**CHEMISTRY 9TH  CHAPTER#6**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Name** |  | **Class** | **9th** | **Marks** | **20** |
| **Roll no.** |  | **Subject** | **Chemistry** | **Time** | **30mins** |

**SECTION-I**

|  |  |
| --- | --- |
| **Question #1: Choose the best option. 12 x 1 = 12** | **سوال نمبر۱: درست جواب کا انتکخاب کریں۔** |
| 1. | Concentration is ratio of: | ارتکاز اس کا تناسب ہے: | 1. |
| A | Solvent to solute | B | Solute to solution | C | Solvent to solution | D | Both a and b |
| 2. | Which of the following solutions contain more water? | مندرجہ ذیل میں سے کون سا سلوشن زیادہ پانی پر مشتمل ہے؟ | 2. |
| A | 2M | B | 1M | C | 0.5M | D | 0.25M |
| 3. | A 5 percent (w/w) sugar solution means that: | 5 فیصد (w/ w) چینی کے سلوشن کا مطلب ہے کہ: | 3. |
| A | 5g of sugar is dissolved in 90g of water | B | 5g of sugar is dissolved in 100g of water | C | 5g of sugar is dissolved in 105g of water | D | 5g of sugar is dissolved in 95g of water |
| 4. | Which of the following is heterogenous mixture? | مندرجہ ذیل میں سے کون سا متفاوت مرکب ہے؟ | 4. |
| A | milk | B | ink | C | Milk of magnesia | D | Sugar solution |
| 5. | When a saturated solution is diluted it turns into: | جب سیچوریٹٹ سلوشن، ڈائلوٹ ہوتا ہے تو یہ اس میں بدل جاتا ہے: | 5. |
| A | Supersaturated solution | B | Saturated solution | C | A concentrated solution | D | Unsaturated solution |
| 6. | Molarity is number of moles of solute dissolved in: | اخلاقیات اس میں تحلیل ہونے والے محلول کی تعداد کی تعداد ہے: | 6. |
| A | 1kg of solution | B | 100g of solvent | C | 1 dm3 of solvent | D | 1 dm3 of solution |
| 7. | The solution which is formed by dissolving a substance in water: | سلوشن جو پانی میں کسی مادہ کو تحلیل کرکے تشکیل دیا جاتا ہے: | 7. |
| A | Saturated solution | B | Un-saturated solution | C | Aqueous solution | D | Super saturated solution |
| 8. | The number of grams of solute dissolved in 100 cm3 of solution is called: | سلوشن کی 100 سینٹی میٹر میں تحلیل گرام گرام کی تعداد کہا جاتا ہے: | 8. |
| A | % mass/mass | B | % volume/mass | C | % mass/volume | D | % volume/volume |
| 9. | Sugar \_\_\_\_\_ solution is more concentrated. | شوگر \_\_\_\_\_ سلوشن زیادہ مرتکز ہے۔ | 9. |
| A | One molarایک مولر | B | Two molarدو مولر | C | Three molarتین مولر | D | Four molarچار مولر |
| 10. | If 10cm3 of alcohol is dissolved in 100g water, it is called: | اگر 10 گرام پانی میں 10 سینٹی میٹر الکہل گھل جاتی ہے تو ، اسے کہا جاتا ہے: | 10. |
| A | % m/m | B | % m/v | C | % v/m | D | % v/v |
| 11. | Which of the following is soluble in water? | مندرجہ ذیل میں سے کون سا پانی میں گھل سکتا ہے؟ | 11. |
| A | Alcohol | B | Ether | C | Benzene | D | Petrol |
| 12. | he minimum components of a solution are: | سلوشن کے کم سے کم اجزاء یہ ہیں: | 12. |
| A | 2دو | B | 4چار | C | 5پانچ | D | 3تین |

 **SECTION-II**

**SUBJECTIVE-TYPE**

|  |  |
| --- | --- |
| **Question#2: Write the short answers. 2 x 10 = 20** | **سوال نمبر ۲: مختصر جواب دیں۔** |
| 1. | Define aqueous solution with an example. | ایک مثال کے ساتھ پانی کے حل کی وضاحت کریں۔ | 1. |
| 2.. | Differentiate between solute and solvent with an example of each. | ہر ایک کی مثال کے ساتھ محلول اور سالوینٹس میں فرق کریں۔ | 2. |
| 3. | Define molarity and write its unit. | مولارٹی کی وضاحت کریں اور اس کی اکائی لکھیں۔ | 3. |
| 4. | What is meant by volume / volume %? | v / v٪ سے کیا مراد ہے؟ | 4. |
| 5. | How much NaOH is required to prepare its 500 cm3 of 0.4M solution? | 0.4M حل کے اپنے 500 سینٹی میٹر 3 کو تیار کرنے کے لئے کتنا NaOH درکار ہے؟ | 5. |
| 6. | Why is iodine soluble in CCl4 and not in water? | آئیوڈین CCl4 میں کیوں گھلنشیل ہے اور پانی میں نہیں؟ | 6. |
| 7. | Define solubility. | محلولیت کی وضاحت کریں۔ | 7. |
| 8. | Define solution. | سلوشن کی وضاحت کریں۔ |  |
| 9. | Why water is called a universal solvent? | پانی کو عالمگیر سالوینٹ کیوں کہا جاتا ہے؟ |  |
| 10. | Define molar solution. | مولر سلیوشن کی وضاحت کریں۔ |  |
| **Question#3: Answer in detail. 4 x 2 = 8** | **سوال نمبر ۳: تفصیلا جواب دیں۔** |
| 1.(a) |  Define saturated solution and how is it prepared? | سیچوریٹٹ سلوشن کی وضاحت کریں اور یہ کس طرح تیار کیا جاتا ہے؟ | 1. |
| (b) | 12M H2SO4 solution is available in the laboratory. We need only 500 cm3 of 0.1M solution, how it will be prepared? | لیبارٹری میں 12 MH2SO4 سلیوشن دستیاب ہے۔ ہمیں 0.1M حل کے صرف 500 سینٹی میٹر کی ضرورت ہے ، یہ کیسے تیار ہوگا؟ | 2. |