

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

Sr	Questions	Answers Choice
1	وہ انرجی جو ایٹم کے بیرونی مدار سے پہلا الیکٹران نکالنے کے لئے لگائی جاتی ہے کہلاتی ہے	A. آئیونائزیشن انرجی B. پہلی آئیونائزیشن انرجی C. شیلٹنگ ایفیکٹ D. ایٹمی رداس
2	مینڈلیف نے جتنی میں اپنا قانون پیش کیا	A. 25 B. 33 C. 36 D. 37
3	ٹرانزیشن عناصر کی سیریز ہیں	A. 5 B. 4 C. 6 D. 3
4	ہر آٹھویں عنصر کی خصوصیات پہلے عنصر سے ملتی ہیں یہ جس کا قانون ہے	A. ڈوبرائنسز B. نیولینڈ C. لوٹھر مائر D. مینڈلیف
5	دوری جدول میں پیریڈز کی تعداد ہے	A. 6 B. 9 C. 7 D. 8
6	گروپ دو کی ویلنسی ہے	A. 4 B. 1 C. 3 D. 2
7	ایک پیرڈمیں ان میں سے کون سی چیز کم ہوتی ہے؟	A. ایٹمک ریڈیئس B. تمام میٹلز C. تمام نان میٹلز D. تمام میٹلائڈز
8	دوری جدول کا تیسرا پیریڈ کہلاتا ہے	A. شارٹ B. لانگ C. لانگسٹ D. نامکمل
9	Na - کی دوسری آئیونائزیشن انرجی ہے	A. 495 B. 4565 C. 6916 D. 1231
10	الیکٹران افینٹی کی قیمت بڑھنے کی وجہ سے	A. ایٹمی رداس کا بڑھنا B. نیو کلیئر چارج کا بڑھنا C. اے اور بی D. کوئی نہیں
11	-Cs کی برقی منفیت ہے	A. 1.00 B. 0.9 C. 0.8 D. 0.7
12	Kr -- کا ریلیٹو ایٹمک ماس ہے	A. 4.0 B. 40.0 C. 20.0 D. 83.8
13	Al - کی برقی منفیت ہے	A. 3.2 B. 2.9 C. 2.6 D. 2.2
14	درمیان والے عنصر کا ایٹمی ماس اطراف والے دونوں عناصر کے اوسط ایٹمی ماس کے برابر ہوتا ہے یہ جس کا قانون ہے	A. ڈوبرائنسز B. نیولینڈ C. لوٹھر مائر D. مینڈلیف
15	دوسرے پیریڈ میں عناصر کی تعداد ہے	A. 8 B. 2 C. 18 D. 20

16	کسی ایٹم کی وہ صلاحیت جس کی بنا پر وہ الیکٹرانوں کو اپنی طرف کھینچنے کی صلاحیت رکھتا ہے کہلاتا ہے	A. برقی منفیت B. پہلی آئیونائزیشن C. الیکٹران آفینٹی D. ایٹمی رداس
17	افقی قطاریں کہلاتی ہیں	A. گروپس B. پیریڈز C. اے اور بی D. کوئی نہیں
18	دوری جدول میں عناصر کی پوزیشن کا جس پر انحصار ہے	A. ایٹمی نمبر B. ایٹمی ماس C. مالیکیولر ماس D. الیکٹرانوں کی تشکیل
19	دوسرے پیریڈ میں جتنے سب شیل ہیں	A. 2 B. 4 C. 3 D. 7
20	دوری جدول میں بائیں سے دائیں شیلنگ ایفیکٹ ہوتا ہے	A. مستقل B. زیادہ C. کم D. کوئی نہیں