

## 9th Class Chemistry Chapter 8 Chemical Reactivity Urdu Medium KPK Boards Online Mcqs

| Sr | Questions                                                         | Answers Choice                                                               |
|----|-------------------------------------------------------------------|------------------------------------------------------------------------------|
| 1  | پیریاٹک ٹیل میں موجود عمودی کالمز ظاہر کرتے ہیں                   | A. پیریڈز کو<br>B. قطاروں کو<br>C. سب گروپس کو<br>D. گروپس کو                |
| 2  | جدید پیریڈک ٹیل میں کتنے بلاکس ہیں                                | A. 1<br>B. 2<br>C. 3<br>D. 4                                                 |
| 3  | سب سے زیادہ الیکٹرونیگیٹیو ایلیمنٹ ہے۔                            | A. آکسیجن<br>B. فلورین<br>C. نائٹروجن<br>D. کلورین                           |
| 4  | الکلی میٹلز پائے کے ساتھ ری ایکٹ کر کے بناتی ہیں                  | A. ہائیڈروجن گیس<br>B. الکلی سلوشنز<br>C. الف اور ب دونوں<br>D. ایسیٹک سلوشن |
| 5  | فلورین ایٹم کی الیکٹرونیگیٹیویٹی کی ویلیو ہے۔                     | A. 3.0<br>B. 3.3<br>C. 3.7<br>D. 4.0                                         |
| 6  | کون سا ایلیمنٹ ڈائی ہائیڈروجن پائے سے بنتا ہے۔                    | A. K<br>B. Na<br>C. Mg<br>D. Li                                              |
| 7  | ایٹم کا سائز چھوٹا ہونے سے الیکٹرون افینیتی پر کیا اثر ہوتا ہوگا۔ | A. بڑھے گی<br>B. کم ہوگی<br>C. مستقل رہے گی<br>D. ان میں سے کوئی نہیں        |
| 8  | پیریڈ میں بائیں سے دائیں جانب متھلیک کریکٹر                       | A. بڑھتا ہے<br>B. کم ہوتا ہے<br>C. غیر متوقع ہوجاتا ہے<br>D. یکساں رہتا ہے   |
| 9  | کاربن کی الیکٹرونیگیٹیویٹی ہے۔                                    | A. 2.0<br>B. 2.6<br>C. 3.0<br>D. 4.0                                         |
| 10 | ان میں سے کونسا الیکٹرونیگیٹیو ایلیمنٹ ہے۔                        | A. F<br>B. Cl<br>C. Br<br>D. یہ تمام                                         |
| 11 | کس کی الیکٹرون افینیتی کی ویلیو سب سے کم ہوتی ہے۔                 | A. F<br>B. I<br>C. Br<br>D. Cl                                               |
| 12 | پیریڈک ٹیل میں ستواں پیریڈ                                        | A. نا مکمل<br>B. نارمل سے<br>C. شارٹ سے<br>D. لونگ ہے                        |
| 13 | ایکٹنائڈز سیریز کس پیریڈ سے تعلق رکھتی ہیں                        | A. 4<br>B. 5<br>C. 6<br>D. 7                                                 |
| 14 | گروپ میں الیکٹرون افینیتی کی ویلیو                                | A. کم ہوتی ہے<br>B. بڑھتی ہے<br>C. مستقل رہتی ہے<br>D. ان میں سے کوئی نہیں   |
| 15 | پیریڈک ٹیل میں موجود ہر پیریڈ کی تکمیل دراصل تکمیل ہے۔            | A. ایک گروپ کی<br>B. ایک بلاک کی<br>C. ایک ٹیل کی<br>D. ایک سب ٹیل کی        |

|    |                                                                                             |                                                                                                                      |
|----|---------------------------------------------------------------------------------------------|----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| 16 | گروپ ۱ کے ایلیمنٹس کے بیرونی شیل میں الیکٹرون کی تعداد ہے۔                                  | A. 1<br>B. 2<br>C. 3<br>D. 4                                                                                         |
| 17 | مینڈلیف نے اپنے پیریاڈک ٹیبل میں ایلیمنٹس کو ترتیب دیا۔                                     | A. اٹامک نمبر کے مطابق<br>B. اٹامک ماسز کے مطابق<br>C. پروٹون ماس کے مطابق<br>D. نیوٹرون ماس کے مطابق                |
| 18 | گروپ ۱۸ کے ایلیمنٹس کو کہا جاتا ہے۔                                                         | A. الکالائن ارٹھ میٹلز<br>B. الکلی میٹلز<br>C. نوبل گیسز<br>D. ہیلوجینز                                              |
| 19 | پیریاڈک ٹیبل میں ایلیمنٹس کے خواص مخصوص وقفوں کے بعد دہرائے جاتے ہیں۔ اس عمل کو نام دیا گیا | A. اٹامبلسٹی کا<br>B. پیریاڈیسٹی کا<br>C. انسو ٹوپک ویر ایشن کا<br>D. اٹامک تھیوری کا                                |
| 20 | ایلیمنٹس کی کیمیائی خصوصیات کا انحصار ہوتا ہے۔                                              | A. اٹامک ماسز پر<br>B. پروٹونز کی تعداد پر<br>C. بیرونی شیل میں الیکٹرونز کی تعداد پر<br>D. بننے والے باؤڈ کی قسم پر |