

11th - CHEMISTRY

Unit Test: Lesson - 4

Time :1 hour Max marks: 30 Date:

4. ஹைட்ரஜன் / Hydrogen

2 &3 marks

ஏதேனும் பத்து வினாக்களுக்கு விடையளி Answer any ten questions

10x3=30

1. மூன்று வகையான சகப்பிணைப்பு ஹைட்ரைடுகளை குறிப்பிடுக .

Discuss the three types of Covalent hydrides.

2. நீர்வாயு மாற்ற வினை என்றால் என்ன ?

What is water-gas shift reaction ?

3. கனநீரின் பயன்களைத் தருக.

Give the uses of heavy water.

4. டியூட்டிரியத்தின் பதிலீட்டு வினைகளை விளக்குக .

Explain the exchange reactions of deuterium.

5. மின்னாற் பகுப்பு முறையில் ஹைட்ரஜன் தயாரித்தலை விளக்குக.

Explain preparation of hydrogen using electrolysis.

6. H₂O மற்றும் H₂O₂ ன் வடிவமைப்புகளை ஒப்பிடுக .

Compare the structures of H₂O and H₂O₂ .

7. ஹைட்ரஜன் பெராக்சைடு தொழிற்முறையில் எவ்வாறு தயாரிக்கப்படுகிறது ?

How is hydrogen peroxide prepared in industry.

8. ஆர்த்தோ - பாரா ஹைட்ரஜன் குறிப்பு வரைக .

Explain about ortho and para hydrogen.

9. கனநீர் , மென்நீர் – வேறுபடுத்துக .

Difference between hard water and soft water.

10. தனிம வரிசை அட்டவணையில் ஹைட்ரஜன் ஏன் ஹேலஜன்களுடன் வைக்கப்படவில்லை.

Explain why hydrogen is not placed with the halogen in the periodic table

11. NH₃, H₂O மற்றும் HF ஆகியவற்றை அவற்றின் ஹைட்ரஜன் பிணைப்புத் தன்மையின் ஏறுவரிசையில் வரிசைப்படுத்துக. தங்களது வரிசைப்படுத்தலுக்கான அடிப்படை

யினை விளக்குக .

Arrange NH₃, H₂O and HF in the order of increasing magnitude of hydrogen bonding and explain the basis for your arrangement.

12. ஹைட்ரஜன் பிணைப்பு என்றால் என்ன ?

Write note on hydrogen bonding?

YouTube

<http://www.youtube.com/@chemistryak>



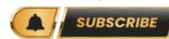
LIKE



COMMENT



SHARE



SUBSCRIBE
