

## 9th Class Chemistry Chapter 4 Structure of Molecules Urdu Medium KPK Boards Online Mcqs

| Sr | Questions  | Answers Choice  |
|----|--|---|
| 1  | وہ فورس جو کیٹا آننز اور این آننز کو پاس پاس لاتی ہے                     | A. اتصالی فورس<br>B. کشش ثقل<br>C. سنٹری پیٹل فورس<br>D. سنٹری فیوگل فورس   |
| 2  | ایٹم ایک دوسرے کے ساتھ ایکٹ کرتے ہیں کیونکہ:                             | A. یہ ایک دوسرے کو اٹریکٹ کرتے ہیں<br>B. ان میں الیکٹرونز کی کمی ہوتی ہے<br>C. وہ مستحکم ہونا چاہتے ہیں<br>D. وہ بکھرنا چاہتے ہیں |
| 3  | کیٹا آننز اور این آننز کے درمیان جس وجہ سے قوت کشش ہوتی ہے               | A. اتصالی قوت<br>B. کشش ثقل<br>C. سنٹری پیٹل فورس<br>D. سنٹر ف فیوگل فورس   |
| 4  | وہ شے جو آئن بانڈ کی حمایت نہیں کرتی                                     | A. کم آئیونائزیشن<br>B. زیادہ الیکٹران افینٹیٹی<br>C. زیادہ لیٹس انرجی<br>D. ایٹمی رداس   |
| 5  | درج ذیل میں سے ایٹمز کے درمیان پائی جاتی والی کمزور ترین فورس کون سی ہے؟ | A. آئیونک فورس<br>B. متعلق فورس<br>C. انٹر مالیکیولر فورس<br>D. کوویلنٹ فورس  |
| 6  | جو کیمیائی بانڈ کی قسم ہے  | A. کوویلنٹ بانڈ<br>B. آئن بانڈ<br>C. کوآرڈی نیٹ کوویلنٹ بانڈ<br>D. تمام   |
| 7  | نان پولر مرکب جس حالت میں نان کنڈکٹر ہوتے ہیں                            | A. پگھلی ہوئی حالت<br>B. ٹھوس حالت<br>C. ایکوس سٹیٹ<br>D. تمام  |
| 8  | ٹریپل کوویلنٹ بانڈ کو جس سے ظاہر کرتے ہیں                                | A. $\equiv$<br>B. =<br>C. -<br>D. ....  |
| 9  | پولر کوویلنٹ بانڈ میں مالیکیولر ہوتے ہیں                                 | A. ہومونیو کلیر<br>B. ڈائی اٹامک<br>C. ہائیڈرو نیو کلیر<br>D. سی اور بی   |
| 10 | وہ مرکبات جو کوویلنٹ بانڈ کی وجہ سے بنیں کہلاتے ہیں                      | A. آئنی مرکبات<br>B. کوویلنٹ مرکبات<br>C. اے اور بی<br>D. کوئی نہیں   |
| 11 | بیلیم کے بیرونی مدار میں الیکٹران ہیں                                    | A. 8<br>B. 2<br>C. 6<br>D. 10   |
| 12 | جب ایٹم الیکٹران خارج کرتا ہے تو ہو جاتا ہے                              | A. بڑا<br>B. چھوٹا<br>C. مستقل<br>D. کوئی نہیں  |
| 13 | وہ ایٹم جو الیکٹران جوڑا حاصل کرے کہلاتا ہے                              | A. ڈونر<br>B. ایکسیپٹر<br>C. اے اور بی<br>D. کوئی نہیں  |
| 14 | آئنی مرکبات کی عمل کرنے کی بڑی وجہ ہے                                    | A. مالیکیولز کا ٹکرانا<br>B. آننز کا ٹکرانا<br>C. کیٹا آننز اور این آننز کا ٹکرانا<br>D. ایٹمز کا ٹکرانا                          |
| 15 | صابن کا صفائی کرنے کا عمل جس وجہ سے ہے                                   | A. ہائڈروجن بانڈنگ<br>B. آئن بانڈنگ<br>C. کوویلنٹ بانڈنگ<br>D. متعلق بانڈنگ   |

|    |   |   |
|----|---|---|
| 16 | وہ ایٹم جو الیکٹرانوں کو جڑا مہیا کرے کہلاتا ہے                         | A. ڈونر<br>B. ایکسیٹر<br>C. اے اور بی<br>D. کوئی نہیں                     |
| 17 | زیادہ عناصر جس حالت میں نہیں پائے جاتے                                  | A. آرکسٹیشن حالت<br>B. فری ایٹم حالت<br>C. ریڈکشن حالت<br>D. آسوتاپک حالت |
| 18 | وہ بانڈ جو الیکٹرانز کے ایک ایٹم سے دوسرے ایٹم میں جڑے سے بنے کہلاتا ہے | A. کیمیائی بانڈ<br>B. آئنی بانڈ<br>C. کوویلنٹ بانڈ<br>D. میٹلک بانڈ       |
| 19 | نوبل گیسوں کی ویلنسی ہے   | A. 3<br>B. 1<br>C. 2<br>D. 0  |
| 20 | جس میں ایٹمز میٹلک بانڈ سے جڑے ہوں کہلاتا ہے                            | A. میٹلک سولڈ<br>B. مالیکیولر سولڈ<br>C. کوویلنٹ بانڈ<br>D. ایمازفس سولڈ  |