

## Chemistry 10th class

Ch # 7 1<sup>st</sup> half

Time Allowed: 40 Minutes

Marks: 20

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

Roll. No. \_\_\_\_\_

Section: \_\_\_\_\_

**Q. no 1: Choose the best answer:**

(5)

- I. Temporary hardness is removed by adding. پتھری ہارڈنگ کو کیسے شامل کرنے سے ختم کیا جاتا ہے  
 a) quick lime سوڈا لامگ سوڈا لامگ  
 b) slaked lime لاگم سٹون (lime stone) سلیکڈ لاگم  
 c) lime stone لاگم سٹون  
 d) soda lime سوڈا لامگ
- II. permanent hardness is removed by adding. پھسلی، ہارڈنگ کس کو شامل کر کے الگ کی جاتی ہے  
 a) soda lime سوڈا لامگ  
 b) quick lime سوڈا لامگ  
 c) limestone نیز یولائیٹ (Na<sub>2</sub>-zeolite)  
 d) lime stone لاگم سٹون
- III. which one of the following salts makes the water permanently hard? کون سا سالٹ پانی کو پھسلی، ہارڈنگ کرتا ہے  
 a) Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> b) NaHCO<sub>3</sub> c) Ca(HCO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> d) CaSO<sub>4</sub>
- IV. specific heat capacity of water is پانی کی حنفی میں کیسے کپسیٹی ہے  
 a) 4.2 kJg<sup>-1</sup>k<sup>-1</sup> b) 4.2 Jg<sup>-1</sup>k<sup>-1</sup> c) 2.4 kJg<sup>-1</sup>k<sup>-1</sup> d) 2.4 Jg<sup>-1</sup>k<sup>-1</sup>
- V. water dissolves non ionic compounds by پانی نام آئینک کمپاؤنڈ کو کیوں حل کرتا ہے  
 a) ion-ion forces آئن آئن فورس b) ion-dipole force آئن ڈائیپول فورس  
 c) dipole-dipole forces ڈائیپول ڈائیپول فورس d) hydrogen bonding ہائیڈروجن بینڈنگ

Q No. 2 Short Question

(5×2=10)

- I. Why are non polar compounds insoluble in water. نام پولر کمپاؤنڈ پانی میں کیسے ہوتا ہے  
 II. How does water rise in plants. پودوں میں پانی کیسے اور چڑھتا ہے  
 III. How does water dissolves sugar and alcohols. پانی شوگر اور الکوحل کو کیسے حل کرتا ہے  
 IV. How does limestone dissolves in water. پانی میں لاگم سٹون کیسے حل ہوتا ہے  
 V. Explain the chemistry of removing temporary hardness by boiling. بوکنگ سے کیسے پانی کی ہارڈنگ کو ختم کیا جاسکتا ہے

Q No. 3 Long Question

(5)

Write the method to remove the hardness of water. پانی کی ہارڈنگ دور کرنے کے طریقے لکھیں۔