

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

Sr	Questions	Answers Choice
1	ہر آٹھویں عنصر کی خصوصیات پہلے عنصر سے ملتی ہیں یہ جس کا قانون ہے	A. ڈوبرائسنز B. نیولینڈ C. لوٹھر مائر D. مینڈلیف
2	دوری جدول کا چھوٹا پیریڈ کہلاتا ہے	A. شارٹ B. لانگ C. لانگسٹ D. نامکمل
3	Cl - بے B.P کا	A. 101- B. 7- C. 114 D. 35-
4	مندرجہ ذیل میں سے کس ہیلوجن کی الیکٹرونیکیٹی سب سے کم ہے	A. فلورین B. کلورین C. برومین D. آئیوڈین
5	ایک سب شیل میں جتنے الیکٹرانز ہوتے ہیں	A. 2 B. 3 C. 6 D. 10
6	گروپ پانچ کی ویلنسی ہے	A. ± 4 B. 1- C. 3- D. 2-
7	دوری جدول میں علیحدہ رکھے گئے عناصر کہلاتے ہیں	A. ٹرانزیشن عناصر B. نمائندہ عناصر C. اے اور بی D. کوئی نہیں
8	گروپ چار کی ویلنسی ہے	A. ± 4 B. 1 C. 3 D. 2
9	پانچویں پیریڈ میں عناصر کی تعداد ہے	A. 8 B. 2 C. 18 D. 36
10	چوتھے پیریڈ میں عناصر کی تعداد ہے	A. 8 B. 2 C. 18 D. 36
11	ایک گروپ میں تمام عناصر کا ایک جیسا ہوتا ہے	A. ایٹمی نمبر B. ویلنسی الیکٹران کی تعداد C. ماس نمبر D. تمام
12	Na - کی تیسری آئیونائزیشن انرجی ہے	A. 495 B. 4565 C. 6916 D. 3434
13	ایک جیسی خصوصیات رکھنے کے والے عناصر گروپس میں ایک پوزیشن پر پائے جاتے ہیں یہ قانون کہلاتا ہے	A. ڈوبرائسنز B. نیولینڈ کال C. لوٹھر مائر کال D. مینڈلیف کال
14	ایٹمی نمبر 58 سے لے کر 71 تک عنصر کہلاتے ہیں	A. مین گروپ عناصر B. ٹرانزیشن عناصر C. نارمل عناصر D. تمام
15	Cs - کی برقی منفیت ہے	A. 1.00 B. 0.9 C. 0.8 D. 0.7

16	گروپ تین کی ویلنسی ہے	A. 4 B. 1 C. 3 D. 2
17	دوری جدول میں برقی منفیت اوپر سے نیچے کم ہوتی ہے کیونکہ	A. الیکٹرانوں کی کھینچنے کی صلاحیت ہوتی ہے B. ایٹمی رداس بڑھتا ہے C. اے اور بی D. کوئی نہیں
18	چوتھا گروپ کہلاتا ہے	A. الکی دھاتیں B. الکیلین ارتھ دھاتیں C. ہیلوز D. نوئل گیسیں
19	مینڈ لیف کے اصل پیر یا ڈکٹیل کی بنیاد تھی	A. الیکٹرونک کنفیگریشن B. ایٹامک ماس C. ایٹامک نمبر D. سب شیل کا مکمل ہونا
20	دوسرے پیریڈ میں جتنے سب شیل ہیں	A. 2 B. 4 C. 3 D. 7