

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

Sr	Questions	Answers Choice
1	درج زیرم میں سے کون سی میٹل چمکدار دکھائی نہیں دیتی	A. کاربن B. سلور C. گولڈ D. زنک
2	الیکٹرون ایٹم کے نیوکلیس کے گرد مخصوص مداروں میں گھومتا ہے جنہیں کہتے ہیں	A. سرکل B. مربع C. آرٹس D. مخصوص راستہ
3	ایک سب شیل میں زیادہ الیکٹرونز کی تعداد ہوتی ہے۔	A. 2 B. 6 C. 10 D. 14
4	نیوٹرون دریافت ہوا	A. 1883 B. 1932 C. 2003 D. 2013
5	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
6	ایٹم کاتصور سب سے پہلے پیش کیا گیا۔	A. لاطینی زبان B. یونانی زبان C. فرانسیسی زبان D. جرمن زبان
7	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
8	کسی ایلیمنٹ کی سب سے چھوٹی اکائی ہے	A. ایٹم B. مالیکیول C. ایلیمنٹ D. کمپاؤنڈ
9	اینوڈ ریز کی دریافت میں استعمال ہونے والی گیس ہے۔	A. ہیلیم B. ہائیڈروجن C. امونیا D. آکسیجن
10	کسی ایلیمنٹ کے ایٹمز میں کس کی مستقل تعداد ہوتی ہے۔	A. نیوٹرونز B. پروٹونز C. الیکٹرونز D. تمام
11	پہلا سب شیل ہے۔	A. f B. d C. s D. p
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	کسی نیوٹرل ایٹم میں الیکٹرونز کی تعداد برابر ہوتی ہے۔	A. نیوٹرون B. پروٹون C. الیکٹرون D. کوئی بھی نہیں
15	سب سے بڑا ایٹم سیزیم سب سے چھوٹے ایٹم ہیلیم سے کتنے گنا بڑا ہے۔	A. 9 B. 10 C. 8 D. 100

16	لارڈ رفرڈ نے تجربہ کیا۔	A. 1981 B. 1999 C. 1911 D. 1920
17	نیوکلیس میں موجود مثبت چارج والے پارٹیکلز کہلاتے ہیں	A. نیوٹرونز B. الیکٹرونز C. پروٹونز D. ایٹمز
18	منفی چارج والے ذرات کی موجودگی کا پتہ اس لیے چلا کیونکہ الیکٹروک 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
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	ہلکی میٹل ہے	A. کاربن B. زنک C. سلور D. گولڈ