

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

Sr	Questions	Answers Choice
1	پہلے سب شیل میں کتنے الیکٹرونز سما سکتے ہیں	A. 6 B. 2 C. 4 D. 18
2	الیکٹرون ایٹم کے نیوکلیس کے گرد مخصوص مداروں میں گھومتا ہے جنہیں کہتے ہیں	A. سرکل B. مربع C. آر بیٹس D. مخصوص راستہ
3	پہلا سب شیل ہے۔	A. f B. d C. s D. p
4	کیتھوڈ سے نکلنے والی ریز کو کہا جاتا ہے۔	A. کیتھوڈ ریز B. اینوڈ ریز C. پائینٹو ریز D. نیگیٹو ریز
5	الیکٹریکی نیوٹرل ہونے کی وجہ سے ایٹم میں منفی اور مثبت چارجز کی تعداد ہونی چاہیے۔	A. مختلف B. ایک جیسی C. زیادہ D. کم
6	کسی ایلیمنٹ کے ایٹم میں موجود پروٹونز اور نیوٹرونز کی مجموعی تعداد کو کہتے ہیں	A. ایٹم نمبر B. ماس نمبر C. آئیونک نمبر D. ایووگیٹرو نمبر
7	برطانوی ماہر طبیعیات جوزف جان تھامسن نے کب کیتھوڈ ریز کا مطالعہ کیا۔	A. 1876 B. 1845 C. 1898 D. 1897
8	سب سے پہلے پروٹان کی دریافت کی	A. ای گوڈ سٹائن B. جے ڈالٹن C. بوہر D. ردرفورڈ
9	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
10	لارڈ ردرفورڈ نے اپنا تجربہ کس پر کیا۔	A. ہائیڈروجن ایٹم B. گولڈ فوائل C. ایلومینیم فوائل D. آکسیجن گیس
11	زیادہ تر ایلیمنٹس کس حالت میں وقوع پزیر ہوتے ہیں	A. ٹھوس B. مائع C. پلازما D. گیس
12	نیوکلیس میں موجود مثبت چارج والے پارٹیکلز کہلاتے ہیں	A. نیوٹرونز B. الیکٹرونز C. پروٹونز D. ایٹمز
13	ایٹم کا تصور سب سے پہلے پیش کیا گیا۔	A. لاطینی زبان B. یونانی زبان C. فرانسیسی زبان D. جرمن زبان
14	سب سے بڑا ایٹم سیزیم سب سے چھوٹے ایٹم ہیلیم سے کتنے گنا بڑا ہے۔	A. 9 B. 10 C. 8 D. 100
15	پروٹان گنا بہاری ہے۔ 1836	A. نیوٹرون B. الیکٹرون C. ایٹم D. پروٹون

16	مندرجہ ذیل میں سے کون سی بہاری میٹل ہے۔	A. ایلومینیم B. سلور C. انزن D. کاربن
17	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
18	ٹسچارج ٹیوب بنی ہوئی ہے۔	A. پلاسٹک سے B. میٹل سے C. شیشے سے D. لکڑی سے
19	نیوٹرون کا ماس تقریباً برابر ہوتا ہے۔	A. الیکٹرون کے ماس B. پروٹون کے ماس C. نیوٹرون D. ایٹم
20	ایم شیل میں کتنے سب شیلز ہوتے ہیں	A. 1 B. 2 C. 3 D. 4