9th Class Chemistry Chapter 8 Chemical Reactivity Urdu Medium KPK Boards Online Mcqs

Sr	Questions	Answers Choice
1	مینڈلیف نے اپنے پیریاڈک ٹیبل میں کتنے ایلیمنٹ سکو ترتیب دیا۔	A. 63 B. 60 C. 70 D. 75
2	کون سا ایلیمن ٹ ڈائنی پازیٹو آئن بناتاہے۔	A. K B. Na C. Mg D. Li
3	کس کی الیکٹرون افینیٹی کی ویلیو سب سے کم ہوتی ہے۔	A. F B. I C. Br D. Cl
4	ایک میٹل کی الیکڑون کوھنے کی صلاھیت کو کہتے ہیں	A. ری ایکٹویٹی B. کیمکل ری ایکٹیویٹی C. فزیکل ری ایکٹیویٹی D. ان میں سے کوئی نہیں
5	مینڈلیف نے اپنے پیریاڈک ٹیبل مین ایلیمنٹس کو ترتیب دیا۔	A. اٹامک نمبر کے مطابق B. اٹامک ماسز کے مطابق C. پروٹون ماس کےمطابق D. نیوٹرون ماس کے مطابق
6	سب سے زیادہ الیٹرونیگیٹیو ایلیمنٹ ہے۔	A. آکسیجن B. فلورین C. نائٹروجن D. کلورین
7	گروپ ۱ کے ایلیمنٹس کے بیرونی شیل میں الیکٹرون کی تعداد ہے۔	A. 1 B. 2 C. 3 D. 4
8	گروپ 13 سے18 میں موجود ایلیمنٹس کو کہا جاتاہے۔	A. بلاک f B. بلاک s C. بلاکd D. بلاک p
9	پیریاڈک ٹیبل میں ایلیمنٹس کے خواص مخصوص وقفوں کے بعد دہرائے جاتے ہیں۔ اس عمل کو نام دیا گیا	A. اٹامیلسٹی کا B. پیریا ڈیسٹی کا C. آنسو ٹوپک ویر ایشن کا D. اٹامک تھیوری کا
10	کون سے ایلیمنٹ کا میلٹنگ پوائنٹ سب سے زیادہ ہے۔	A. Na B. K C. Rb D. Cs
11	فلورین ایٹم کی الیکٹرونیگیٹیویٹی کی ویلیو ہے۔	A. 3.0 B. 3.3 C. 3.7 D. 4.0
12	گروپ میں الیکٹرون افینیٹی کی ویلیو	A. کم ہوتی ہے B. بڑھتی ہے C. مستقل رہتی ہے D. ان میں سے کوئی نہیں
13	پیریاڈک ٹیبل میں موجود ہر پیریڈ کی تکمیل دراصل تکمیل ہے۔	A. ایک گروپ کی B. ایک بلاک کی C. ایک شیل کی D. ایک سب شیل کی
14	بیلوجیز میٹلز کے ساتھ ری ایکٹ کرکے بناتی ہیں	A. سالٹس B. آکسائیڈز C. ہائیڈروآکسائیڈز D. بیلائیڈز
15	ایکٹینائڈز سیریز کس پیریڈ سے تعلق رکھتی ہیں	A. 4 B. 5 C. 6 D. 7

16	نائٹروجن کا ایٹم اپنے بیرونی شیل مین کتنے الکٹرونز حاصل کرسکتا ہے۔	A. 2 B. 3 C. 4 D. 5
17	پہلے پیریڈ کے علاوہ باقی ہر پیریڈ شروع ہوتا ہے۔	A. ہیلوجینز B. نوبل گیسز C. الکلی میٹلز D. الکلائن ارتھ میٹلز
18	رئیر ارتھ ایلیمنٹس کو کہا جاتا ہے۔	A. ہیلوجنز B. ٹرانزیشن میٹلز C. ایف بلاک ایلیمنٹس D. الکلی میٹلز
19	پیریا ٹک ٹیبل میں موجعد افقی سیریز کو کہتے ہیں	A. گروپس B. الیکٹرونز C. پیریڈز D. فقیملیز
20	آئیونائزیشن انرجی کی ویلیو کاتعلق ہے۔	A. اٹامک سائز سے B. ویلنس الیکٹرونز سے C. ریپلشن کی فورس سے D. الیکٹرونیگیٹو سے