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	حرف کے ایٹم کے نیوکلیس کے گرد..... شیل کو ظاہر کرنے کےلیے استعمال ہوتا ہے.	A. 1 B. 2 C. 3 D. 4
3	ان میں سے ایٹم کے بنیادی زرات کہلاتے ہیں.	A. الیکٹران B. پروٹان C. نیوٹران D. یہ تمام
4	این شیل میں پائے جانے والے زیادہ سے زیادہ الیکٹران کی مقدار ہے.	A. 2 B. 8 C. 18 D. 32
5	پیراٹک ٹیبل میں افقی قطاری کہلاتی ہیں.	A. پیریڈ B. گروپ C. آربٹ D. شیل
6	---------- میں عناصر کو ان کے بڑھتے ہوئے اٹامک نمبر کی بنیاد پر ترتیب دیا گیا ہے.	A. گروپ B. پیریڈ C. شیل D. آربٹ
7	ایک ایلیمنٹ کے مختلفماس نمبر رکھنے والے پارٹیکلز کہلاتے ہیں.	A. پروٹان B. ایٹم C. نیوٹران D. آئسوٹوپس
8	نیوکلیس کےگرد وہ جگہ جہاں الیکٹران پائے جاتے ہیں کہلاتا ہے.	A. آربٹ B. شیل C. اے اور بی دونوں D. کوئی بھی نہیں
9	ایٹم پر کون سا چارج ہوتا ہے.	A. منفی B. مثبت C. دونوں D. نیوٹرل
10	ایسا فارمولا جو ایک شیل میں الیکٹران کی زیادہ سے زیادہ تعداد کو ظاہر کرتا ہے.	A. 2n2 B. n2 C. 3n2 D. 4n2
11	ایک ایٹم کا ماس تقریبا..... کی وجہ سے ہوتا ہے	A. الیکٹران B. پروٹان C. نیوکلیس D. نیوٹران
12	ایٹم کے نیوکلیس میں پندرہ پروٹان رکھنے والے عنصر کا اٹامک نمبر ہوتا ہے.	A. 5 B. 10 C. 15 D. 20
13	پیریاٹک ٹیبل میں کتنے پیریڈ موجود ہیں.	A. پانچ B. چھ C. سات D. آٹھ
14	پیراٹک ٹیبل میں ..... گروپس ہیں.	A. 2 B. 8 C. 18 D. 32
15	ایک ایٹم میں الیکٹران کی تعداد اس میں موجود ..... کی تعداد کے برابر ہوتی ہے.	A. نیوکلیس B. الیکٹران C. پروٹان D. ایٹم

16	پیریاڈک ٹیبل میں پیریڈ دو اور گروپ پندرہ میں عناص کا ایٹمی نمبر ہوگا	A. 4 B. 5 C. 6 D. 7
17	ایٹم کا مرکزی حصہ کہلاتا ہے.	A. الیکڑان B. پروٹان C. نیوٹران D. نیوکلیس
18	نیوکلیس کے گرد منفی چارج رکھنے والے زرات کہلاتے ہیں.	A. پروٹان B. آیٹم C. نیوٹران D. الیکڑان
19	ایک ایٹم میں مثبت چارج رکھنے والے زرات کہلاتے ہیں.	A. پروٹان B. ایٹم C. نیوٹران D. الیکٹران
20	ایٹم کا وہ حصہ جس پر منفی چارج ہو کہلاتا ہے.	A. پروٹان B. نیوٹران C. الیکٹران D. نیوکلیس