

Atomic Structure

Sr	Questions	Answers Choice
1	پہلا سب شیل ہے۔	A. f B. d C. s D. p
2	ایک ایلیمنٹ کے کئی آئسو ٹوپس کے نیوکلیائی ہوتے ہیں	A. سٹیل B. مختلف C. ان سٹیل D. یہ تمام
3	اینوڈ سے خارج ہونے والی ریز حرکت کرتی ہیں	A. اینوڈ کی طرف B. کٹھوڈ کی طرف C. گلاس کی طرف D. ٹیوب کی طرف
4	درج زیم میں سے کون سی میٹل چمکدار دکھائی نہیں دیتی	A. کاربن B. سلور C. گولڈ D. زنک
5	کسی ایلیمنٹ کے ایٹمز میں کس کی مستقل تعداد ہوتی ہے۔	A. نیوٹرونز B. پروٹونز C. الیکٹرونز D. تمام
6	مثبت چارج والے پریٹیکلز الیکٹرونز کے ساتھ مین جھکاو ظاہر کرتے ہیں	A. منفی پلیٹ کی طرف B. مثبت پلیٹ کی طرف C. دونوں طرف D. کسی کی طرف نہیں
7	سب سے پہلے پروٹان کی دریافت کی	A. ای گولڈ سٹائن B. جے ڈالٹن C. بوہر D. ردرفورڈ
8	کسی ایلیمنٹ کے ایٹم میں موجود پروٹونز اور نیوٹرونز کی مجموعی تعداد کو کہتے ہیں	A. ایٹم نمبر B. ماس نمبر C. ایٹونک نمبر D. ایووگیڈرو نمبر
9	ایک سب شیل میں زیادہ الیکٹرونز کی تعداد ہوتی ہے۔	A. 2 B. 6 C. 10 D. 14
10	سب سے بڑا ایٹم سیزیم سب سے چھوٹے ایٹم ہیلیم سے کتنے گنا بڑا ہے۔	A. 9 B. 10 C. 8 D. 100
11	اس نمبر منحصر ہوتا ہے۔	A. نیوٹرونز کی تعداد پر B. پروٹونز کی تعداد پر C. الیکٹرونز کی تعداد پر D. اے اور بی دونوں
12	پہلے سب شیل میں کتنے الیکٹرونز سما سکتے ہیں	A. 6 B. 2 C. 4 D. 18
13	ایم شیل میں کتنے سب شیلز ہوتے ہیں	A. 1 B. 2 C. 3 D. 4
14	ایک کاربن ایٹم میں الیکٹرونز کی تعداد چھ ہے تو اس میں پروٹونز کی تعداد کتنی ہوگی۔	A. 6 B. 12 C. 14 D. 5
15	پروٹان گنا بھاری ہے۔ 1836	A. نیوٹرون B. الیکٹرون C. ایٹم D. پروٹون

16	نیل بویر نے 1913 میں ماٹل پیش کیا۔	A. آکسیجن ایٹم B. سوڈیم ایٹم C. ہائیڈروجن ایٹم D. بیلیئم ایٹم
17	کسی نیوٹرل ایٹم میں الیکٹرونز کی تعدا برابر ہوتی ہے۔	A. نیوٹرون B. پروٹون C. الیکٹرون D. کوئی بھی نہیں
18	نیوٹرون کا ماس تقریباً برابر ہوتا ہے۔	A. الیکٹرون کے ماس B. پروٹون کے ماس C. نیوٹرون D. ایٹم
19	بوہرز کے ایٹمک ماڈل کے مطابق کونسا پارٹیکل نیوکلیس کے گرد گھومتا ہے۔	A. پروٹون B. نیوٹرون C. الیکٹران D. تمام
20	مندرجہ ذیل میں سے کون سی بھاری میٹل ہے۔	A. ایلمینیم B. سلور C. ائرن D. کاربن