11th - CHEMISTRY

Unit Test: Lesson - 1

Time :1 hour Max marks: 30 Date:

1. Basic Concepts of Chemistry and Chemical Calculations / வேதியியலின் அடிப்படைக் கருத்துக்கள் மற்றும் வேதிக் கணக்கீடுகள்

2 &3 Marks

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

1. Define Molar Mass. வரையறு: மோலார் நிறை.

2. What is Molecular formula? மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு என்றால் என்ன?

3. What do you understand by the term term mole.
மோல் எனும் வார்த்தையிலிருந்து என்ன புரிந்து கொண்டாய் ?

4. Define Avogadro number. வரையறு: அவகாட்ரோ எண்.

5. Explain the term limiting reagent. வினைக் கட்டுபாட்டுக் காரணி விளக்குக

6. Distinguish between oxidation and reduction.
ஆக்ஸிஜனேற்றம் ,ஒடுக்கம் வேறுபடுத்துக.

7. How many moles of hydrogen is required to produce 10 moles of ammonia?
10 மோல் அம்மோனியாவை உருவாக்க எத்தனை மோல் ஹைட்ரஜன் தேவை?

8. General rules for assigning oxidation number to an atom.
ஆக்ஸிஜனேற்ற எண்ணைக் கண்டறிவதற்கான விதிகளை விளக்குக.

9. Calculate the amount of water produced by the combustion of 32 g of methane.
32 g மீத்தேன் எரிக்கப்படும் போது உருவாகும் நீரின் அளவினைக் கணக்கிடுக.

10. i) What is excess reagents. மிகுதியான காரணி என்றால் என்ன?
ii) Calculate oxidation number of oxygen in H_2O_2.
H_2O_2ல் ஆக்ஸிஜனின் ஆக்ஸிஜனேற்ற எண் யாது என கணக்கிடுக.

11. An acid found in Tamarind on analysis shows the following percentage composition: 32 % Carbon; 4 % Hydrogen; 64 % Oxygen. Find the empirical formula of the compound.
புளியில் காணப்படும் ஒரு அமிலம் பகுப்பாய்வில் பின்வரும் சதவீத இயைபினைக் கொண்டுள்ளது: 32% கார்பன் , 4%ஹைட்ரஜன், 64% ஆக்சிஜன். அச்சேர்மத்தின் எளிய விகித வாய்ப்பாட்டினைக் கண்டறிக.

12. An organic compound present in vinegar has 40 % carbon, 6.6 % hydrogen and 53.4 % oxygen. Find the empirical formula of the compound.
வினிகரில் காணப்படும் ஒரு கரிமச் சேர்மம் 40% கார்பன் , 6.6% ஹைட்ரஜன் மற்றும் 53.4% ஆக்சிஜனைக் கொண்டுள்ளது. அச்சேர்மத்தின் எளிய விகித வாய்ப்பாட்டினைக் கண்டறிக.

YouTube http://www.youtube.com/@chemistryak
LIKE COMMENT SHARE SUBSCRIBE
www.Padasalai.Net
CHEMISTRYAK