

Name: \_\_\_\_\_

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

**Q. no 1 : Choose the best answer: (10)**

- i. 2<sup>nd</sup> and 3<sup>rd</sup> period of long form of periodic table are called \_\_\_\_\_  
 لوگ فارم آف پیریاڈک ٹیبل میں دوسرا اور تیسرا پیریاڈ ہے  
 a) short periods بشارٹ پیریاڈ b) normal period نارمل پیریاڈ c) long periods لانگ پیریاڈ d) very long periods ویری لانگ پیریاڈ
- ii. Group 1st belongs to \_\_\_\_\_  
 گروپ نمبر ایک کہلاتا ہے  
 a) Halogens ہیلوجنز b) Noble gases نوبل گیسز c) Alkali metal الکی میٹلز d) none
- iii. No. of elements in 6th period is \_\_\_\_\_  
 چھٹے پیریاڈ میں ایلیمنٹس کی تعداد ہے۔  
 a) 32 b) 8 c) 18 d) 2
- iv. Which of the following is an electron deficient \_\_\_\_\_  
 کون سے مالیکول میں الیکٹران کی کمی ہے  
 a) NH<sub>3</sub> b) BF<sub>3</sub> c) N<sub>2</sub> d) O<sub>2</sub>
- v. The number of electrons in the valance shell of noble gases \_\_\_\_\_  
 نوبل گیسز کے ویلنس شیل میں الیکٹرانز کی تعداد ہے  
 a) 8 b) 7 c) 6 d) 17
- vi. Which molecule has triple covalent bond \_\_\_\_\_  
 کس مالیکول میں ڈبل کووولیٹ باند ہے  
 a) O<sub>2</sub> b) C<sub>2</sub>H<sub>2</sub> c) N<sub>2</sub> d) NH<sub>3</sub>
- vii. Mendeleev periodic table was based upon the \_\_\_\_\_  
 مینڈلیف کے پیریاڈک ٹیبل کی بنیاد ہے۔  
 a) atomic mass ایٹمک ماس b) Atomic no. ایٹمک نمبر c) Electronic configuration الیکٹرانک کنفیگریشن d) None
- viii. Transition elements are all \_\_\_\_\_  
 ٹرانزیشن ایلیمنٹس تمام۔۔۔۔۔  
 a) gases گیسز b) metals میٹلز c) non metals نان میٹلز d) none
- ix. Identify the compound which is not soluble in water \_\_\_\_\_  
 شناخت کریں کونسا کمپاؤنڈ پانی میں حل نہیں ہوتا  
 a) C<sub>6</sub>H<sub>6</sub> b) NaCl c) KBr d) MgCl<sub>2</sub>
- x. Triple covalent bond involves how many electron \_\_\_\_\_  
 ٹریپل بانڈ میں الیکٹرانز کی تعداد ہے  
 a) eight b) Six c) Four d) three

**Q. no 2 Give short answers. 10 \*2=20**

- i. Why water has polar covalent bond.  
 پانی پولر مالیکول کیوں ہے
- ii. Why do atoms react with each other.  
 ایٹم ایک دوسرے سے کیسے ری ایکٹ کرتے ہیں
- iii. Why noble gases are not reactive.  
 نوبل گیسز کیوں ری ایکٹو نہیں ہوتی
- iv. Why the elements are called s or p blocks elements .  
 s, p بلاک ایلیمنٹس سے کیا ہے؟
- v. What are law of octaves.  
 لاء آف آکٹو سے کیا مراد ہے
- vi. What are normal elements.  
 نارمل ایلیمنٹس سے کیا مراد ہے؟
- vii. Define Ionization energy. Give example.  
 آئیونائزیشن انرجی کی تعریف کریں اور مثال دیں
- viii. Why ice floats on water?  
 برف پانی پر کیوں تیرتی ہے؟
- ix. How are elements are arranged in triads .  
 ٹرائی اڈز میں ایلیمنٹس کو کیسے ترتیب دیا گیا ہے۔
- x. Define triple covalent bond with example.  
 سنگل کووولیٹ باند کیا ہے۔ مثال دیں۔

Q. no 3 Discuss atomic radius and its trend in periodic table \_\_\_\_\_  
 سوال نمبر 3۔ ایٹمک ریڈیوس کیا ہے اس کا پیریاڈک ٹیبل میں رجحان بیان کریں

Q. no 3 Discuss Coordinate covalent bond formation. \_\_\_\_\_  
 کوآرڈینیٹ کووولیٹ باند بننے کا عمل بیان کریں