

رول نمبر (ہندسوں میں) _____
 فرمی نمبر _____
 (پورڈنٹریل استعمال کیلئے)

۱۵۱

کل وقت: تین گھنٹے
 کل نمبر: ۱۵

نوٹ: اس پرچے کے کل تین حصے ہیں سیکشن (الف)، (ب) اور (ج) دیئے گئے ہدایات کو غور سے پڑھیں اور اس کے مطابق ہر ایک سیکشن کو حل کریں۔

حصہ اول: اس پرچے پر دیئے جائیں اور مقررہ 20 منٹ کا وقت ختم ہونے پر پرنٹڈ نوٹ کے حوالے کریں۔ اس پرچے پر نمبر نہیں ملیں گے۔ شناختی علامات "غیر قانونی ذرائع کا استعمال" تصور ہوگا۔ امتحانی ہال میں موبائل فون لانا منع ہے۔

وقت: ۲۰ منٹ
 سیکشن (الف)
 نمبر: ۱۵

سوال نمبر- I مندرجہ ذیل سوالات کیلئے درست جوابات کا انتخاب کریں اور اپنا انتخاب یعنی (الف، ب، ج یا د) ہر جز کے سامنے دیئے ہوئے خالی خانے میں لکھیں۔

(۱) ان پیڑز میں سے کونسا پیڑ مختصر ترین ہے۔
 (الف) سیکنڈ (ب) پہلا (ج) تیسرا (د) کوئی

پیڑ پیڑ پیڑ
 کوئی نہیں

NH₃ مالکیول کی شکل کیسی ہوتی ہے؟

(الف) سپریم (ب) ٹیٹرا ہیدرل (ج) ٹریٹرا ہیدرل (د) اہرام نما

(۳) ان میں سے کونسا برقی پائیدہ ہے؟
 (الف) چینی کا (ب) کھانے (ج) پلاسٹک (د) ان میں

محلول کے نمک کا محلول
 کوئی نہیں

(۴) S بلاک عناصر..... ہیں۔
 (الف) غیر (ب) دھات (ج) دھات (د) ٹرانزیشن

(۵) عصری بیرونی گیسوں کا مجموعہ
 (الف) ریڈیکل (ب) ایٹم (ج) کوئی

نہیں

(۶) K مدار کتنے الیکٹرانوں کو جگہ دے سکتے ہیں۔
 (الف) 2 (ب) 6 (ج) 8 (د) 18

(۷) کولویڈ میں مٹل کے ذرات..... ہیں۔
 (الف) نظر آتے (ب) نظر نہیں (ج) سپنشن (د) محلول کے

ہیں
 کی جسامت جسامت کے برابر

(۸) بیوجنر ہوتے ہیں.....
 (الف) بیرونی (ب) بیرونی (ج) برقی مثبت (د) دھاتی

(۹) ان مالکیولز میں کونسا مالکیول دواہمی ہے۔
 (الف) H₂O (ب) H₂O₂ (ج) SO₂ (د) HCl

(۱۰) یورینیم کے کتنے ہم جاہ ہیں۔
 (الف) 3 (ب) 2 (ج) 4 (د) کوئی نہیں

(۱۱) اونچے پہاڑوں پر پانی..... پر کھولتا ہے۔
 (الف) کسی بھی (ب) 100°C (ج) 100°C (د) 100°C

درجہ حرارت پر
 سے زیادہ سے کم

(۱۲) درجہ حرارت میں سے کس کا سادہ اور مالکیولی فارمولا ایک جیسا ہے۔
 (الف) C₆H₆ (ب) C₆H₁₂O₆ (ج) H₂O (د) H₆H₁₂O₆

نوٹ: سیکشن (ب) اور سیکشن (ج) کیلئے 2 گھنٹے اور 45 منٹ ہیں۔

سوال نمبر- II درج ذیل میں سے آٹھ (8) اجزاء کے مختصر جوابات لکھیں ہر جز کے چار نمبر ہیں۔

(۱) مالکیول کسے کہتے ہیں؟ نیز مالکیول کی اقسام بیان کریں؟

(۲) ان عناصر میں پروٹان، الیکٹران اور نیوٹران کی تعداد معلوم کریں۔

107	23	56	207
Ag	Na	Fe	Pb
47	11	26	208

(۳) رفرفرڈاریٹی ماڈل کے خلاف اٹھائے گئے اعتراضات بیان کریں؟

(۴) ہائیڈروجن کے ہم جاہ کی ایٹمی ساخت بتائیں۔

(۵) شیلڈنگ کے اثر کی تعریف کریں کیا یہ پیڑز میں تبدیل ہوتا رہتا ہے۔

(۶) ایٹم کی پائیدگی کیوں بتاتے ہیں؟

(۷) کوویٹ مرکبات کے چار اہم خصوصیات بیان کریں؟

(۸) نفوذ پذیری اور ریزش میں فرق وضاحت کریں۔

(۹) گیس گرم کرنے سے پھیل جاتی ہے وجوہات بیان کریں۔

(۱۰) مولیریٹی کیا ہیں مختصر وضاحت کریں؟

(۱۱) کنڈر اور طاقتور برقی پائیدہ کیا ہوتے ہیں۔

سیکشن (ج)
 نمبر: ۲۱

نوٹ: کوئی سے تین سوالات کے جوابات تحریر کریں ہر سوال کے نمبر برابر ہیں۔

سوال نمبر- III (الف) کیسیا کی تعریف کریں کیسیا کی کوئی سے چار شاخوں کی وضاحت کریں۔

(ب) ایٹم ایک تبدیلی زور ہے کیوں؟

سوال نمبر- IV (الف) کی برقی مفیٹ سے کیا مراد ہے؟ دوری جدول کے پیڑز اور گروپ میں اس کی تبدیلی پر بحث کریں۔

سوال نمبر- V (الف) تجزیہ اور کھلاؤ کے درمیان کیا فرق ہے؟

(ب) حل پذیری کیا ہے؟ مندرجہ ذیل پر اثر انداز ہونے والے عوامل بیان کریں۔

سوال نمبر- VI (الف) برقی میل یا خانہ کیا ہوتا ہے؟

(ب) غیر حامل دھاتوں کا استعمال لکھیں۔