

## Attempt ..... questions

- 1 Which one is the nonpolar molecule among these? ان میں سے کونسا مالیکیول نان پولر ہے؟ 1
- a. HCl                                  b. HNO<sub>3</sub>                                  a. HCl                                  b. HNO<sub>3</sub>
- c. H<sub>2</sub>    d. H<sub>2</sub>O                                  c. H<sub>2</sub>    d. H<sub>2</sub>O
- 2 Ice Floats on water because: برف پانی پر تیرتی ہے۔ کیونکہ 2
- a. Ice is denser than water                                  a. برف پانی سے زیادہ کثیف ہے۔
- b. Ice is crystalline in nature                                  b. برف کرسٹلائن ٹھوس ہے۔
- c. Water is denser than Ice.                                  c. پانی برف سے زیادہ کثیف ہے۔
- d. Water molecules move randomly.                                  d. پانی کے مالیکیولز بے ترتیب حرکت کرتے ہیں۔
- 3 Atoms react with each other because: ایٹمز ایک دوسرے کے ساتھ ری ایکٹ کرتے ہیں کیونکہ: 3
- a. They attract each other.                                  a. یہ ایک دوسرے کو اٹریکٹ کرتے ہیں
- b. They are short of electrons.                                  b. ان میں الیکٹرونز کی کمی پائی جاتی ہے
- c. They want to attain stability.                                  c. وہ مستحکم ہونا چاہتے ہیں۔
- d. They want to disperse.                                  d. وہ بکھرنا چاہتے ہیں۔
- 4 The electron deficient molecule is: ان میں سے کس مالیکیول کے پاس الیکٹرونز کی کمی ہے؟ 4
- a. NH<sub>3</sub>    b. BF<sub>3</sub>    a. NH<sub>3</sub>    b. BF<sub>3</sub>
- c. N<sub>2</sub>    d. O<sub>2</sub>    c. N<sub>2</sub>    d. O<sub>2</sub>
- 5 The chemical bond formed between two similar atoms is: دو ایک جیسے ایٹمز کے درمیان کونسا کیمیکل بانڈ بنتا ہے؟ 5
- a. Polar bond                                  b. Non polar bond                                  a. پولر بانڈ                                  b. نان پولر بانڈ
- c. Metallic bond                                  d. Dative covalent bond                                  c. میٹالک بانڈ                                  d. ڈیٹو بانڈ
- 6 In Triple covalent bond, each bonded atom contributes electrons: ٹریپل کوویلنٹ بانڈ میں ہر بانڈ ڈیٹم کتنے الیکٹرونز کا حصہ ڈالتا ہے؟ 6
- a. 4    b. 2    a. 4    b. 2
- c. 3    d. 6    c. 3    d. 6
- 7 Noble gases are stable because: نوبل گیسوں میں مستحکم ہیں کیونکہ 7
- a. Their valence shell is complete.                                  a. ان کا ویلنس شیل مکمل ہوتا ہے
- b. Their valence shell is half filled.                                  b. ان کا ویلنس شیل ہاف مکمل ہوتا ہے
- c. There is no electrons in their valence shell.                                  c. ان کے ویلنس شیل میں کوئی الیکٹرون نہیں ہوتا
- d. There are three electrons in their valence shell.                                  d. ان کے ویلنس شیل میں تین الیکٹرونز ہوتے ہیں
- 8 The sodium atom after losing one electron attain the electronic configuration that is: سوڈیم ایٹم ایک الیکٹرون کے اخراج کے بعد جو الیکٹرونک کنفیگریشن حاصل کر لیتا ہے۔ وہ ہے۔ 8
- a. 1s<sup>2</sup>2s<sup>2</sup>2p<sup>6</sup>3s<sup>2</sup>                                  b. 1s<sup>2</sup>2s<sup>2</sup>2p<sup>6</sup>                                  a. 1s<sup>2</sup>2s<sup>2</sup>2p<sup>6</sup>3s<sup>2</sup>                                  b. 1s<sup>2</sup>2s<sup>2</sup>2p<sup>6</sup>
- c. 1s<sup>2</sup>2s<sup>2</sup>2p<sup>5</sup>                                  d. 1s<sup>2</sup>2s<sup>2</sup>2p<sup>4</sup>                                  c. 1s<sup>2</sup>2s<sup>2</sup>2p<sup>5</sup>                                  d. 1s<sup>2</sup>2s<sup>2</sup>2p<sup>4</sup>