

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 B. ٹرانزیشن عناصر C. نارمل عناصر D. تمام
2	Xe کے B.P کا	A. 269- B. 246- C. 186- D. 152-
3	Li - کی برقی منفیت ہے	A. 1.00 B. 0.9 C. 0.8 D. 0.7
4	Al - کی تیسری آئیونائزیشن انرجی ہے	A. 577 B. 1833 C. 2745 D. 2390
5	نیو لینڈ نے اپنا قانون کب پیش کیا	A. 1864 B. 1829 C. 1860 D. 1830
6	F - کی برقی منفیت ہے	A. 2.5 B. 4 C. 2 D. 3
7	چھٹے پیریڈ میں عناصر کی تعداد ہے	A. 8 B. 32 C. 18 D. 36
8	جب ایٹم میں ایک الیکٹران جمع کیا جاتا ہے تو انرجی کی جو مقدار خارج ہوتی ہے کہلاتی ہے	A. لیتس انرجی B. آئیونائزیشن انرجی C. الیکٹرون نیگٹیویٹی D. الیکٹرون آفیٹی
9	افقی قطاریں کہلاتی ہیں	A. گروپس B. پیریڈز C. اے اور بی D. کوئی نہیں
10	جید پیر یا ٹک میں ایلیمینٹس کی ترتیب کس حساب سے رکھی گئی ہے	A. ایٹمک ماس B. ایٹمک نمبر C. ایٹمک کوالٹی D. ان میں سے کوئی نہیں
11	Mg - کی پہلی آئیونائزیشن انرجی ہے	A. 736 B. 1443 C. 7690 D. 4343
12	دوسرے پیریڈ میں جتنے سب شیل ہیں	A. 2 B. 4 C. 3 D. 7
13	گروپ ایک کی ویلنسی ہے	A. 4 B. 1 C. 3 D. 2
14	ایک گروپ میں تمام عناصر کا ایک جیسا ہوتا ہے	A. ایٹمی نمبر B. ویلنسی الیکٹران کی تعداد C. ماس نمبر D. تمام
15	جس صدی میں صرف چند عناصر جانے جاتے تھے	A. 16 ویں B. 19 ویں C. 17 ویں D. 18 ویں

16	درمیان والے عنصر کا ایٹمی ماس اطراف والے دونوں عناصر کے اوسط ایٹمی ماس کے برابر ہوتا ہے یہ جس کا قانون ہے	A. ڈوبرائنٹر B. نیو لینڈ C. لوٹھر مائر D. مینڈلیف
17	دوری جدول میں عناصر کی پوزیشن کا جس پر انحصار ہے	A. ایٹمی نمبر B. ایٹمی ماس C. مالیکیولر ماس D. الیکٹرانی تشکیل
18	گروپ دو کی ویلنسی ہے	A. 4 B. 1 C. 3 D. 2
19	Na - کی برقی منفیت ہے	A. 1.00 B. 0.9 C. 0.8 D. 0.7
20	دوبرائنٹر کا قانون کہلاتا ہے	A. ٹریڈلا B. اوکٹیولا C. اے اور بی D. کوئی نہیں