## **Test:Chemistry**

## Attempt ...... questions

- <sup>1</sup> Why water is called universal solvent?
- <sup>2</sup> Describe difference between concentrated solution and dilute solution.
- <sup>3</sup> Define solution with example.
- What is meant by percentage mass/volume?
- 5 What is meant by true solution?
- Why suspensions and solutions do not show tyndall effect. Why colloids do?
- <sup>7</sup> Write two properties of suspensions.
- <sup>8</sup> Define Molarity and write its equation.

- یانی کو یونیورسل سالوینٹ کیوں کہاجا تاہے؟
- - 3 سلوش کی مثال کے ساتھ تعریف کریں۔
  - ، پر سینٹیج ماس / والیوم سے کیامر ادہے؟
    - 5 حقیقی سلوش سے کیامر ادہے؟
- 6 سلوش اور سسپنسش ٹنڈل ایفکیٹ کا مظاہر ہ کیوں نہیں کرتے جبکہ کولائیڈ کرتے ہیں؟
  - 7 سسپنشن کی دو خصوصیات لکھیں۔
  - <sup>٤</sup> مولير ٹی کی تعریف کریں اور اسکی مساوات لکھیں۔

## Attempt ...... questions

- 1 Differentiate between dilute and concenterated ڈائیلوٹ اور کنسنٹر بیٹر سلوش کے در میان ایک عام مثال کے ساتھ solutions with a common example.
- <sup>2</sup> What is general principle of solubility.

، سولوبیلٹی کا جنرل پرنسپل بیان کریں۔