CH2Cl3 + Cl2       uv rays       CH2Cl4 + HCl	$VH_2 - CO-NH_2$		
Image: Chapter 12: ***********************************	$VH_2 - CO-NH_2$		
Image: Chapter 12: ***********************************	$VH_2 - CO-NH_2$		
Image: Chapter 12: ***********************************	$VH_2 - CO-NH_2$		
Image: Chapter 12: ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ಅದರ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು CARBON AND ITS COMPOUN         ಯೂರಿಯಾ ಉತ್ಪಾದನೆ Preparation of Urea by Friedrich Wohler:         NH4Cl + AgCNO       AgCl       NH4CNO         Ammonium chloride + Silver cyanate       Ammonium cyanate       Ammonium cyanate         ಮೀಥೇನ್ ತಯಾರಿಕೆ Preparation of Methane       ChO       Na2CO3 + CH4         CH3COONa + NaOH       ChO       Na2CO3 + CH4         ಸಂಪೂರ್ಣ ದಹನಕ್ರಿಯ Complete combustion of Methane:       CH4(g) + 2O2(g)       CO2(g) + 2H2O (I)         ಅಪೂರ್ಣ ದಹನಕ್ರಿಯ Incomplete combustion       2CH4(g) + 3O2(g)       2 CO (g) + 4H2O (I)         ಅದೇಶನ ಕ್ರಿಯೆಗಳು Substitution reactions:       CH3Cl + HCl         CH4 + Cl2       UV rays       CH2Cl2 + HCl         Dichloromethane       CH2Cl2 + HCl         CH3Cl + Cl2       UV rays       CHCl3 + HCl         Trichloromethane       CH2Cl2 + HCl         CH2l3 + Cl2       UV rays       CH2l3 + HCl         CH2l3 + Cl2       UV rays       CCl4 + HCl         Carbontetrachloride       CHAPTER 15: ಬೋಹಗಳು METALS         1. ಗಾಳದೊಂದಿಗೆ(ಅಕ್ಷಜನ್)ಲೋಹಗಳ ವರ್ಶನ Action of AIR on metals:       1	$VH_2 - CO-NH_2$		
CHAPTER 12: ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ಅದರ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು CARBON AND ITS COMPOUN         ಯೂರಿಯಾ ಉತ್ಪಾದನೆ Preparation of Urea by Friedrich Wohler:         NH4Cl + AgCNO       AgCl       NH4CNO         Ammonium chloride + Silver cyanate       Ammonium cyanate         ಮೀಥೇನ್ ತಯಾರಿಕೆ Preparation of Methane       ChO       Na2CO3 + CH4         CH3COONa + NaOH       ChO       Na2CO3 + CH4         ಸಂಪೂರ್ಣ ದಹನಕ್ತಿಯ Complete combustion of Methane:       CH4(g) + 2O2(g)       CO2(g) + 2H2O()         ಅಪೂರ್ಣ ದಹನ ಕ್ತಿಯ Incomplete combustion       2CH4(g) + 3O2(g)       2 CO2(g) + 2H2O()         ಅಪೂರ್ಣ ದಹನ ಕ್ತಿಯೆಗಳು Substitution reactions:       CH3Cl + HCl         CH4 + Cl2       uv rays       CH3Cl + HCl         Chloromethane       CH2Cl2 + HCl       Dichloromethane         CH2Cl2 + Cl2       uv rays       CHCl3 + HCl         Chloromethane       CH1Gl3 + HCl       Trichloromethane         CH2Cl2 + Cl2       uv rays       CHCl3 + HCl         Carbontetrachloride       CH4       HCl         Chloromethane       ChlG1 + HCl       Carbontetrachloride         CH2Cl2 + Cl2       uv rays       CH2Cl4 + HCl         Carbontetrachloride       CH4       HCl         Chloromethane       ChlG1 + HCl         Chloromethane       ChlG1	$VH_2 - CO-NH_2$		
Image: Chapter 12: ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ಅದರ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು CARBON AND ITS COMPOUN         ಯೂರಿಯಾ ಉತ್ತಾಧನೆ Preparation of Urea by Friedrich Wohler:         NH4Cl + AgCNO       AgCl       NH4CNO         Anmonium chloride + Silver cyanate       Ammonium cyanate         ಮೀಥೇಸ್ ತಯಾರಿಕೆ Preparation of Methane       ChO       Na2CO3 + CH4         CH3COONa + NaOH       ChO       Na2CO3 + CH4         ಸಂಪೂರ್ಣ ದಹನತ್ತಿಯ Complete combustion of Methane:       CH4(g) + 2O2(g)       CO2(g) + 2H2O (i)         ಅಪೂರ್ಣ ದಹನ ತ್ತಿಯ Incomplete combustion       2CH4(g) + 3O2(g)       2 CO2(g) + 2H2O (i)         ಅಪೋರ್ಣ ದಹನ ತ್ತಿಯಗಳು Substitution reactions:       CH3Cl + HCl         CH4 + Cl2       UV rays       CH3Cl + HCl         CH3Cl + Cl2       UV rays       CH2Cl2 + HCl         Dichloromethane       CH1G13 + HCl       Trichloromethane         CH2Cl2 + Cl2       UV rays       CHCl3 + HCl         CH4Cl3 + Cl2       UV rays       CH2Cl2 + HCl         CH4Cl3 + Cl2       UV rays       CCl4 + HCl         Choromethane       CH1G13 + HCl       Trichloromethane         CH2Cl2 + Cl2       UV rays       CH2Cl4 + HCl         Chloromethane       CH1G13 + HCl       Trichloromethane         CH2Cl2 + Cl2       UV rays       CCl4 + HCl	$VH_2 - CO-NH_2$		
Implication of Urea by Friedrich Wohler:         NH4Cl + AgCNO       AgCl       NH4CNO         Ammonium chloride + Silver cyanate       Ammonium cyanate         Deterst score       Score       Ammonium cyanate         Deterst score       Score       NH4CNO         Ammonium chloride + Silver cyanate       NH4CNO         Deterst score       Ammonium cyanate         Deterst score       Score         CH3COONa + NaOH       Ch0         CH4(g) + 2O2(g)       CO2(g) + 2H2O (g)         Score       CC2(g) + 2H2O (g)         Score       CC14(g) + 3O2 (g)         Score       CH3Cl + HC1         Chloromethane       CH3Cl + HC1         CH4(g) + Cl2       UV rays         CH2Cl2 + Cl2       UV rays	NH <sub>2</sub> – CO-NH <sub>2</sub> Urea		
Image: Chapter 12: ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ಅದರ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು CARBON AND ITS COMPOUN         ಯೂರಿಯಾ ಉತ್ತಾಧನೆ Preparation of Urea by Friedrich Wohler:         NH4Cl + AgCNO       AgCl       NH4CNO         Anmonium chloride + Silver cyanate       Ammonium cyanate         ಮೀಥೇಸ್ ತಯಾರಿಕೆ Preparation of Methane       ChO       Na2CO3 + CH4         CH3COONa + NaOH       ChO       Na2CO3 + CH4         ಸಂಪೂರ್ಣ ದಹನತ್ತಿಯ Complete combustion of Methane:       CH4(g) + 2O2(g)       CO2(g) + 2H2O (i)         ಅಪೂರ್ಣ ದಹನ ತ್ತಿಯ Incomplete combustion       2CH4(g) + 3O2(g)       2 CO2(g) + 2H2O (i)         ಅಪೋರ್ಣ ದಹನ ತ್ತಿಯಗಳು Substitution reactions:       CH3Cl + HCl         CH4 + Cl2       UV rays       CH3Cl + HCl         CH3Cl + Cl2       UV rays       CH2Cl2 + HCl         Dichloromethane       CH1G13 + HCl       Trichloromethane         CH2Cl2 + Cl2       UV rays       CHCl3 + HCl         CH4Cl3 + Cl2       UV rays       CH2Cl2 + HCl         CH4Cl3 + Cl2       UV rays       CCl4 + HCl         Choromethane       CH1G13 + HCl       Trichloromethane         CH2Cl2 + Cl2       UV rays       CH2Cl4 + HCl         Chloromethane       CH1G13 + HCl       Trichloromethane         CH2Cl2 + Cl2       UV rays       CCl4 + HCl	$VH_2 - CO-NH_2$		

Sponsored & Co-Sponsored by Shaheen Group of Institutions Bidar, Kalyan Karnataka Pratishtan & District Development Forum, Bidar

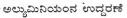
2. ಇತರೆ ಅಲೋಹಗಳೊಂದಿಗೆ ಲೋಹಗಳ ವರ್ತನೆ Action of other non-metals on metals
Magnesium rects with chlorine: 3Mg + N2 Mg3N2(Magnesium nitride)
• Calcium rects with Hydroen: $Ca + H_2$ $A$ $CaH_2$ (Calcium hydride)
• Aluminium reacts with chlorine: $2Al + 3Cl_2 \xrightarrow{warm} 2AlCl_3$ (Alluminium chloride)
▶ Iron reacts with sulphur: Fe + S ▲> FeS (Ferrous sulphate)
3. ನೀರಿನೊಂದಿಗೆ ಲೋಹಗಳ ವರ್ತನೆAction of water on metals
Sodium reacts with water: $2Na + 2H_2O \longrightarrow 2NaOH + H_2$ Magnesium reacts with water: $Mg + 2H_2O \longrightarrow Mg(OH)_2 + H_2$ (Impure magnesium and boiling water)
4. ನೀರಾವಿ/ಹಬೆಯನ್ನು ಕೆಂಪಗೆ ಕಾಯ್ದ ಲೋಹಗಳ ಮೇಲೆ ಹಾಯಿಸಿದಾಗBelow reactions takes place only when the steam
passed over red hot metals. Zinc reacts with water: $Zn + H_2O \longrightarrow ZnO + H_2^{\uparrow}$
Magnesium reacts with water: $Mg + H_2O \longrightarrow MgO + H_2\uparrow$
Iron reacts with water: $3Fe + 4H_2O \longrightarrow Fe_3O_4 + 4H_2\uparrow$
5. ದುರ್ಬಲ ಹೈಡೊಕ್ರೋರಿಕ್ ಆಮ್ತದೊಂದಿಗೆ ಲೋಹಗಳ ವರ್ತನೆ Action of dilute hydrochloric acid on metals:
$Zn + 2HCl \longrightarrow ZnCl_2 + H_2$
$ \begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$
6. ದುರ್ಬಲ ಗಂಧಕಾಮ್ರ/ಸಲ್ಪ್ಯೂರಿಕ್ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಲೋಹಗಳ ವರ್ತನೆ Action with dilute sulphuric acid on metals:
$Zn + H_2SO_4 \longrightarrow ZnSO_4 + H_2 \uparrow$
$M_g + H_2SO_4 \longrightarrow M_gSO_4 + H_2 \Lambda$
$Fe + H_2SO_4 \longrightarrow FeSO_4 + H_2 \wedge H_2$
7. ಸಾರೀಕೃತ ಗಂಧಕಾಮ್ಲ/ಸಲ್ಫ್ಯೂರಿಕ್ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಲೋಹಗಳ ವರ್ತನೆ Action of concentrated sulphuric acid on metal
$Cu + 2H_2SO_4 \longrightarrow CuSO_4 + SO_4 + 2H_2O_4$
$\begin{array}{cccc} Cu & + & 2H_2SO_4 \\ Zn & + & 2H_2SO_4 \end{array} \xrightarrow{\qquad CuSO_4 + SO_2\uparrow + 2H_2O} \\ ZnSO_4 + SO_2\uparrow + 2H_2O \end{array}$
8. ದುರ್ಬಲ ನೃಟ್ರಕ್ ಅಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಲೋಹಗಳ ವರ್ತನ Reaction with dilute Nitric acid:
Zn + 2HNO <sub>3</sub> $\longrightarrow$ Zn (NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> + H <sub>2</sub> Mg + 2HNO <sub>3</sub> $\longrightarrow$ Mg (NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> + H <sub>2</sub> 9. ਭಕ್ಕಮಟ್ಟನ ಸಾರೀಕೃತ ನೈಟ್ರಿಕ್ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಲೋಹಗಳ ವರ್ತನೆ Reaction with moderately dilute Nitric acid:
$Mg + 2HNO_3 \longrightarrow Mg (NO_3)_2 + H_2 $
9. ತಕ್ಕಮಟ್ಟನ ಸಾರೀಕೃತ ನೈಟ್ರಿಕ್ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಲೋಹಗಳ ವರ್ತನೆ Reaction with moderately dilute Nitric acid:
$3Cu + 8HNO_3 \longrightarrow 3Cu (NO_3)_2 + 2NO^+ 4H_2O$
10. ಸಾರೀಕೃತ ನೈಟ್ರಕ್ ಆಮ್ಲಬೊಂದಿಗೆ ಲೋಹಗಳ ವರ್ತನೆ Reaction with concentrated Nitric acid:
$Cu + 4HNO_3 \longrightarrow Cu (NO_3)_2 + 2NO_2 + 2H_2O$
11. ಸ್ಥಾನಪಲ್ಲಟ ಕ್ರಿಯೆಗೆ ಉದಾಹರಣೆ Displacement reaction of metals:
$CuSO_4 (Aq) + Fe \longrightarrow FeSO_4 + Cu$
ಹೆಮಟೈಟ್ ನಿಂದ ಕಬ್ಬಣಪಡೆಯುವಲ್ಲಿ ನಡೆಯುವ ರಾಸಾಯನಿಕ ಕ್ರಿಯೆಗಳು The following series of reactions take place in t
extraction of iron from the Haematite:
1. $CaCO_3$ Heat $CaO + CO_2$
Calcium carbonate $\longrightarrow$ calcium oxide + carbon dioxide 2. CaO + SiO <sub>2</sub> $\longrightarrow$ CaSiO <sub>3</sub> (Slag)
2. $CaO + SiO_2 \longrightarrow CaSiO_3$ (Slag) Calcium oxide + Silica $\longrightarrow$ Calcium silicate (Slag)
3. $2C + O_2 \longrightarrow 2CO$
$Coke + Oxygen$ $\longrightarrow$ Carbon monoxide
4. $Fe_2O_3 + 3CO \longrightarrow 2Fe + 3CO_2 \uparrow$
Hacmatite + Carbon monoxide $\longrightarrow$ Iron + carbon dioxide $\wedge$
A A A A A A A A A A A A A A A A A A A
이 그 가슴 그 그 같은 것

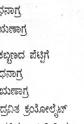
137

Sponsored & Co-Sponsored by Shaheen Group of Institutions Bidar, Kalyan Karnataka Pratishtan & District Development Forum, Bidar

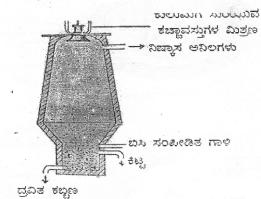


Shaheen Group of Institutions Bidar, Kalyan Karnataka Pratishtan & District Development Forum, Bidar



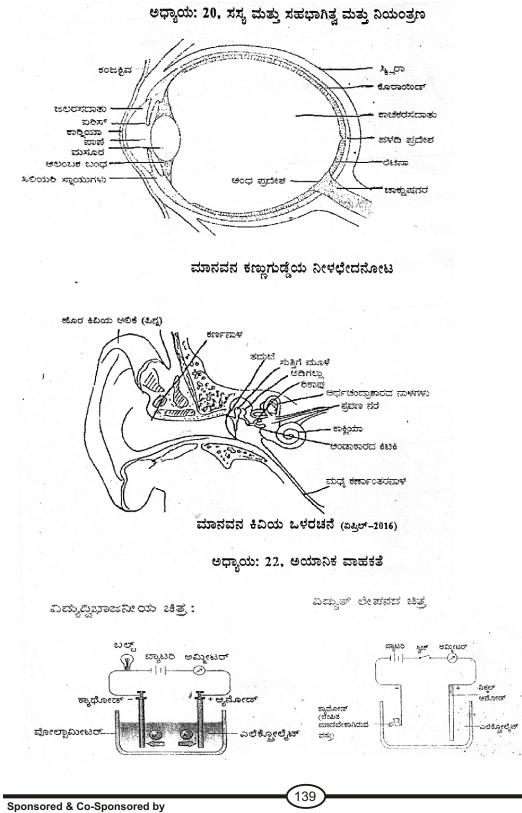


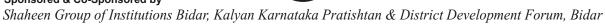
ಋಣಾಗ್ರ 00000

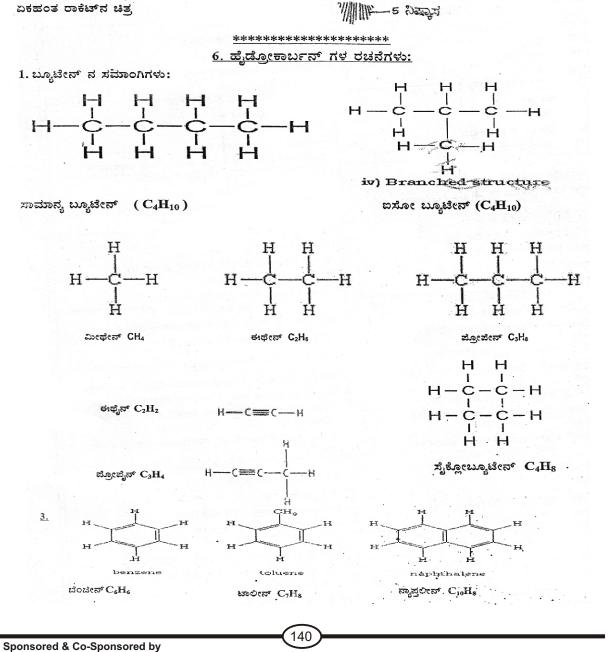


ಕಭಿಣಷ ಉದ್ದರಣೆ (ಊದುಕುಲುಮೆ ಚಿತ್ರ)

15. ಲೋಹಗಳು







ಪೇಲೋಡ್

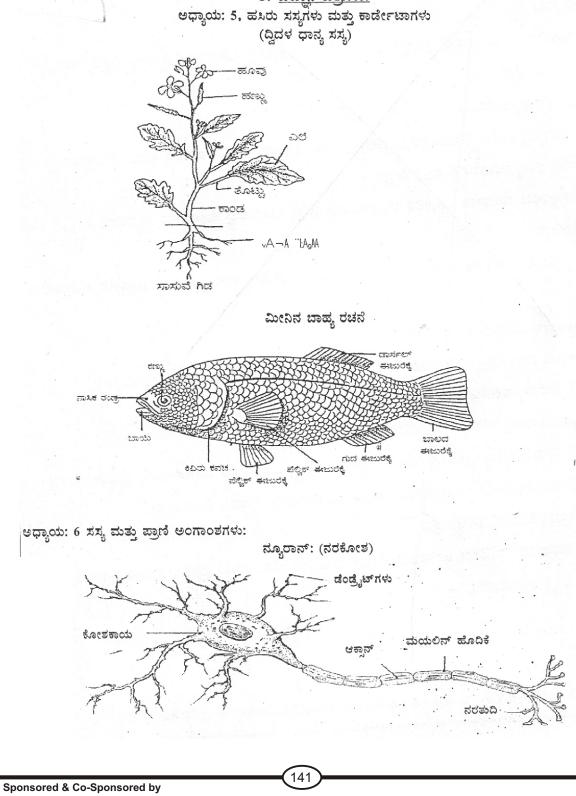
322537ist

ಎನ್ಜನ್

ನೋದವಕಾರಿಗಳು

Shaheen Group of Institutions Bidar, Kalyan Karnataka Pratishtan & District Development Forum, Bidar

ಅಧ್ಯಾಯ: 24, ವ್ಯೋಮ ವಿಜ್ಞಾನ



5. ವಿಜಾನ ಚಿತ್ರಗಳು:

Shaheen Group of Institutions Bidar, Kalyan Karnataka Pratishtan & District Development Forum, Bidar

9	2. ಹಾವಸೆ ಸಸ್ಯಗಳು	ಎ. ರೈಜಾಯಿಡ್ಗಳು
	3. ಜರೀಸಸ್ಯಗಳು	ಇ. ಪ್ರೋಥ್ಯಾಲಸ್
	4. ಅನಾವೃತ ಬೀಜ ಸಸ್ಯಗಳು	ย. ฮอสมหรับ
	3	
4. €	೫ ಕಳಗನ 'A' ಪಟ್ಟಿಯಲ್ಲನ ಪ್ರಾಣಗಳನ್ನು	್ನ 'B' ಪಟ್ಟಿಯಲ್ಲಿನ ಲಕ್ಷಣಗಳೊಂದಿಗೆ ಹೊಂದಿಸಿ ಬರೆಯಿರಿ.
	'A'	<b>'B'</b>
	1. ಹೆಮಿಕಾರ್ಡೇಟಾ	ಎ. ನೋಟೋಕಾರ್ಡ್ ಸ್ಥಾನವನ್ನು ಕಶೇರುಕ ಸ್ಥಂಭ ಆಕ್ರಮಿಸಿಕೊಂಡಿದೆ.
	2. ಯೂರೋ ಕಾರ್ಡೇಟಾ	ಬಿ. ನೋಟೋಕಾರ್ಡ್ ಕಂಡುಬರುವುದಿಲ್ಲ.
	3. ಸೆಫೆಲೋಕಾರ್ಡೇಟಾ	ಸಿ. ನೋಟೋಕಾರ್ಡ್ ದೇಹದ ಮುಂಭಾಗದ ಅರ್ಧಕ್ಕೆ ಮಾತ್ರ ಸೀಮಿತವಾಗಿದೆ.
	4. ವರ್ಟಿಬ್ರೇಟಾ	ಡಿ. ನೋಟೋಕಾರ್ಡ್ ದೇಹದ ಉದ್ದಕ್ಕೂ ವ್ಯಾಪಿಸಿರುತ್ತದೆ.
		ಇ. ಪ್ರೋಟೋಕಾರ್ಡ್ ಗಳಾಗಿವೆ.
		ಎಫ್. ನೋಟೋಕಾರ್ಡ್ ಡಿಂಬಾವಸ್ಥೆಯ ಬಾಲದಲ್ಲಿ ಮಾತ್ರ ಕಂಡುಬರುತ್ತದೆ.
		ಜಿ. ನೋಟೋಕಾರ್ಡ್ ಬದಲು ನರಹುರಿ ಇರುತ್ತದೆ
	ಉತ್ತರ:	
	<u>'</u>	'B'
	1. ಹೆಮಿಕಾರ್ಡೇಟಾ	ಸಿ. ನೋಟೋಕಾರ್ಡ್ ದೇಹದ ಮುಂಭಾಗದ ಅರ್ಧಕ್ಕೆ ಮಾತ್ರ ಸೀಮಿತವಾಗಿದೆ.
	2. ಯೂರೋ ಕಾರ್ಡೇಟಾ	ಎಫ್. ನೋಟೋಕಾರ್ಡ್ ಡಿಂಬಾವಸ್ಥೆಯ ಬಾಲದಲ್ಲಿ ಮಾತ್ರ ಕಂಡುಬರುತ್ತದೆ.
	3. ಸೆಫೆಲೋಕಾರ್ಡೇಟಾ	ಡಿ. ನೋಟೋಕಾರ್ಡ್ ದೇಹದ ಉದ್ದಕ್ಕೂ ವ್ಯಾಪಿಸಿರುತ್ತದೆ.
	4. ವರ್ಟಿಬ್ರೇಟಾ	
-		ಎ. ನೋಟೋಕಾರ್ಡ್ ಸ್ಥಾನವನ್ನು ಕಶೇರುಕ ಸ್ಥಂಭ ಆಕ್ರಮಿಸಿಕೊಂಡಿದೆ.
5. 7	ಸ್ಯ ಅಂಗಾಂಶಗಳನ್ನು 'A' ಪಟ್ಟಿಯಲ್ಲಿ ನೀ	ಡಲಾಗಿದ್ದು, 'B' ಪಟ್ಟಿಯಲ್ಲಿನ ಕಾರ್ಯಗಳೊಂದಿಗೆ ಹೊಂದಿಸಿ ಬರೆಯಿರಿ.
	'A'	<b>'B'</b>
	1. ವರ್ಧನ ಅಂಗಾಂಶ	ಎ. ಆಹಾರವನ್ನು ಸಂಗ್ರಹಿಸುತ್ತದೆ.
	2. ಪೇರೆಂಕೈಮಾ ಅಂಗಾಂಶ	ಬಿ. ಇತರೆ ಅಂಗಾಂಶಗಳಿಗೆ ಆಧಾರ ಒದಗಿಸುತ್ತದೆ.
	3. ಕೋಲೆಂಕೈಮಾ ಅಂಗಾಂಶ	ಸಿ. ನೀರನ್ನು ಸಾಗಿಸುತ್ತದೆ.
	4. ಸ್ಲೀರೆಂಕೈಮಾ ಅಂಗಾಂಶ	ಡಿ. ಆಹಾರ ಸಾಗಾಣಿಕೆಯನ್ನು ನಿಯಂತ್ರಿಸುತ್ತದೆ.
		ಇ. ಗೋಣಿಚೀಲಗಳ ತಯಾರಿಕೆಯಲ್ಲಿ ಬಲಸುತ್ತಾರೆ.
		ಎಫ್. ಸಸ್ಯದ ಸುತ್ತಳತೆಯನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸುತ್ತದೆ.
	ಉತ್ತರ:	
		'B'
	1. ವರ್ಧನ ಅಂಗಾಂಶ	ಎಫ್. ಸಸ್ಯದ ಸುತ್ತಳತೆಯನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸುತ್ತದೆ.
	2. ಪೇರೆಂಕೈಮಾ ಅಂಗಾಂಶ	ಎ. ಆಹಾರವನ್ನು ಸಂಗ್ರಹಿಸುತ್ತದೆ.
	3. ಕೋಲೆಂಕೈಮಾ ಆಂಗಾಂಶ	ಬಿ. ಇತರೆ ಅಂಗಾಂತಗಳಿಗೆ ಆಧಾರ ಒದಗಿಸುತ್ತದೆ.
	4. ಸ್ಲೀರೆಂಕೈಮಾ ಅಂಗಾಂಶ	ಇ. ಗೋಣಿಚೀಲಗಳ ತಯಾರಿಕೆಯಲ್ಲಿ ಬಲಸುತ್ತಾರೆ.
6 1	5	
0.		ಹೆಸರುಗಳನ್ನು 'B' ಪಟ್ಟಿಯಲ್ಲಿರುವ ಬಣ್ಣಗಳೊಂದಿಗೆ ಹೊಂದಿಸಿ ಬರೆಯಿರಿ.
	<b>'A'</b>	(B' ) まがら (かんざいかい) (P)(P)
	1. ಬೀಟಲ್ಗೇಸ್	ಎ. ಹಳದಿ ಭಾಯೆಯುಲ್ಳ ಬಿಳಿ
	2. ಸೂರ್ಯ 2. cmm z	ಬಿ. ನೀಲಿ ಭಾಯೆಯುಳ್ಳ ಬಳಿ
	3. ಲುಬ್ಧಕ	
	4. ರೀಗೆಲ್	ಡಿ. ಕ್ರಿತ್ತಳ ಹಳದಿ
		ಇ. ನೇರಳ
		ಎಫ್. ಹಳದಿ
		ಜಿ. ಹಸಿರು
	ಉತ್ತರ:	
	'A'	'B'
	1. ಬೀಟಲ್ಗೀಸ್	ಸಿ. ಕೆಂಮ
	2. ಸೂರ್ಯ	ಎಫ್. ಹಳದಿ
	3. ಲುಬ್ದಕ	ಎ. ಹಳದಿ ಛಾಯೆಯುಲ್ನ ಬಿಳಿ
	4. อเกียา	ಬಿ. ನೀಲಿ ಛಾಯೆಯುಳ್ಳ ಬಳಿ
7. '	। A' ಪಟ್ಟಿಯಲ್ಲಿ ನೀಡಲಾಗಿರುವ ಹೈಡ್ರೋಕಾ	ು ರ್ಜನ್ ಗಳ ಸಾಮಾನ್ಯ ಸೂತ್ರಗಳನ್ನು 'B' ಪಟ್ಟೆಯಲ್ಲಿರುವ ಉದಾಹರಣೆಗಳೊಂದಿಗೆ ಹೊಂದಿಸಿ ಬರೆಯಿರಿ.
	'A'	'B'
	1. CnH <sub>2n-2</sub>	ಎ. ಬೆಂಜೀನ್
	2. CnH <sub>2n</sub>	ಬಿ. ಆಲ್ದಿಹೈಡ್
	3. $CnH_{2n+2}$	ಸಿ. ಆಲ್ಲೈನ್
	5. 511 (2 <u>0</u> +2	69

Sponsored & Co-Sponsored by

1

Shaheen Group of Institutions, Bidar, Kalyan Karnataka Pratishtan& Bidar District Development Forum, Bidar

Sponsored & Co-Sponsored by Shaheen Group of Institutions Bidar, Kalyan Karnataka Pratishtan & District Development Forum, Bidar

٠

.

143

Sponsored & Co-Sponsored by Shaheen Group of Institutions Bidar, Kalyan Karnataka Pratishtan & District Development Forum, Bidar

		ವಾಹಕಗಳು.	
4. C <sub>6</sub> H <sub>6</sub>	ಡಿ. ಆಲ್ತೀನ್		
4. C <sub>6</sub> H <sub>6</sub>	ಇ. ಆಲ್ಕೇನ್		
	ಎಫ್. ನ್ಯಾಪ್ತಲೀನ್		
	ಜಿ. ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್		
ಉತ್ತರ:	ಷ. ಆಡಕ್ಟಡಕರ		
'A'		'B'	
1. CnH <sub>2n-2</sub>	ಸಿ. ಆಲ್ಚೈನ್	D	
2. $CnH_{2n}$	ಡಿ. ಆಲ್ಲೀನ್		
3. $CnH_{2n+2}$	ಇ. ಆಲ್ಕೇನ್		
	ಎ. ಬೆಂಜೀನ್		
	ಕಾರ್ಜನ್ ಗಳ ವರ್ಗಗಳನ್ನು		ಮಾನ್ಯ ಅಣುಸೂತ್ರಗಳೊಂದಿಗೆ ಹೊಂದಿಸಿ ಬರೆಯಿರಿ.
'A' 1. ಅಲ್ಕೋಹಾಲ್ಗಳು		'В'	
	a. R – NH <sub>2</sub>		
<ol> <li>ಅಲ್ಡಿಹೈಡ್ಗಳು</li> <li>ತಾರ್ಣಾಕಿಲಿಕ್ ಆರುಗಳು</li> </ol>	b. R = C=N-		
<ol> <li>ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲಗಳು</li> </ol>	c. R – CHOH		
4. ಅಮೈನ್ಗಳು	d. R – OH		
	e. R – COOH		
	f. R – N=0		
<u> </u>	g. R - CHO		
ಉತ್ತರ:			
'A'		'B'	
1. ಅಲ್ಕೋಹಾಲ್ಗಳು	d. R – OH		
2. ಅಲ್ಡಿಹೈಡ್ಗಳು	g. R - CHO		
<ol> <li>ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲಗಳು</li> </ol>	e. R – COOH		
4. ಅಮೈನ್ಗಳು	a. R – NH <sub>2</sub>	<b>N</b> =	
). ಈ ಕೆಳಗಿನ ವಿಜ್ಞಾನಿಗಳನ್ನು ಅವರ ಆವಿನ	ಸ್ಕಾರದೊಂದಿಗೆ ಹೊಂದಿಸಿ ಬ		
'A'	ಎ. ಬೆಂಜೀನ್	'B'	
1. ಫ್ರೆಡ್ರಿಕ್ ವೋಲರ್			
2. ಕೋಲ್ಬೆ	ಬಿ. ಯೂರಿಯಾ		
3. ಬರ್ಥ್ ಲಾಟ್	ಸಿ. ಆಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲ		
4. ಮೈಕೆಲ್ ಫ್ಯಾರಡೆ	ಡಿ. ಮೀಥೇನ್		
ಉತ್ತರ:	-		
'A' 1 ಸೆಡಿ≢್ ರೋಬಸ್		'B'	
1. ಫ್ರೆಡ್ರಿಕ್ ವೋಲರ್ 2. ಕೆಂಡ್	ಬಿ. ಯೂರಿಯಾ		
2. ಕೋಲ್ಬೆ 2. ಉಸ್.ರಾಜ್.	ಸಿ. ಆಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲ		
3. ಬರ್ಥ್ ಲಾಟ್	ಡಿ. ಮೀಥೇನ್		
4. ಮೈಕೆಲ್ ಫ್ಯಾರಡೆ	ಎ. ಬೆಂಜೀನ್		

•	ಸಸ್ಯದ ಒಂದು ಗುಣಲಕ್ಷಣದ ಮೇಲೆ ಮಾಡುವ ಪ್ರಯೋಗ	•	ಸಸ್ಯದ ಎರಡು ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳ ಮೇಲೆ ಮಾಡುವ ಪ್ರಯೋಗ
•	ಇದರ ವ್ಯಕ್ತರೂಪ ಅನುಪಾ 3:1	•	ಇದರ ವ್ಯಕ್ತರೂಪ ಅನುಪಾತ 9:3:3:1
	20. ವಿಮೋಚನಾವೇಗ		ಕಕ್ಷಾವೇಗ
•	ಭೂ ಗುರುತ್ವಾಕರ್ಷಣೆ ಬಿಟ್ಟು ಮೇಲೋಗಲು ರಾಕೆಟ್ಗಳಿಗೆ ನೀಡುವ	•	ವೃತ್ತಾಕಾರದ ಪಥದಲ್ಲಿ ಚಲಿಸುವ ಕಾಯದ ವೇಗ
	ಕನಿಷ್ಠ ಆರಂಭಿಕ ವೇಗ	•	Vo = V2Rg
•	Ve = √2Rg		
	21. ಲೋಹೀಯ ವಿದ್ಯುದ್ವಾಹಕಗಳು		ವಿದ್ಯುದ್ವಿಭಜನೀಯ ವಾಹಕಗಳು
•	ಭೌತ ಬದಲಾವಣೆ	•	ರಾಸಾಯನಿಕ ಬದಲಾವಣೆ
•	ಇಲೆಕ್ಟಾನ್ಗಳು ವಿದ್ಯುತ್ಸವಾಹವನ್ನು ಕೊಂಡೊಯ್ಯುವುದು	•	ಧನ ಮತ್ತು ಋಣ ಆಯಾನುಗಳು ವಿದ್ಯುತ್ ಪ್ರವಾಹವನ್ನು
	ಎಲ್ಲಾ ಲೋಹಗಳು ಮತ್ತು ಮಿಶ್ರಲೋಹಗಳು ವಿದ್ಯುತ್ ವಾಹಕಗಳು		ಕೊಂಡೊಯ್ಯುವುದು.
	с <u>(</u> г 3	•	ಅಯಾನಿಕ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಜಲೀಯ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ವಿದ್ಯುದ್ಧಿಭಜನೀಯ ವಾಹಕಗಳು.



Sponsored & Co-Sponsored by Shaheen Group of Institutions Bidar, Kalyan Karnataka Pratishtan & District Development Forum, Bidar