

12th - CHEMISTRY

Unit Test: Lesson -6 (A)

Time :1Hour

Max marks: 30

Date:

6.திடநிலைமை/ Solid state

ஏதேனும் ஆறு வினாக்களுக்கு விடையளி / Answer any six questions

6x2=12

1. வரையறு: அலகுக்கூடு. Define unit cell.
2. ஒரு BCC அலகுக் கூட்டில் உள்ள அணுக்களின் எண்ணிக்கையினை கணக்கிடுக.
Calculate the number of atoms in a BCC unit cell.
3. முனைவுற்ற மூலக்கூறு படிகங்கள் என்றால் என்ன? What are polar molecular solids?
4. பிராக் சமன்பாடு என்றால் என்ன? What is Bragg's equation?
5. ஒரு குறிப்பிட்ட திசையில் நேர் கோட்டில் கோளங்களை வரிசைப்படுத்துதலை விவரி?
Explain linear arrangement of spheres in one direction?
6. எளிய கனசதுர அலகுக் கூடு என்றால் என்ன? What is a simple cubic unit cell?
7. பேரியம் பொருள்மைய கனசதுர அமைப்பினை உடையது மேலும் அலகுக் கூட்டின் ஒரு விளிம்பின் நீளம் 508 pm எனில் பேரியத்தின் அடர்த்தியை $g\ cm^{-3}$ ல் கண்டறிக.
Barium has a body centred cubic unit cell with a length of 508pm along an edge.
What is the density of barium in gcm^{-3} ?

ஏதேனும் ஆறு வினாக்களுக்கு விடையளி / Answer any six questions

6x3=18

8. அயனிப்படிகங்களின் ஏதேனும் மூன்று பண்புகளைக் கூறுக.
Give any three characteristics of ionic crystals.
9. அ) எளிய கனசதுரம் ஆ) முகப்பு மைய கனசதுரம் இ) பொருள்மைய கனசதுரம்
ஆகியவற்றின் படம் வரைக.
Sketch the a) simple cubic b) body centred cubic c) Face centred cubic lattices.
10. திடப் பொருள்களின் பொதுப் பண்புகள் யாவை?
What are the general characteristics of solids?
11. அயனிப் படிகங்கள் பற்றி குறிப்பு வரைக? Write a note on ionic solids?
12. ஏழு வகையான அலகு கூடுகளை சுருக்கமாக விளக்குக?
Explain briefly seven types of unit cell.
13. திடப் பொருள்களின் வகைப்பாட்டினை விவாதிக்கவும்?
Discuss the classification of solids.
14. படிக திண்மங்களை படிகவடிவமற்ற திண்மங்களிலிருந்து வேறுபடித்துக.
Differentiate crystalline solids and amorphous solids.



YouTube

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