

Chemical Bonding

Sr	Questions	Answers Choice
1	گروپ ایک کی ویلنسی ہے	A. 4 B. 1 C. 3 D. 2
2	دوری جدول کا دوسرا پیریڈ کہلاتا ہے	A. شارٹ B. لانگ C. لانگسٹ D. نامکمل
3	دوری جدول میں بائیں سے دائیں شیلٹنگ ایفیکٹ ہوتا ہے	A. مستقل B. زیادہ C. کم D. کوئی نہیں
4	ڈیورائنٹر کے قانون میں ٹرائی اینڈز جس بنیاد پر ترتیب دی جاتی ہے	A. بڑھتا ہوا ایٹمی ماس B. کم ہوتا ایٹمی ماس C. بڑھتا ہوا ایٹمی نمبر D. کم ہونے والی ایٹمی نمبر
5	درمیان والے عنصر کا ایٹمی ماس اطراف والے دونوں عناصر کے اوسط ایٹمی ماس کے برابر ہوتا ہے یہ جس کا قانون ہے	A. ڈیورائنٹر B. نیو لینڈ C. لوٹھر مائر D. مینڈلیف
6	Al - کی تیسری آئیونائزیشن انرجی ہے	A. 577 B. 1833 C. 2745 D. 2390
7	چوتھے پیریڈ میں عناصر کی تعداد ہے	A. 8 B. 2 C. 18 D. 36
8	طبعی اور کیمیائی خصوصیات کا انحصار ایٹمی نمبر پر ہوتا ہے یہ کس کا قانون ہے	A. ڈیورائنٹر کا قانون B. مینڈلیف کا قانون C. لوٹھر مائر کا قانون D. جدید دوری کلیہ
9	عناصر کی خصوصیات ان کے ایٹمی ماس پر انحصار کرتی ہیں یہ کس کا قانون ہے	A. ڈیورائنٹر B. نیو لینڈ C. لوٹھر مائر D. مینڈلیف
10	دوری جدول میں عناصر کی پوزیشن کا جس پر انحصار ہے	A. ایٹمی نمبر B. ایٹمی ماس C. مالیکیولر ماس D. الیکٹرانی تشکیل
11	گروپ چار کی ویلنسی ہے	A. ± 4 B. 1 C. 3 D. 2
12	مینڈلیف نے جتنی میں اپنا قانون پیش کیا	A. 25 B. 33 C. 36 D. 37
13	Kr - ہے B.P کا	A. 269- B. 246- C. 186- D. 152-
14	دوری جدول میں پیریڈز کی تعداد ہے	A. 6 B. 9 C. 7 D. 8
15	Br - کی برقی منفیت ہے	A. 3.2 B. 2.9 C. 2.6 D. 2.2

16	O - کا ایٹمی رداس ہے	A. 66 B. 73 C. 70 D. 64
17	الیکٹرون افینٹی کے متعلق غلط بیان کی نشاندہی کریں	A. اس کی جاتی ہے 1 KJmol اس کی پیمائش B. اس میں انرجی کا اخراج ہوتا ہے C. یہ پیریڈمین بتریج کم ہوتی ہے D. یہ گروپ میں بتریج کم ہوتی ہے
18	xe - کا ریلیٹو اٹامک ماس ہے	A. 131.1 B. 40.0 C. 20.0 D. 83.8
19	مینڈلیف کے اصل پیریڈک ٹیبل کی بنیاد تھی	A. الیکٹرونک کنفیگریشن B. اٹامک ماس C. اٹامک نمبر D. سب شیل کا مکمل ہونا
20	ایک پیریڈ میں ان میں سے کون سی چیز کم ہوتی ہے ؟	A. اٹامک ریڈیوس B. آئیونائزیشن انرجی C. الیکٹرون افینٹی D. الیکٹروننگٹیویٹی