

**11<sup>th</sup> - CHEMISTRY**  
**Unit Test: Lesson – 9**

Time :1hour

Max marks: 30

Date:

**9.கரைசல்கள் / Solutions**

**2 & 3 Marks**

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

1. வரையறு : i) மோலாலிட்டி ii) நார்மாலிட்டி.  
Define: i) Molality ii) Normality.
2. சவ்வூடு பரவல் என்றால் என்ன ?  
What is Osmosis?
3. ரௌலட் விதியைக் கூறு.  
State: Raoult's Law.
4. கொதிநிலை ஏற்றம் ( $\Delta T_b$ ) என்றால் என்ன?  
Define: Elevation of boiling point ( $\Delta T_b$ ).
5. உறைநிலை( $\Delta T_f$ ) என்றால் என்ன ?  
Define: Depression of freezing point ( $\Delta T_f$ ).
6. தொகைசார் பண்புகள் என்றால் என்ன? எ.கா தருக.  
What is colligative properties. Give example.
7. எதிர் சவ்வூடு பரவல் கடல் நீர் சுத்திகரிப்பில் எவ்வாறு பயன்படுகிறது?  
How is Reverse Osmosis used in the desalination of sea water?
8. வாண்ட் ஹஃப் காரணி(i) – வரையறு.  
Define: Van't Hoff factor(i).
9. பிரிகையடைதல் (அ) பிரிகை வீதம் என்றால் என்ன?  
Define: Degree of dissociation.
10. ஹைப்போடானிக் மற்றும் ஹைப்பர்டானிக் கரைசல்கள் என்றால் என்ன?  
What are hypotonic and hypertonic solutions?
11. ஹென்றி விதியை கூறு?  
State: Henry's Law.
12. ஒரு லிட்டர்  $10^{-4}$  M பொட்டாசியம் சல்பேட் கரைசலில் எத்தனை மோல்கள் கரைபொருள் துகள்கள் உள்ளன?  
How many moles of solute particles are present in one litre of  $10^{-4}$  M potassium sulphate?



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



\*\*\*\*\*