

Atomic Structure

Sr	Questions	Answers Choice
1	کسی نیوٹرل ایٹم میں الیکٹرونز کی تعدا برابر ہوتی ہے۔	A. نیوٹرون B. پروٹون C. الیکٹرون D. کوئی بھی نہیں
2	زیادہ تر ایلیمنٹس کس حالت میں وقوع پزیر ہوتے ہیں	A. ٹھوس B. مائع C. پلازما D. گیس
3	سب سے پہلے پروٹون کی دریافت کی	A. ای گوڈ سٹون B. ڈالٹن C. بویر D. ردفورڈ
4	ہلکی میٹل ہے	A. کاربن B. زنک C. سلور D. گوڈ
5	الیکٹرون ایٹم کے نیوکلیس کے گرد مخصوص مداروں میں گھومتا ہے جنہیں کہتے ہیں	A. سرکل B. مربع C. آربٹس D. مخصوص رستہ
6	ٹسچارج ٹیوب بنی ہوئی ہے۔	A. پلاسٹک سے B. میٹل سے C. شیشے سے D. لکڑی سے
7	ایک ایمنٹ کے کئی آئسو ٹوپس کے نیوکلیائی ہوتے ہیں	A. سٹیل B. مختلف C. ان سٹیل D. یہ تمام
8	منفی چارج والے ذرات کی موجودگی کا پتہ اس لیے چلا کیونکہ الیکٹرک فیلڈ میں ان کا جھکاؤ ہوتا ہے	A. مثبت پلیٹ کی طرف B. منفی پلیٹ کی طرف C. جھکاؤ نہیں ہوتا D. اوپر کی جانب
9	برطانوی ماہر طبیعیات جوزف جان تھامسن نے کب کیتھوڈ ریز کا مطالعہ کیا۔	A. 1876 B. 1845 C. 1898 D. 1897
10	ایک ایٹم کے پہلے چیل کو کہتے ہیں	A. شیل K B. شیل M C. شیل L D. شیل N
11	الیکٹریکی نیوٹرل ہونے کی وجہ سے ایٹم میں منفی اور مثبت جارجز کی تعداد ہونی چاہیے۔	A. مختلف B. ایک جسی C. زیادہ D. کم
12	نیوٹرون کا ماس تقریباً برابر ہوتا ہے۔	A. الیکٹرون کے ماس B. پروٹون کے ماس C. نیوٹرون D. ایٹم
13	نیوٹرون دریافت ہوا	A. 1883 B. 1932 C. 2003 D. 2013
14	کسی ایلیمنٹ کے ایٹم میں موجود پروٹونز اور نیوٹرونز کی مجموعی تعدا کو کہتے ہیں	A. ایٹم نمبر B. ماس نمبر C. آئیونک نمبر D. ایوگیٹرو نمبر
15	پروٹون الیکٹرون کی نسبت کتنے گنا بھاری ہے۔	A. 1836 B. 1837 C. 1845 D. 1867

16	پہلے سب شیل میں کتنے الیٹرونز سما سکتے ہیں	A. 6 B. 2 C. 4 D. 18
17	اینوڈ سے خارج ہونے والی ریز حرکت کرتی ہیں	A. اینوڈ کی طرف B. کیٹھوڈ کی طرف C. گلاس کی طرف D. ٹیوب کی طرف
18	لارڈ رڈرفورڈ نے اپنا تجربہ کس پر کیا۔	A. ہائیڈروجن ایٹم B. گوالڈ فوائٹل C. ایلومینیم فوائٹل D. آکسیجن گیس
19	مثبت چارج والے پریٹیکلز الیکٹریک فیلڈ میں جھکاو ظاہر کرتے ہیں	A. منفی پلیٹ کی طرف B. مثبت پلیٹ کی طرف C. دونوں طرف D. کسی کی طرف نہیں
20	نیل بویر نے 1913 میں ماٹل پیش کیا۔	A. آکسیجن ایٹم B. سوڈیم ایٹم C. ہائیڈروجن ایٹم D. ہیلیم ایٹم