

11th - Chemistry

Unit Test : Lesson -1

வேதியியலின் அடிப்படைக் கருத்துக்கள் மற்றும் வேதிக்கணக்கீடுகள்
(Basic Concepts of Chemistry and Chemical Calculations)

Time : 1 Hour

Marks : 30

Date :

2 & 3 marks

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

- ஒப்பு அணு நிறை வரையறு. Define Relative atomic mass.
- மோல் வரையறு. Define mole.
- மோலார் கனஅளவு வரையறு. Define molar mass.
- சமமானநிறை வரையறு. Define equivalent mass.
- ஆக்சிஜனேற்ற எண் எனும் வார்த்தையில் இருந்து நீ என்ன புரிந்து கொண்டாய்?

What do you understand by the term oxidation number?

- ஆக்சிஜனேற்றம் , ஒடுக்கம் வேறுபடுத்துக.

Distinguish between oxidation and reduction.

- பின்வருவனவற்றின் மோலார் நிறைகளைக் காண்க.

அ) யூரியா [CO(NH₂)₂] ஆ) அசிட்டோன் [CH₃COCH₃]

Calculate the molar mass of the following compounds.

a) urea [CO(NH₂)₂] b) acetone [CH₃COCH₃]

- இணையும் வினைகள் என்றால் என்ன? What are the combination reactions?
- சிதைவடையும் வினைகள் என்றால் என்ன? what are the decomposition reaction ?
- உலோக இடப்பெயர்ச்சி என்றால் என்ன? What are the displacement reaction?
- வினைக்கட்டுபாட்டுக் காரணி என்றால் என்ன? what is limiting reagent?
- KMnO₄ ல் ஒரு மோலில் காணப்படும் உட்பொருட்களின் எண்ணிக்கையை கணக்கிடுக. Calculate the number of entities in one mol of KMnO₄.

***** ***** *****