Stoichiometry

Sr	Questions	Answers Choice
1	ڈبل بانڈ میں جتنے الیکٹرانز کا اشتراک ہوتا ہے	A. ایک الیکٹران کا B. دو الیکٹران کا C. تین الیکٹران کا D. دو الیکٹرانی جوڑے کا
2	وہ کوویلنٹ مرکبات جو مختلف تہوں پر مشتمل ہوں کہلاتے ہیں	A. جائنٹ مالیکیول B. میکرو مالیکیول C. مائکرو مالیکیول D. تہہ کا لیٹس سٹرکچر
3	گیلائن کا استعمال ہے	A. قدرتی کم B. ریسن سیمی سولڈ C. ٹیکسٹائل انڈسٹری D. تمام
4	وہ ایٹم جو الیکٹرانی جوڑا حاصل کرے کہلاتا ہے	A. ڈونر B. ایکسپٹر C. اے اور بی D. کوئی نہیں
5	وہ شے جو آئنی بانڈ کی حمایت نہیں کرتی	A. کم آئیونائزیشن B. زیادہ الیکٹران افینٹی C. زیادہ لیٹس انرجی D. ایٹمی رداس
6	زیادہ عناصر جس حالت میں نہیں پائے جاتے	A. آرکسیڈیشن حالت B. فری اٹامک حالت C. ریڈکشن حالت D. آئسوٹاپک حالت
7	C2H2-کا مالیکیول کتنے بانڈز پر مشتمل ہوتا ہے	A. دو B. چھ C. چار D. پانچ
8	کوویلنٹ بانڈ مرکبات کی کرسٹلائن فارم ہیں	A. 2 B. 3 C. 4 D. 5
9	ویلنس شیل مین الیکڑون روکنے والانوبل گیس الیکڑونک کنفگریشن حاصل کرے گا	A. ایک الیکڑون حاصل کرکے B. تما الیکٹرون خارج کر کے C. دو الیکڑون حاصل کر کے D. دو الیکٹرون خارج
10	جن کے بیرونی مدار میں 8 الیکٹرانز ہوں ان پر قانون لگتا ہے	A. ڈبلیٹ B. آکٹیٹ C. ٹرپلیٹ D. کوئی نہیں
11	مخالف چارج والے آئنز جس قوت کی وجہ سے جڑے رہتے ہیں	A. قوت کشش B. اتصالی قوت C. قوت دفع D. ہائڈروجن بانڈنگ
12	ہیلیم کے بیرونی مدار میں الیکٹران ہیں	A. 8 B. 2 C. 6 D. 10
13	ٹرپل کو ویلینٹ بانڈ میں کتنے الیکٹرون حصہ لیتےہیں	A. آٹھ B. چھ C. چار D. صرف تین
14	جس کی کثافت سب سے زیادہ ہے	A. مالیکیولر سولڈ B. کوویلنٹ سولڈ C. آئنی سولڈ D. کوئی نہیں
15	کلورین کی الیکٹرانی تشکیل	A. 2،8،7 B. 2،8،1 C. 2،8،6 D. 2،8،2

16	سوڈیم کی الیکٹرونی تشکیل ہے	A. 2،8،7 B. 2،8،1 C. 2،8،6 D. 2،8،2
17	میگنیشیم دو الیکٹران خارج کرنے کے بعد جس کی الیکٹرانی تشکیل حاصل کرتا ہے	A. Ne B. Kr C. Ex D. He
18	آئیونک سولڈ کی خصوصیات ہیں	A. کم میلٹنگ پوائنٹ B. ٹھوس حالت میں اچھا موصل C. ہائی ویر پریشر D. پولر سولڈ میں حل پذیری
19	کوسل اور لیوس نے جب آکٹیٹ رول پیش کیا	A. 1916ء B. 1919ء C. 1917ء D. 1918ء
20	نائیلون جس چیز سے بنی ہے	A. کاربن B. ہائڈروجن اور آکسیجن C. نائٹروجن D. تمام