

## 9th Class Chemistry Chapter 2 Structure of Atoms Urdu Medium KPK Boards Online Mcqs

Sr	Questions	Answers Choice
1	کسی ایلیمنٹ کے ایٹم میں موجود پروٹونز اور نیوٹرونز کی مجموعی تعداد کو کہتے ہیں	A. اٹامک نمبر B. ماس نمبر C. آئیونک نمبر D. ایووگیڈرو نمبر
2	پہلا سب شیل ہے۔	A. f B. d C. s D. p
3	رڈر فورڈ نے 1917 میں اخذ کیا کہ تمام ایٹمز کے نیوکلیائی میں شامل ہیں	A. سوڈیم کے نیوکلیائی B. بلییم کے نیوکلیائی C. ہائیڈروجن کے نیوکلیائی D. آرگون کے نیوکلیائی
4	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
5	سب سے بڑا ایٹم سیزیم سب سے چھوٹے ایٹم بلییم سے کتنے گنا بڑا ہے۔	A. 9 B. 10 C. 8 D. 100
6	کیتھوڈ سے نکلنے والی ریز کو کہا جاتا ہے۔	A. کیتھوڈ ریز B. اینوڈ ریز C. پائینو ریز D. نیگیٹو ریز
7	پروٹان گنا بھاری ہے۔ 1836	A. نیوٹرون B. الیکٹرون C. ایٹم D. پروٹون
8	نیوٹرون دریافت ہوا	A. 1883 B. 1932 C. 2003 D. 2013
9	درج ذیل میں سے کون سی میٹل چمکدار دکھائی نہیں دیتی	A. کاربن B. سلور C. گولڈ D. زنک
10	ایک ایلیمنٹ کے کئی آئسوٹوپس کے نیوکلیائی ہوتے ہیں	A. سٹیل B. مختلف C. ان سٹیل D. یہ تمام
11	اینوڈ ریز کی دریافت میں استعمال ہونے والی گیس ہے۔	A. بلییم B. ہائیڈروجن C. امونیا D. آکسیجن
12	نیل بوہر نے 1913 میں ماڈل پیش کیا۔	A. آکسیجن ایٹم B. سوڈیم ایٹم C. ہائیڈروجن ایٹم D. بلییم ایٹم
13	سب سے پہلے پروٹان کی دریافت کی	A. ای گولڈ سٹائن B. جے ڈالٹن C. بوہر D. رڈر فورڈ
14	برطانوی ماہر طبیعیات جوزف جان تھامسن نے کب کیتھوڈ ریز کا مطالعہ کیا۔	A. 1876 B. 1845 C. 1898 D. 1897
15	نیوکلیس میں موجود مثبت چارج والے پارٹیکلز کہلاتے ہیں	A. نیوٹرونز B. الیکٹرونز C. پروٹونز D. ایٹمز

16	پہلے سب شیل میں کتنے الیٹرونز سما سکتے ہیں	A. 6 B. 2 C. 4 D. 18
17	زیادہ تر ایلیمنٹس کس حالت میں وقوع پزیر ہوتے ہیں	A. ٹھوس B. مائع C. پلازما D. گیس
18	نیوٹرون کا ماس تقریباً برابر ہوتا ہے۔	A. الیکٹرون کے ماس B. پروٹون کے ماس C. نیوٹرون D. ایٹم
19	مندرجہ ذیل میں سے کون سی بھاری میٹل ہے۔	A. ایلو مینیم B. سلور C. ائرن D. کاربن
20	ہلکی میٹل ہے	A. کاربن B. زنک C. سلور D. گولڈ