

Name: _____ Roll. No. _____ Section: _____

Q. no 1: Choose the best answer:

1. Identify the compound which is not soluble in water
 a) C₆H₆ b) NaCl c) KBr d) MgCl₂ شناخت کریں کونسا کمپاؤنڈ پانی میں حل نہیں ہوتا۔
2. Triple covalent bond involves how many electrons.
 a) Eight b) six c) four d) three ٹرپل بانڈ میں الیکٹرانز کی تعداد ہے
3. Boiling point of NaCl-
 a) 1413°C b) 1513°C c) 1613 °C d) 1713 °C سوڈیم کلورائیڈ کا بوائیگ پوائنٹ ہے
4. Which one of the following is the weakest force among the atoms
 a) Ionic force b) metallic force آئیونک فورس میٹالک فورس
 c) Covalent force d) intermolecular force کوویلیبٹ فورس انٹرمالیکولر فورس
5. Ice floats on water because
 a) Ice is denser than water b) Ice is crystalline in nature برف کرسٹلائن نچھوس ہے برف پانی سے کثیف ہے
 c) Water is denser than ice d) Water molecules move randomly پانی کے مالیکولز بے ترتیب حرکت کرتے ہیں پانی برف سے کثیف ہے

Q. no 2 Give short answers .

سوال نمبر 2 مختصر جواب دیں۔

- i. Why water have higher boiling point than alcohol. پانی کا بوائیگ پوائنٹ الکوہل سے زیادہ کیوں ہوتا ہے۔
- ii. Why ionic compounds are solids . آئیونک کمپاؤنڈ ٹھوس کیوں ہوتے ہیں
- iii. Why a HCl become polar. ہائیڈروکلورک ایسڈ پولر کیوں بن جاتا ہے
- iv. Why ice floats on water? برف پانی پر کیوں تیرتی ہے؟
- v. Give two properties of covalent compounds. کوویلیبٹ کمپاؤنڈ کے دو خواص لکھیں

Q. no 3 : Discuss metallic bond.

سوال نمبر 3. میٹالک بانڈ پر نوٹ لکھیں