

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

Sr	Questions	Answers Choice
1	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
2	پہلے سب شیل میں کتنے الیکٹرونز سما سکتے ہیں	A. 6 B. 2 C. 4 D. 18
3	منفی چارج والے ذرات کی موجودگی کا پتہ اس لیے چلا کیونکہ الیکٹرون فیلت میں ان کا جھکاؤ ہوتا ہے	A. مثبت پلیٹ کی طرف B. منفی پلیٹ کی طرف C. جھکاؤ نہیں ہوتا D. اوپر کی جانب
4	کسی نیوٹرل ایٹم میں الیکٹرونز کی تعداد برابر ہوتی ہے۔	A. نیوٹرون B. پروٹون C. الیکٹرون D. کوئی بھی نہیں
5	نیوکلیس میں موجود مثبت چارج والے پارٹیکلز کہلاتے ہیں	A. نیوٹرونز B. الیکٹرونز C. پروٹونز D. ایٹمز
6	ہلکی میٹل ہے	A. کاربن B. زنک C. سلور D. گولڈ
7	رڈر فورڈ نے 1917 میں اخذ کیا کہ تمام ایٹمز کے نیوکلیائی میں شامل ہیں	A. سوڈیم کے نیوکلیائی B. بیلیم کے نیوکلیائی C. ہائیڈروجن کے نیوکلیائی D. آرگون کے نیوکلیائی
8	کسی ایلیمنٹ کی سب سے چھوٹی اکائی ہے	A. ایٹم B. مالیکیول C. ایلیمنٹ D. کمپاؤنڈ
9	نیل بوہر نے 1913 میں ماڈل پیش کیا۔	A. آکسیجن ایٹم B. سوڈیم ایٹم C. ہائیڈروجن ایٹم D. بیلیم ایٹم
10	مثبت چارج والے پارٹیکلز الیکٹرون فیلت میں جھکاؤ ظاہر کرتے ہیں	A. منفی پلیٹ کی طرف B. مثبت پلیٹ کی طرف C. دونوں طرف D. کسی کی طرف نہیں
11	زیادہ تر ایلیمنٹس کس حالت میں وقوع پزیر ہوتے ہیں	A. ٹھوس B. مائع C. پلازما D. گیس
12	بوہرز کے ایٹمک ماڈل کے مطابق کونسا پارٹیکل نیوکلیس کے گرد گھومتا ہے۔	A. پروٹون B. نیوٹرون C. الیکٹرون D. تمام
13	ایم شیل میں کتنے سب شیلز ہوتے ہیں	A. 1 B. 2 C. 3 D. 4
14	مندرجہ ذیل میں سے کون سی بھاری میٹل ہے۔	A. ایلو مینیم B. سلور C. آئرن D. کاربن
15	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

16	سب سے پہلے پروٹون کی دریافت کی	A. ای گولڈ سٹائن B. جے ڈالٹن C. بوہر D. ردرفورڈ
17	پروٹن گنا بھاری ہے۔ 1836	A. نیوٹرون B. الیکٹرون C. ایٹم D. پروٹون
18	ایٹم کاتصور سب سے پہلے پیش کیا گیا۔	A. لاطینی زبان B. یونانی زبان C. فرانسیسی زبان D. جرمن زبان
19	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
20	اینوڈ سے کتھوڈ کی طرف حرکت کرنے والی ریز کو نام دیا گیا	A. کتھوڈ ریز B. اینوڈ ریز C. کینال ریز D. B and C