

## Stoichiometry

| Sr | Questions                                               | Answers Choice                                                                                            |
|----|---------------------------------------------------------|-----------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| 1  | کوآرڈی نیٹ کو ویلنٹ بانڈ کو جن سے ظاہر کرتے ہیں         | A. →<br>B. =<br>C. -<br>D. ....                                                                           |
| 2  | ٹرپل کو ویلنٹ بانڈ میں کتنے الیکٹرون حصہ لیتے ہیں ؟     | A. 8<br>B. 6<br>C. 4<br>D. 3                                                                              |
| 3  | الیکٹران پول تھیوری جس نے پیش کی                        | A. کوسل<br>B. لیوس<br>C. ہوائل<br>D. ٹریڈ اور لارن                                                        |
| 4  | وہ قوت جو دو ایٹموں کو جوڑ کر رکھتی ہے کہلاتی ہے        | A. کیمیائی بانڈ<br>B. آئنی بانڈ<br>C. کوویلنٹ بانڈ<br>D. میٹلک بانڈ                                       |
| 5  | دو نان میٹلز کے درمیان بننے والا بانڈ ممکنہ طور پر ہوگا | A. کو ویلنٹ<br>B. آئیونک<br>C. کوآرڈینٹ کو ویلنٹ<br>D. میٹلک                                              |
| 6  | وہ بانڈ جو الیکٹران کے اشتراک سے بنے کہلاتا ہے          | A. کیمیائی بانڈ<br>B. آئنی بانڈ<br>C. کوویلنٹ بانڈ<br>D. میٹلک بانڈ                                       |
| 7  | جو چیز آئنی بانڈ پر اثر انداز نہیں ہوتی                 | A. آئیونائزیشن انرجی<br>B. زیادہ الیکٹران افینٹیٹی<br>C. لیٹس انرجی<br>D. ایٹمی رداس                      |
| 8  | اوکٹیٹ رول یہ ہے                                        | A. آٹھ الیکٹرونز<br>B. لیکٹرنک کنفریشن کی شکل<br>C. الیکٹرنک کنفریشن کا انداز<br>D. آٹھ الیکٹرونز کا حصول |
| 9  | مختلف قسم کے ایٹموں کے درمیان کوویلنٹ بانڈ کہلاتا ہے    | A. نان پرلر کوویلنٹ بانڈ<br>B. پولر کوویلنٹ بانڈ<br>C. ہائڈروجن بانڈ<br>D. کوآرڈی نیٹ کوویلنٹ بانڈ        |
| 10 | ہائڈروجن بانڈ کو جس سے ظاہر کرتے ہیں                    | A. ≡<br>B. =<br>C. -<br>D. ....                                                                           |
| 11 | جب ایٹم الیکٹران خارج کرتا ہے تو ہو جاتا ہے             | A. بڑا<br>B. چھوٹا<br>C. مستقل<br>D. کوئی نہیں                                                            |
| 12 | ڈبل کوویلنٹ بانڈ کو جس سے ظاہر کرتے ہیں                 | A. ≡<br>B. =<br>C. -<br>D. ....                                                                           |
| 13 | ڈبل بانڈ میں جتنے الیکٹرانز کا اشتراک ہوتا ہے           | A. ایک الیکٹران کا<br>B. دو الیکٹران کا<br>C. تین الیکٹران کا<br>D. دو الیکٹران جوڑے کا                   |
| 14 | صابن کا صفائی کرنے کا عمل جس وجہ سے ہے                  | A. ہائڈروجن ہائڈرکس<br>B. آئنی ہائڈرکس<br>C. کوویلنٹ ہائڈرکس<br>D. میٹلک ہائڈرکس                          |
| 15 | ایک ہی قسم کے ایٹموں کے درمیان کوویلنٹ بانڈ کہلاتا ہے   | A. نان پرلر کوویلنٹ بانڈ<br>B. پولر کوویلنٹ بانڈ<br>C. ہائڈروجن بانڈ<br>D. کوآرڈی نیٹ کوویلنٹ بانڈ        |

|    |                                                                                          |                                                                                                                            |
|----|------------------------------------------------------------------------------------------|----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| 16 | درج ذیل میں سے کون سا کمپائونڈ پانی میں حل پذیر نہیں ہے                                  | A. C <sub>6</sub> H <sub>6</sub><br>B. NaCl<br>C. KBr<br>D. MgCl <sub>2</sub>                                              |
| 17 | آنتی مرکبات ٹھوس حالت میں کرنٹ نہیں گزرنے دیتے کیونکہ                                    | A. مضبوطی سے جڑے ہوئے ہیں<br>B. کم ہوتا ہے B.P اور M.P ان کا<br>C. ان میں کمزور بانڈ ہوتا ہے<br>D. ان کی مخصوص جگہ ہوتی ہے |
| 18 | وہ مرکبات جن میں آنتی بانڈ ہو کہلاتے ہیں                                                 | A. آنتی مرکبات<br>B. کوویلنٹ مرکبات<br>C. اے اور بی<br>D. کوئی نہیں                                                        |
| 19 | وہ بانڈ جو مہیا کئے گئے ایٹموں میں سے ایک ایٹم کے الیکٹرونی جوڑے کی وجہ سے بنے کہلاتا ہے | A. کیمیائی بانڈ<br>B. آنتی بانڈ<br>C. کوویلنٹ بانڈ<br>D. کوارڈی نیٹ کوویلنٹ                                                |
| 20 | آئیونک سولڈ کی خصوصیات ہیں                                                               | A. کم میٹنگ پوائنٹ<br>B. ٹھوس حالت میں اچھا موصل<br>C. ہائی ویر پریشر<br>D. پولر سولڈ میں حل پذیری                         |