

General Science 7th Class Urdu Medium Chapter 4 Online Test

Sr	Questions	Answers Choice
1	نیوکلیس کے گرد وہ جگہ جہاں الیکٹران پائے جاتے ہیں کہلاتا ہے	A. آریٹ B. شیل C. اے اور بی دونوں D. کوئی بھی نہیں
2	پیراٹک ٹیل میں افقی قطاری کہلاتی ہیں	A. پیریڈ B. گروپ C. آریٹ D. شیل
3	ایک ایٹم کا ماس تقریباً..... کی وجہ سے ہوتا ہے	A. الیکٹران B. پروٹان C. نیوکلیس D. نیوٹران
4	ان میں سے ایٹم کے بنیادی ذرات کہلاتے ہیں	A. الیکٹران B. پروٹان C. نیوٹران D. یہ تمام
5	نیوکلیس کے گرد منفی چارج رکھنے والے ذرات کہلاتے ہیں	A. پروٹان B. ایٹم C. نیوٹران D. الیکٹران
6	پیراٹک ٹیل میں گروپس ہیں	A. 2 B. 8 C. 18 D. 32
7	ایٹم کا وہ حصہ جس پر منفی چارج ہو کہلاتا ہے	A. پروٹان B. نیوٹران C. الیکٹران D. نیوکلیس
8	میں عناصر کو ان کے بڑھتے ہوئے ایٹم نمبر کی بنیاد پر ترتیب دیا گیا ہے -----	A. گروپ B. پیریڈ C. شیل D. آریٹ
9	ایٹم پر کون سا چارج ہوتا ہے	A. منفی B. مثبت C. دونوں D. نیوٹرل
10	حرف کے ایٹم کے نیوکلیس کے گرد..... شیل کو ظاہر کرنے کے لیے استعمال ہوتا ہے	A. 1 B. 2 C. 3 D. 4
11	پیراٹک ٹیل میں پیریڈ دو اور گروپ پندرہ میں عناصر کا ایٹمی نمبر ہوگا	A. 4 B. 5 C. 6 D. 7
12	این شیل میں پائے جانے والے زیادہ سے زیادہ الیکٹران کی مقدار ہے	A. 2 B. 8 C. 18 D. 32
13	ایم شیل کے کتنے الیکٹرانز کو جمع کرسکتا ہے	A. 2 B. 8 C. 18 D. 32
14	ایٹم کا مرکزی حصہ کہلاتا ہے	A. الیکٹران B. پروٹان C. نیوٹران D. نیوکلیس
15	ایسا فارمولا جو ایک شیل میں الیکٹران کی زیادہ سے زیادہ تعداد کو ظاہر کرتا ہے	A. 2n ² B. n ² C. 3n ² D. 4n ²

16	ایک ایٹم میں الیکٹران کی تعداد اس میں موجود کی تعداد کے برابر ہوتی ہے	A. نیوکلئس B. الیکٹران C. پروٹون D. ایٹم
17	پیریائنگ ٹیبل میں کتنے پیریڈ موجود ہیں	A. پانچ B. چھ C. سات D. آٹھ
18	ایک گروپ میں پائے جانے والی عناصر کے آخری شیل میں کی تعداد ایک جیسی ہوتی ہے	A. ایٹم B. نیوٹران C. پروٹون D. الیکٹرانز
19	ایک ایلیمنٹ کے مختلف نمبر رکھنے والے پارٹیکلز کہلاتے ہیں	A. پروٹون B. ایٹم C. نیوٹران D. انسوتوپس
20	ایک ایٹم میں مثبت چارج رکھنے والے ذرات کہلاتے ہیں	A. پروٹون B. ایٹم C. نیوٹران D. الیکٹران