

## Chemistry 9th class

Ch # 4 second half

Time Allowed: 40Minutes

Marks: 20

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

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

1. Identify the compound which is not soluble in water - شناخت کریں کونسا کمپاؤنڈ پانی میں حل نہیں ہوتا -  
a)  $C_6H_6$       b) NaCl      c) KBr      d)  $MgCl_2$
2. Triple covalent bond involves how many electrons.      ٹرپل بانڈ میں الیکٹرانز کی تعداد ہے  
a) Eight      b) six      c) four      d) three
3. Boiling point of NaCl-      NaCl کا بوائونگ پوائنٹ ہے  
a)  $1413^{\circ}C$       b)  $1513^{\circ}C$       c)  $1613^{\circ}C$       d)  $1713^{\circ}C$
4. Which one of the following is the weakest force among the atoms  
ایٹمز کے درمیان کمزور ترین فورس ہے  
a) Ionic force      آئیونک فورس      b) metallic force      مٹیلک فورس  
c) Covalent force      کوویلنٹ فورس      d) intermolecular force      انٹرمالیکولر فورس
5. Ice floats on water because :- برف پانی پر تیرتی ہے :-  
a) Ice is denser than water      برف پانی سے کثیف ہے      b) Ice is crystalline in nature      برف کرسٹلائن ہے  
c) Water is denser than ice      پانی برف سے کثیف ہے      d) Water molecules move randomly      پانی کے مالیکولز بے ترتیب  
حرکت کرتے ہیں

### Q. no 2 Give short answers .

- سوال نمبر 2 مختصر جواب دیں۔

- i. Why atom react with each other.      ایٹم آپس میں کیوں ریکٹ کرتے ہیں
- ii. Why ionic compounds are solids .      آئیونک کمپاؤنڈ ٹھوس کیوں ہوتے ہیں
- iii. Why a covalent bond become polar.      ایک کوویلنٹ بانڈ پولر کیوں بن جاتا ہے
- iv. Why ice floats on water?      برف پانی پر کیوں تیرتی ہے؟
- v. Give two properties of covalent compounds.      کوویلنٹ کمپاؤنڈ کے دو خواص لکھیں

### Q. no 3 : Discuss metallic bond.

سوال نمبر 3. مٹیلک بانڈ پر نوٹ لکھیں