General Science 7th Class Urdu Medium Chapter 4 Online Test

Sr	Questions	Answers Choice
1	ایم شیل کے کتنے الیکٹرانز کو جمع کرسکتا ہے.	A. 2 B. 8 C. 18 D. 32
2	این شیل میں پائے جانے والے زیادہ سے زیادہ الیکٹران کی مقدار ہے.	A. 2 B. 8 C. 18 D. 32
3	پیراٹک ٹیبل میں افقی قطاری کہلاتی ہیں.	A. پیریڈ B. گروپ C. آربٹ D. شیل
4	ایک ایلیمنٹ کے مختلفماس نمبر رکھنے والے پارٹیکلز کہلاتے ہیں.	A. پروٹان B. ایٹم C. نیوٹران D. آئسوٹوپس
5	پیریاٹک ٹیبل میں کتنے پیریڈ موجود ہیں.	A. پانچ B. چھ C. سات D. آٹھ
6	ایٹم کا وہ حصہ جس پر منفی چارج ہو کہلاتا ہے.	A. پروٹان B. نیوٹران C. الیکٹران D. نیوکلیس
7	پیریاٹک ٹیبل میں پیریڈ دو اور گروپ پندرہ میں عناص کا ایٹمی نمبر ہوگا	A. 4 B. 5 C. 6 D. 7
8	ایک ایٹم میں مثبت چارج رکھنے والے زرات کہلاتے ہیں.	A. پروٹان B. ایٹم C. نیوٹران D. الیکٹران
9	پیراٹک ٹیبل میں ..... گروپس ہیں.	A. 2 B. 8 C. 18 D. 32
10	حرف کے ایٹم کے نیوکلیس کے گرد..... شیل کو ظاہر کرنے کےلیے استعمال ہوتا ہے.	A. 1 B. 2 C. 3 D. 4
11	ایسا فارمولا جو ایک شیل میں الیکٹران کی زیادہ سے زیادہ تعداد کو ظاہر کرتا ہے.	A. 2n2 B. n2 C. 3n2 D. 4n2
12	ایٹم کا مرکزی حصہ کہلاتا ہے.	A. الیکڑان B. پروٹان C. نیوٹران D. نیوکلیس
13	ایک گروپ میں پائے جانے والی عناصر کے آخری شیل میں..... کی تعداد ایک جیسی ہوتی ہے.	A. ایٹم B. نیوٹران C. پروٹان D. الیکٹرانز
14	---------- میں عناصر کو ان کے بڑھتے ہوئے اٹامک نمبر کی بنیاد پر ترتیب دیا گیا ہے.	A. گروپ B. پیریڈ C. شیل D. آربٹ
15	ایٹم پر کون سا چارج ہوتا ہے.	A. منفی B. مثبت C. دونوں D. نیوٹرل

16	نیوکلیس کےگرد وہ جگہ جہاں الیکٹران پائے جاتے ہیں کہلاتا ہے.	A. آربٹ B. شیل C. اے اور بی دونوں D. کوئی بھی نہیں
17	ایٹم کے نیوکلیس میں پندرہ پروٹان رکھنے والے عنصر کا اٹامک نمبر ہوتا ہے.	A. 5 B. 10 C. 15 D. 20
18	ایک ایٹم کا ماس تقریبا..... کی وجہ سے ہوتا ہے	A. الیکٹران B. پروٹان C. نیوکلیس D. نیوٹران
19	ایک ایٹم میں الیکٹران کی تعداد اس میں موجود ..... کی تعداد کے برابر ہوتی ہے.	A. نیوکلیس B. الیکٹران C. پروٹان D. ایٹم
20	ان میں سے ایٹم کے بنیادی زرات کہلاتے ہیں.	A. الیکٹران B. پروٹان C. نیوٹران D. یہ تمام