**CHEMISTRY 9TH  CHAPTER#8**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Name** |  | **Class** | **9th** | **Marks** | **40** |
| **Roll no.** |  | **Subject** | **Chemistry** | **Time** | **mins** |

**CHAPTER NO.8: CHEMICAL REACTIVITY**

**SECTION-I**

|  |  |
| --- | --- |
| **Question #1: Choose the best option. 12 x 1 = 12** | **سوال نمبر۱: درست جواب کا انتکخاب کریں۔** |
| 1. | Metals can form ions carrying charges: | دھاتیں چارج لے جانے والے آئن تشکیل دے سکتی ہیں۔ | 1. |
| A | Uni-positive | B | Di-positive | C | Tri-positive | D | All of them |
| 2. | Metals lose their electrons easily because:  | دھاتیں آسانی سے اپنے الیکٹرانوں سے محروم ہوجاتی ہیں کیونکہ: | 2. |
| A | They are electronegative | B | They have electron affinity | C | They are electropositive | D | Good conductors of heat |
| 3. | Which of the following non-metal is lustrous? | مندرجہ ذیل میں سے کون سا غیر دھات لسٹرس ہے؟ | 3. |
| A | Sulphur | B | Phosphorus | C | Iodine | D | Carbon |
| 4. | Which one of the following metal burns with a brick red flame? | مندرجہ ذیل میں سے کون سا دھات اینٹوں کی سرخ شعلہ سے جلتا ہے؟ | 4. |
| A | sodium | B | magnesium | C | iron | D | calcium |
| 5. | Sodium is extremely reactive metal, but it does not react with: | سوڈیم انتہائی رد عمل والی دھات ہے ، لیکن اس کے ساتھ اس پر کوئی رد عمل ظاہر نہیں ہوتا ہے۔ | 5. |
| A | Hydrogen | B | Nitrogen | C | Sulphur | D | Phosphorus |
| 6. | One gram of which metal can be drawn into wire of one and half kilometer long? | ایک دھات کا ایک گرام ڈیڑھ کلو میٹر لمبا تار میں کھینچا جاسکتا ہے؟ | 6. |
| A | Calcium | B | Iron | C | Gold | D | Silver |
| 7. | Ionization energy of sodium is: | سوڈیم کی Ionization توانائی ہے: | 7. |
| A | 377 KJ/mol | B | 403 KJ/mol | C | 419 KJ/mol | D | 496 KJ/mol |
| 8. | Which of the following will not react with dilute HCl? | مندرجہ ذیل میں سے کون سا HCl کو کمزور نہیں کرے گا؟ | 8. |
| A | Sodium | B | Potassium | C | Calcium | D | Carbon |
| 9. | Non-metals are generally soft but which of the following is extremely hard? | غیر دھاتیں عام طور پر نرم ہوتی ہیں لیکن ان میں سے کون سا سخت ہے؟ | 9. |
| A | Graphite | B | Phosphorus | C | Iodine | D | Diamond |
| 10. | Which of the following is brittle? | مندرجہ ذیل میں سے کون سا ٹکڑا ہے؟ | 10. |
| A | Sodium | B | Aluminium | C | Selenium | D | Magnesium |
| 11. | The most precious metal is: | سب سے قیمتی دھات یہ ہے: | 11. |
| A | Iron | B | Platinum | C | Silver | D | Aluminium |
| 12. | Metals react with oxygen to form: | دھاتیں کیا تشکیل دینے کے لئے آکسیجن کے ساتھ رد عمل ظاہر کرتی ہیں: | 12. |
| A | Acidic oxides | B | Basic oxides | C | Amphoteric oxides | D | Carbon mono oxides |

**SECTION-II**

**SUBJECTIVE-TYPE**

|  |  |
| --- | --- |
| **Question#2: Write the short answers. 2 x 10 = 20** | **سوال نمبر ۲: مختصر جواب دیں۔** |
| 1. | Write two chemical properties of metals. | دھاتوں کی دو کیمیائی خصوصیات لکھیں۔ | 1. |
| 2.. | Define metallic character. | دھاتی کردار کی وضاحت کریں۔ | 2. |
| 3. | Why sodium metal is more reactive than magnesium metal? | سوڈیم دھات میگنیشیم دھات سے زیادہ رد عمل کیوں ہے؟ | 3. |
| 4. | Can pure gold be used for making ornaments? If not why? | کیا زیورات بنانے کے لئے خالص سونا استعمال کیا جاسکتا ہے؟ اگر نہیں تو کیوں؟ | 4. |
| 5. | Why ionization energy of alkaline earth metals is higher than alkali metals? | الکالی زمین کے دھاتوں کی آئنائزیشن توانائی کنر کی دھاتوں سے زیادہ کیوں ہے؟ | 5. |
| 6. | Why reactivity of metals increases down the group? | دھاتوں کی رد عمل گروپ میں کیوں بڑھتی ہے؟ | 6. |
| 7. | Write two uses of platinum. | پلاٹینم کے دو استعمال لکھیں۔ | 7. |
| 8. | Write unit of purity of gold. | خالص سونے کی اکائی لکھیں |  |
| 9. | Compare two physical properties of metals and non-metals. | دھاتوں اور غیر دھاتوں کی دو فزیکل خصوصیات کا موازنہ کریں۔ |  |
| 10. | Which factors affect the non-metallic character? | کون سے عوامل غیر دھاتی کردار کو متاثر کرتے ہیں؟ |  |
| **Question#3: Answer in detail. 4 x 2 = 8** | **سوال نمبر ۳: تفصیلا جواب دیں۔** |
| 1.(a) |  Discuss the inert character of silver and gold. | چاندی اور سونے کے انرٹ کردار پر تبادلہ خیال کریں۔ | 1. |
| (b) | How can you compare softness and hardness of metals? | آپ دھاتوں کی نرمی اور سختی کا موازنہ کیسے کرسکتے ہیں؟ | 2. |