

11th - CHEMISTRY
Unit Test: Lesson - 10

Time :1hour Max Marks: 30 Date:

10.வேதிப் பிணைப்புகள் / Chemical Bonding

2 & 3 Marks

ஏதேனும் பத்து வினாக்களுக்கு விடையளி Answer any ten questions 10x3=30

1. பை (π) பிணைப்பு என்றால் என்ன ?
what is a pi (π) bond?
2. இரு முனை திருப்புத் திறன் என்றால் என்ன ?
what is dipole moment?
3. அயனிப் பிணைப்பிலுள்ள சகப்பிணைப்புத் தன்மையை விளக்குக.
Explain the covalent character in ionic bond.
4. ஃபஜான் விதியை எழுதுக.
Write Fajan's rule.
5. எண்ம விதி – வரையறு ?
Define Octet rule.
6. பின்வரும் மூலக்கூறின் லூயிஸ் வடிவமைப்பை வரைக.
அ) SO_3 ஆ) CH_4 இ) N_2O_5
Draw the Lewis dot structure of the following molecules.
a) SO_3 b) CH_4 c) N_2O_5
7. sp^3 இனக்கலப்பை ஓர் எடுத்துக்காட்டுடன் விளக்குக.
Explain sp^3 hybridisation with an example.
8. C_2 மூலக்கூறு உருவாதலை மூலக்கூறு ஆர்பிட்டால் கொள்கைபடி விளக்குக.
Draw the M.O diagram of C_2 molecule.
9. MgO மற்றும் CaF_2 ல் அயனிப்பிணைப்பு உருவாதலை விளக்குக.
Explain the ionic bond formation in MgO and CaF_2 .
10. CO_2 வின் முறைசார் மின்சமையை கணக்கிடுக.
Calculate Formal charge on all atoms in CO_2 .
11. VSEPR கொள்கையை விளக்குக.
Explain VSEPR theory.
12. பிணைப்புத் தரம் என்றால் என்ன ?
What is bond order?

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


