

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

Sr	Questions	Answers Choice
1	درمیان والے عنصر کا ایٹمی ماس اطراف والے دونوں عناصر کے اوسط ایٹمی ماس کے برابر ہوتا ہے یہ جس کا قانون ہے	A. ڈوبرائنر B. نیو لینڈ C. لوٹھر مائر D. مینڈلیف
2	دوری جدول میں بائیں سے دائیں شیلڈنگ ایفیکٹ ہوتا ہے	A. مستقل B. زیادہ C. کم D. کوئی نہیں
3	گروپ ایک کی ویلنسی ہے	A. 4 B. 1 C. 3 D. 2
4	BE - کا ایٹمی رداس ہے	A. 113 B. 90 C. 80 D. 77
5	لونگ فارم آف پیریاڈک ٹیبل کی موجودہ شکل میں چوتھا اور پانچواں پیریڈ کہلاتے ہیں	A. شارٹ پیریڈز B. نارمل پیریڈز C. لونگ پیریڈز D. ویری لونگ پیریڈز
6	مینڈلیف کے اصل پیریاڈک ٹیبل کی بنیاد تھی	A. الیکٹرونک کنفیگریشن B. ایٹامک ماس C. ایٹامک نمبر D. سب شیل کا مکمل ہونا
7	ہر آٹھویں عنصر کی خصوصیات پہلے عنصر سے ملتی ہیں یہ جس کا قانون ہے	A. ڈوبرائنز B. نیو لینڈ C. لوٹھر مائر D. مینڈلیف
8	گروپ تین کی ویلنسی ہے	A. 4 B. 1 C. 3 D. 2
9	لوٹھر مائر نے کب اپنا قانون پیش کیا	A. 1864 B. 1829 C. 1869 D. 1830
10	Na - کی برقی منفیت ہے	A. 1.00 B. 0.9 C. 0.8 D. 0.7
11	ساتویں پیریڈ میں عناصر کی تعداد ہے	A. 8 B. 32 C. 18 D. 36
12	مندرجہ ذیل میں سے کس ہیلوجن کی الیکٹروننگٹیویٹی سب سے کم ہے؟	A. فلورین B. کلورین C. برومین D. آئیوڈین
13	Br - کے بخارات کا رنگ ہے	A. ہلکا سبز B. مالٹا C. پرپل D. زرد
14	He - کا ریلیٹو ایٹامک ماس ہے	A. 4.0 B. 40.0 C. 20.0 D. 83.8
15	Br - کی برقی منفیت ہے	A. 3.2 B. 2.9 C. 2.6 D. 2.5

16	ایک پیرڈمیں ان میں سے کون سی چیز کم ہوتی ہے؟	A. اٹامک ریڈیئس B. تمام میٹلز C. تمام نان میٹلز D. تمام میٹلائڈز
17	گروپ پانچ کی ویلنسی ہے	A. ± 4 B. 1- C. 3- D. 2-
18	Mg - کی پہلی آئیونائزیشن انرجی ہے	A. 736 B. 1443 C. 7690 D. 4343
19	ٹوبرائٹر نے اپنا قانون جب پیش کیا	A. 1829 B. 1832 C. 1830 D. 1831
20	دوری جدول میں پہلا پیریڈ کہلاتا ہے	A. شارٹ B. لانگ C. لانگسٹ D. نا مکمل