

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 گیس میں ٹھوس d) gas in solid گیس میں ٹھوس
2. Component of solution which is present in large quantity. سلوشن کا جزو جو مقدار میں زیادہ ہو۔
- a) Solute سولیوٹ b) Solvent سولیوینٹ 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 ڈائلوشن بیان کریں