

## Chemistry 9th class

Ch # 61<sup>st</sup> half

Time Allowed: 40Minutes

Marks: 20

Name: \_\_\_\_\_ Roll. No. \_\_\_\_\_ Section: \_\_\_\_\_

**Q. no 1 : Choose the best answer:**

1. Mist is an example of solution دھند کس سلوشن کی مثال ہے۔  
a) Liquid in gas مائع میں مائع گیس b) Gas in liquid مائع میں گیس  
c) Solid in gas ٹھوس میں ٹھوس گیس d) gas in solid ٹھوس میں گیس
2. Component of solution which is present in large quantity سلوشن کا جزو جو مقدار میں زیادہ ہو۔  
a) Solute سولیوٹ b) Solvent سولیونٹ c) Solubility سولیوبیلیٹی d) True solution حقیقی سلوشن
3. Concentrated solution of NaCl called. سوڈیم کلورائیڈ کا کنسنٹریٹڈ سلوشن کا نام ہے۔  
a) Fluoride فلورائیڈ b) brass براس c) brine برائن d) plasma پلازما
4. Brass is a solid solution of. براس کس کا ٹھوس سلوشن ہے۔  
a) Cu + Zn b) Cu + Ni c) Cu + Fe d) Cu + Na
5. The types of solution are سلوشن کی اقسام ہیں  
a) 8 b) 7 c) 9 d) 10

**Q. no 2 give short answers**

1. Why solution is considered as mixture? سلوشن کو مکسچر کیوں سمجھا جاتا ہے؟
2. What is meant by m/v %? m/v % سے کیا مراد ہے؟
3. Differ saturated and unsaturated solution. سیچوریٹڈ اور ان سیچوریٹڈ سلوشن کا موازنہ کریں۔
4. What is aqueous solution? ایکویس سلوشن سے کیا مراد ہے؟
5. Define molarity with formula. مولیریٹی کی تعریف کریں اور فارمولا لکھیں۔

**Q. no 3: Discuss dilution of solution.**

سلوشن کی ڈائیلوشن بیان کریں