

## 9th Class Chemistry Chapter 3 Periodic Table and Periodicity of Properties Urdu Medium KPK Boards Online Mcqs

| Sr | Questions                                                                             | Answers Choice                                                                      |
|----|---------------------------------------------------------------------------------------|-------------------------------------------------------------------------------------|
| 1  | ایٹمی نمبر 58 سے لے کر 71 تک عنصر کہلاتے ہیں                                          | A. مین گروپ عناصر<br>B. ٹرانزیشن عناصر<br>C. نارمل عناصر<br>D. تمام                 |
| 2  | Mg - کی تیسری آئیونائزیشن انرجی ہے                                                    | A. 736<br>B. 1443<br>C. 7690<br>D. 4343                                             |
| 3  | جب ایٹم میں ایک الیکٹران جمع کیا جاتا ہے تو انرجی کی جو مقدار خارج ہوتی ہے۔ کہلاتی ہے | A. لیٹس انرجی<br>B. آئیونائزیشن انرجی<br>C. الیکٹرون نیگٹیویٹی<br>D. الیکٹرون آفیٹی |
| 4  | دوہرائٹر کا قانون کہلاتا ہے                                                           | A. ٹریڈلا<br>B. اوگٹیولا<br>C. اے اور بی<br>D. کوئی نہیں                            |
| 5  | گروپ دو کی ویلنسی ہے                                                                  | A. 4<br>B. 1<br>C. 3<br>D. 2                                                        |
| 6  | جدید دوری کلیے کی بنیاد ہے                                                            | A. ایٹمی نمبر<br>B. ایٹمی ماس<br>C. مالیکیولر ماس<br>D. الیکٹرانائی تشکیل           |
| 7  | جدید دوری کلیے کے مطابق خصوصیات کا انحصار کس پر ہے                                    | A. ایٹمی نمبر<br>B. ایٹمی ماس<br>C. ایٹمی والیوم<br>D. ماس نمبر                     |
| 8  | گروپ ایک کی ویلنسی ہے                                                                 | A. 4<br>B. 1<br>C. 3<br>D. 2                                                        |
| 9  | لیٹیم کا ایٹمی رداس ہے                                                                | A. 152<br>B. 90<br>C. 80<br>D. 77                                                   |
| 10 | مینٹیلیف نے جتنی میں اپنا قانون پیش کیا                                               | A. 25<br>B. 33<br>C. 36<br>D. 37                                                    |
| 11 | Kr - ہے B.P کا                                                                        | A. 269-<br>B. 246-<br>C. 186-<br>D. 152-                                            |
| 12 | دوسرے پیریڈ میں عناصر کی تعداد ہے                                                     | A. 8<br>B. 2<br>C. 18<br>D. 36                                                      |
| 13 | O - کا ایٹمی رداس ہے                                                                  | A. 66<br>B. 73<br>C. 70<br>D. 64                                                    |
| 14 | Cl - کا ویلیو ایٹامک ماس ہے                                                           | A. 35.5<br>B. 79.9<br>C. 183<br>D. 126.9                                            |
| 15 | مینٹیلیف نے جب اپنا قانون پیش کیا                                                     | A. 1864<br>B. 1829<br>C. 1869<br>D. 1888                                            |

|    |                                                                                                                                                           |                                                                              |
|----|-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|------------------------------------------------------------------------------|
| 16 | Br - روم ٹمپرچر پر رنگ ہے                                                                                                                                 | A. سرمئی رنگ<br>B. مالٹا رنگ<br>C. لکا لال<br>D. ہکا سبز                     |
| 17 | کسی ایٹم کے نیو کلیس اور بیرونی شیل کے درمیان الیکٹران کی موجودگی کی وجہ سے بیرونی شیل کے الیکٹرونز اور نیو کلیس کے درمیان کشش کا کمزور ہو جانا کہلاتا ہے | A. آئیونائزیشن انرجی<br>B. آئیونک ریڈیوس<br>C. شیلٹنگ ایفیکٹ<br>D. کوئی نہیں |
| 18 | دوری جدول میں علیحدہ رکھے گئے عناصر کہلاتے ہیں                                                                                                            | A. ٹرانزیشن عناصر<br>B. نمائندہ عناصر<br>C. اے اور بی<br>D. کوئی نہیں        |
| 19 | K شیل میں جتنے الیکٹران ہوتے ہیں                                                                                                                          | A. 2<br>B. 3<br>C. 6<br>D. 10                                                |
| 20 | دوری جدول کا دوسرا پیریڈ کہلاتا ہے                                                                                                                        | A. شارٹ<br>B. لانگ<br>C. لانگسٹ<br>D. نامکمل                                 |