

Choose the best answer.Cutting overwriting and use of inkremover is not allowed

- 1 The percentage of oxygen in human body is:  $\text{آکسیجن کی انسانی جسم میں فی صد مقدار ہے۔}$
- a. 66 b.65 a. 66 b.65  
c. 63 d.64 c. 63 d.64
- 2 No. of Atoms in Gram Carbon is:  $\text{گرام کاربن میں ایٹمز کی تعداد}$
- a.  $6.02 \times 10^{23}$  b.  $12.04 \times 10^{23}$  a.  $6.02 \times 10^{23}$  b.  $12.04 \times 10^{23}$   
c.  $1.672 \times 10^{24}$  d.  $18.06 \times 10^{23}$  c.  $1.672 \times 10^{24}$  d.  $18.06 \times 10^{23}$
- 3 Isotopes of Chlorine are:  $\text{کلورین کے آئسوٹوپس کی تعداد ہے؟}$
- a.2 b.3 a.2 b.3  
c. 4 d.1 c. 4 d.1
- 4 Actinide belong to which block of periodic table:  $\text{ایکٹینائیڈز پیریاڈک ٹیبل کے کس بلاک سے تعلق رکھتے ہیں؟}$
- a. s b.p a. s b.p  
c. d d. f c. d d. f
- 5 Long form of periodic table is constructed on the basis of:  $\text{لوگ فارم آف پیریاڈک ٹیبل کی بنیاد ہے؟}$
- a. Mass Number b. Atomic Number a.  $\text{ماس نمبر}$  b.  $\text{اٹامک نمبر}$   
c. Atomic Mass d. Principle of Mendeleev c.  $\text{اٹامک ماس}$  d.  $\text{مینڈلیف کا پرنسپل}$
- 6 Which one of the following is an electron deficient molecule:  $\text{ان میں سے کس مالیکیول کے پاس الیکٹرون کی کمی ہے۔}$
- a.  $\text{NH}_3$  b.  $\text{BF}_3$  a.  $\text{NH}_3$  b.  $\text{BF}_3$   
c.  $\text{N}_2$  d.  $\text{O}_2$  c.  $\text{N}_2$  d.  $\text{O}_2$
- 7 The covalent bond present in  $\text{C}_2\text{H}_4$  are:  $\text{C}_2\text{H}_4$  مالیکیول میں کونسا کوویلنٹ بانڈ پایا جاتا ہے؟
- a.1 b.3 a.1 b.3  
c. 4 d.5 c. 4 d. 5
- 8 Gases are the lightest form of matter and their densities are expressed in terms of:  $\text{گیسز مادہ کی ہلکی ترین حالت ہے۔ اور ان کی ڈینسٹیز کو کن یونٹس میں ظاہر کیا جاتا ہے۔}$
- a.  $\text{mgcm}^{-3}$  b.  $\text{gcm}^{-3}$  a.  $\text{mgcm}^{-3}$  b.  $\text{gcm}^{-3}$   
c.  $\text{gdm}^{-3}$  d.  $\text{kgdm}^{-3}$  c.  $\text{gdm}^{-3}$  d.  $\text{kgdm}^{-3}$
- 9 The component of solution which is present in large quantity is called:  $\text{سولوشن کا وہ جز جو زیادہ مقدار میں ہو کہلاتا ہے۔}$
- a. Solute b. Solvent a.  $\text{سولیوٹ}$  b.  $\text{سولیونٹ}$   
c. Solubility d. True Solution c.  $\text{سالیولٹی}$  d.  $\text{ٹرو سولوشن}$
- 10 The formula of Rust is:  $\text{زنک کا فارمولہ ہے۔}$
- a.  $\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$  b.  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  a.  $\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$  b.  $\text{Fe}_2\text{O}_3$   
c.  $\text{Fe}(\text{OH})_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$  d.  $\text{Fe}(\text{OH})_3$  c.  $\text{Fe}(\text{OH})_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$  d.  $\text{Fe}(\text{OH})_3$
- 11 The oxidation number of chromium in  $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$   $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$  میں کرومیم کا آکسڈیشن نمبر کیا ہوتا ہے؟
- a. +2 b. +6 a. +2 b. +6  
c. +14 d. +7 c. +14 d. +7
- 12 Metal forms ion carrying charge:  $\text{میٹلز کون سے آئن والا چارج بناتی ہیں؟}$
- a. Unipositive b. Dipositive a.  $\text{یونی پازیٹیو}$  b.  $\text{ڈی پازیٹیو}$   
c. Tripositive d. All c.  $\text{ٹری پازیٹیو}$  d.  $\text{یہ تمام}$