

## Atomic Structure

Sr	Questions	Answers Choice
1	الیکٹرون ایٹم کے نیوکلیس کے گرد مخصوص مداروں میں گھومتا ہے جنہیں کہتے ہیں	A. سرکل B. مربع C. آرہٹس D. مخصوص رستہ
2	رڈر فورڈ نے 1911 میں اخذ کیا کہ تمام ایٹمز کے نیوکلیائی میں شامل ہیں	A. سوڈیم کے نیوکلیائی B. بلیئم کے نیوکلیائی C. ہائیڈروجن کے نیوکلیائی D. آرگون کے نیوکلیائی
3	ایٹم کاتصور سب سے پہلے پیش کیا گیا۔	A. لاطینی زبان B. یونانی زبان C. فرانسیسی زبان D. جرمن زبان
4	اینوڈ سے کتھوڈ کی طرف حرکت کرنے والی ریز کو نام دیا گیا	A. کیتھوڈ ریز B. اینوڈ ریز C. کینال ریز D. B and C
5	کسی ایلیمنٹ کے ایٹمز میں کس کی مستقل تعداد ہوتی ہے۔	A. نیوٹرونز B. پروٹونز C. الیکٹرونز D. تمام
6	لارڈ رفورڈ نے تجربہ کیا۔	A. 1981 B. 1999 C. 1911 D. 1920
7	اینوڈ ریز کی دریافت میں استعمال ہونے والی گیس ہے۔	A. ہیلیم B. ہائیڈروجن C. امونیا D. آکسیجن
8	نیوٹرون کا ماس تقریباً برابر ہوتا ہے۔	A. الیکٹرون کے ماس B. پروٹون کے ماس C. نیوٹرون D. ایٹم
9	الیکٹریکی نیوٹرل ہونے کی وجہ سے ایٹم میں منفی اور مثبت چارجز کی تعداد ہونی چاہیے۔	A. مختلف B. ایک جسی C. زیادہ D. کم
10	نیوکلیس میں موجود مثبت چارج والے پارٹیکلز کہلاتے ہیں	A. نیوٹرونز B. الیکٹرونز C. پروٹونز D. ایٹمز
11	ایک سب شیل میں زیادہ الیکٹرونز کی تعداد ہوتی ہے۔	A. 2 B. 6 C. 10 D. 14
12	سب سے پہلے پروٹون کی دریافت کی	A. ای گوڈ سٹن B. جے ڈالٹن C. بوہر D. رڈر فورڈ
13	لارڈ رڈر فورڈ نے اپنا تجربہ کس پر کیا۔	A. ہائیڈروجن ایٹم B. گولڈ فوئل C. ایلومینیم فوئل D. آکسیجن گیس
14	مثبت چارج والے پارٹیکلز الیکٹرونک فیڈ میں جھکاؤ ظاہر کرتے ہیں	A. منفی پلیٹ کی طرف B. مثبت پلیٹ کی طرف C. دونوں طرف D. کسی کی طرف نہیں
15	برطانوی ماہر طبیعیات جوزف جان تھامسن نے کب کیتھوڈ ریز کا مطالعہ کیا۔	A. 1876 B. 1845 C. 1898 D. 1897

16	بوہرز کے اٹامک ماڈل کے مطابق کونسا پارٹیکل نیوکلیس کے گرد گھومتا ہے۔	A. پروٹون B. نیوٹرون C. الیکٹران D. تمام
17	درج ذیل میں سے کون سی میٹل چمکدار دکھائی نہیں دیتی	A. کاربن B. سلور C. گولڈ D. زنک
18	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
19	اینوڈ سے خارج ہونے والی ریز حرکت کرتی ہیں	A. اینوڈ کی طرف B. کیتھوڈ کی طرف C. گلاس کی طرف D. ٹیوب کی طرف
20	پروٹن گنا بھاری ہے۔ 1836	A. نیوٹرون B. الیکٹرون C. ایٹم D. پروٹون