**CHEMISTRY 9TH  CHAPTER#3**

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

**SECTION-I**

|  |  |
| --- | --- |
| **Question #1: Choose the best option. 12 x 1 = 12** | **سوال نمبر۱: درست جواب کا انتکخاب کریں۔** |
| 1. | The number of elements in fourth period is: | چوتھے پیریڈ میں ایلیمنٹ کی تعداد ہوتی ہے۔ | 1. |
| A | 8 |  | 10 |  | 18 | D | 32 |
| 2. | Ionization energy of sodium is: | سوڈیم کی آئیونائزیشن انرجی ہے۔ | 2. |
| A | 377 KJ/mole | B | 403KJ/mole | C | 419 KJ/mole | D | 496 KJ/mole |
| 3. | The electro-negativity of fluorine is: | فلورین کی الیکٹرو نیگٹویٹی ہے: | 3. |
| A | 3.2 | B | 3.8 | C | 4.0 | D | 3.5 |
| 4. | What is the atomic number of lanthanum. | لینتھینم کا اٹامک نمبرہے | 4. |
| A | 89 | B | 57 | C | 65 | D | 53 |
| 5. | Which of the following has lowest electro-negativity? | مندرجہ ذیل میں سے کون ہے جس میں سب سے کم الیکٹرو نیگٹویٹی ہے؟ | 5. |
| A | Iodine | B | Bromine | C | Chlorine | D | Fluorine |
| 6. | The shortest period of periodic table is: | پیریوڈک ٹیبل کا سب سے چھوٹا پیریڈ ہے: | 6. |
| A | Fourth | B | Third | C | Second | D | First |
| 7. | How many elements are present in 6th period? | چھٹےپیریڈ میں کتنے ایلمنٹس موجود ہیں؟ | 7. |
| A | 2 | B | 8 | C | 18 | D | 32 |
| 8. | Modern periodic law is presented by: | ماڈرن پیریوڈک لا پیش کیا: | 8. |
| A | Dobereiner | B | Newland | C | Mendeelev | D | H.Moseley |
| 9. | Group seventeen of periodic table belongs to: | ساتواں گروپ تعلق رکھتا ہے: | 9. |
| A | Halogens | B | Noble gases | C | Alkali metals | D | Alkaline earth metals |
| 10. | Number of elements in normal period are: | نارمل پیریڈ میں الیمنٹس ہیں: | 10. |
| A | 18 | B | 10 | C | 8 | D | 32 |
| 11. |  | :گروپ میں ایٹم کا سائز | 11. |
| A | Increases بڑتھا ہے | B | Decreases کم ہوتا ہے | C | Remains sameایک جیسا ریتا ہے  | D | Non کوئی نہں  |
| 12. | The amount of energy given out when an electron is added to an atom is called: | الیکٹران کے ایٹم میں شامل ہونے پر خارج ہونے والی توانائی کی مقدار کو کہا جاتا ہے: | 12. |
| A | Lattice Energy | B | Ionization energy | C | Electro-negativity | D | Electron affinity |

**SECTION-II**

**SUBJECTIVE-TYPE**

|  |  |
| --- | --- |
| **Question#2: Write the short answers. 2 x 10 = 20** | **سوال نمبر ۲: مختصر جواب دیں۔** |
| 1. | Define electron affinity with an example. | ایک مثال کے ساتھ الیکٹران ایفینٹی کی وضاحت کریں۔ | 1. |
| 2. | Distinguish between group and period in periodic table. | گروپ اور پیریڈ میں فرق کریں۔ | 2. |
| 3. | What is the trend of ionization energy in a period? | ایک پیریڈ میں ionization توانائی کا رجحان کیا ہے؟ | 3. |
| 4. | Why second ionization energy is always greater them first ionization energy? | دوسری آئیونائزیشن انرجی پہلی آئیونائزیشن انرجی سے زیادہ کیوں ہوتی ہے۔ | 4. |
| 5. | Write down the names of elements of first period and their symbols. | پہلے پیریڈ کے عناصر کے نام اور ان کی علامت لکھیں۔ | 5. |
| 6. | Why ionization energy of Na is less than Mg? | Na کی آئیونائزیشن توانائی Mg سے کم کیوں ہے؟ | 6. |
| 7. | Why does the trend of electronegativity and electron affinity is the same in the period? | کیوں پیریڈ میں الیکٹرو نیگٹویٹی اور الیکٹران افینٹی کا رجحان ایک جیسا ہے؟ | 7. |
| 8. | Why noble gases are not reactive? | نوبل گیسیں کیوں ری ایکٹ نہیں کرتی ہیں؟ | 8. |
| 9. | What is the significance of atomic number? | اٹامک نمبر کی اہمیت بیان کریں۔ | 9. |
| 10. | What is meant by periodic function? | پیریوڈک فنکشن سے کیا مراد ہے؟ | 10. |
| **Question#3: Answer in detail. 4 x 2 = 8** | **سوال نمبر ۳: تفصیلا جواب دیں۔** |
| 1.(a) |  Discuss the important features of modern periodic table. |  ماڈرن پیریوڈک ٹیبل کی اہم خصوصیات پر تبادلہ خیال کریں۔ | 1. |
| (b) | Explain the trend of electronegativity in a period and group. | ایک پیریڈ اور گروپ میں الیکٹرو نیگٹویٹی کے رجحان کی وضاحت کریں۔ | 2. |