

Stoichiometry

Sr	Questions	Answers Choice
1	وہ مالیکویول جس میں بر ایم دوسراے ایم سے بلڈ بنا کر بڑا مالیکویول بنائے کہلاتا ہے	A. جانٹ کا مالیکویول B. میکرو مالیکویول C. مالیکو مالیکویول D. تہہ کا لیش ستر کپر
2	صلیب کا صفائی کرنے کا عمل جس وجہ سے ہے	A. بلڈروجن بلڈنگ B. اٹنی بلڈنگ C. کووبلینٹ بلڈنگ D. میلک بلڈنگ
3	وہ بلڈ جو چھے الیکٹرانز کے اشتراک سے بنے کہلاتا ہے	A. سنگل کووبلینٹ بلڈ B. ڈبل کووبلینٹ بلڈ C. ٹریبل کووبلینٹ بلڈ D. کوئی نہیں
4	کووبلینٹ بلڈ مرکبات کی کرستلان فارم ہے	A. 2 B. 3 C. 4 D. 5
5	نوبل گیسوں کی ویانسی ہے	A. 3 B. 1 C. 2 D. 0
6	وہ بلڈ جو چار الیکٹرانز کے اشتراک سے بنے کہلاتا ہے	A. سنگل کووبلینٹ بلڈ B. ڈبل کووبلینٹ بلڈ C. ٹریبل کووبلینٹ بلڈ D. کوئی نہیں
7	ٹریبل کووبلینٹ بلڈ کو جس سے ظلیر کرتے ہیں	A. \equiv B. = C. - D.
8	دوناں میٹلز کے دیرمان بنے والا بلڈ ممکنہ طور پر بوگا	A. کو ویلنٹ B. آئیونک C. کو آرٹیٹ کو ویلنٹ D. میلک
9	الیکٹران پول تپیوری جس نے پیش کی	A. کوبل B. لیوس C. بوائل D. ٹریڈاؤن لارن
10	عناصر کی کیمیائی عاملیت کا انحصار ہے	A. الیکٹرانی جوڑے پر B. غیر الیکٹرانی جوڑے پر C. الیکٹرانی جوڑے پر D. بیرونی مدار پر
11	ایشمز کے درمیان الیکٹرونز کی منتقلی کا نتیجہ نکلتا ہے	A. میلک بلڈ نگ کی صورت میں B. آئیونک بلڈنگ کی شکل میں C. کو ویلنٹ بلڈنگ کے طور پر D. کوارٹیٹ کو ویلنٹ بلڈنگ کی صورت میں
12	جس میں ایمیر میلک بلڈ سے جڑے ہوں کہلاتا ہے	A. میلک سولٹ B. مالیکوول سولٹ C. کووبلینٹ بلڈ D. ایمارفس سولٹ
13	کلو رائٹ آنٹز جس کی الیکٹرانی شکیل حاصل کرتے ہیں	A. Ar B. Kr C. Xe D. He
14	برف پائی کے اوپر کیوں نیروتی ہے؟	A. برف پائی سے کنیف ہے B. برف کی ساخت کرستلان بوتی ہے C. پائی برف سے کنیف ہے D. پائی کے مالیکویول بے ترنسی سے حرکت کرتے ہیں
15	ایسے عناصر جس کے بیرونی مدار میں سات الیکٹران بنائے ہیں	A. میثیت آن B. منفی آن C. منفی اور میثیت آن

- 16 وہ ایٹم جو الیکٹرانی جوڑا حاصل کرے کہلاتا ہے
 A. ٹونر
 B. لیکپسٹر
 C. اور جی
 D. کوئی نہیں
- 17 ایٹم الیکٹران دینے کے بعد مثبت اون میں جائے بین اپنی کہتے ہیں
 A. کیتا انٹر
 B. ریٹیکل
 C. این انٹر
 D. ویشنی
- 18 نوبل گیسون کا بیرونی شیل بوتا ہے
 A. باف فلاٹ
 B. مکمل فلاٹ
 C. پارشلی فلاٹ
 D. کوئی نہیں
- 19 نان پولر کرویانٹ میں مالیکولر بوتے ہیں
 A. بومونیو کلیر
 B. ڈائی ایتمک
 C. ٹرائی ایتمک
 D. اے اور جی
- 20 ٹریپل کو وینٹ بلڈ میں کتنے الیکٹرون حصہ لیتے ہیں؟
 A. 8
 B. 6
 C. 4
 D. 3
- 21 وہ بلڈ جو الیکٹرانز کے ایک ایٹم سے دوسرا ایٹم میں جائے سے نہ کہلاتا ہے
 A. کیمیائی بلڈ
 B. انتنی بلڈ
 C. کرویانٹ بلڈ
 D. میلک بلڈ
- 22 وہ قوت جو دو ایٹمون کو جوڑ کر رکھتی ہے کہلاتی ہے
 A. کیمیائی بلڈ
 B. انتنی بلڈ
 C. کرویانٹ بلڈ
 D. میلک بلڈ
- 23 : ایٹم ایک دوسرے کے ساتھ ری ایکٹ کرتے ہیں کیونکہ
 A. یہ ایک دوسرے کو اتریکٹ کرتے ہیں
 B. ان میں الیکٹرونز کی کمی ہوتی ہے
 C. وہ مستحکم بونا جاتے ہیں
 D. وہ بکھرنا چاہتے ہیں
- 24 وہ کرویانٹ مرکبات جو مختلف تہوں پر مشتمل ہوں کہلاتے ہیں
 A. جانٹ مالیکول
 B. میکرو مالیکول
 C. میکرو مالیکول
 D. تہہ کا لیش سٹرکچر
- 25 اگر ڈائی پول، ڈائی پول فورسز زیادہ ہو تو زیادہ ہو گا
 A. M.P اور B.P
 B. تصعید اور فوڑن کی بیٹ
 C. بیٹ اف ویپر ایزشن
 D. تمام
- 26 انتنی مرکبات جن پر مشتمل ہوئے ہیں
 A. دوسمنی پر
 B. تین سمنی پر
 C. ایک سمنی پر
 D. کوئی نہیں
- 27 میگیشیم دو الیکٹران خارج کرنے کے بعد جس کی الیکٹرانی تشکیل حاصل کرتا ہے
 A. Ne
 B. Kr
 C. Ex
 D. He
- 28 مخالف چارج والے انتز جس قوت کی وجہ سے جڑے رہتے ہیں
 A. قوت کنش
 B. اتصالی قوت
 C. قوت دفع
 D. بلشوں جن بانٹنگ
- 29 جو کیمیائی بلڈ کی قسم ہے
 A. کرویانٹ بلڈ
 B. انتنی بلڈ
 C. کوارڈی نیٹ کرویانٹ بلڈ
 D. تمام
- 30 جب ایٹم الیکٹران خارج کرتا ہے تو ہو جاتا ہے
 A. بڑا
 B. جھوٹا
 C. مستقل
 D. کوئی نہیں
- 31 کیتا انتز اور این انتز کے درمیان جس وجہ سے قوت کنش ہوتی ہے
 A. اتصالی قوت
 B. کنش ثقل
 C. سٹری پیٹل فورس
 D. سٹر ف فیوگل فورس
- 32 ایک بی قسم کے ایٹمون کے درمیان کرویانٹ بلڈ کہلاتا ہے
 A. نان پر لرک کرویانٹ بلڈ
 B. پولر کرویانٹ بلڈ
 C. بلشوں جن بلڈ
 D. کوارڈی نیٹ کرویانٹ بلڈ
- A. ایک الیکٹرون حاصل کر کے
 B. نما الدکڑ، خاچ ج کے

33	ویلس شیل مین الیکٹرون روکنے والانوبل کیس الیکٹرونک کنفریشن حاصل کرے گا	دو الیکٹرون حاصل کر کے C. دو الیکٹرون خارج D.
34	پولر کوویلنٹ بلڈ مین الیکٹرانز	A. برابر تقسیم ہوتے ہیں B. برابر تقسیم نہیں ہے C. مستقل رہتے ہیں D. کوئی بھی نہیں
35	انیونک سولٹ کی خصوصیات ہیں	A. کم میلانگ پوانت B. ٹھوس حالت میں اچھا موصل C. بائی ویر پریش D. پولر سولٹ میں حل پذیری
36	ایک پولر مالیکیول کے مثبت اور دوسرے مالیکیول کے منفی سرے کے درمیان قوت کش کھلاتی ہے	A. بلندوجن بلندگی B. ڈائی پول، ڈائی پول فورسز C. ٹیسٹریشن فورسز D. لندن فورسز
37	الیکٹران پول تہبیوری کب پیش ہوئی	A. 1917ء B. 1928ء C. 1926ء D. 1923ء
38	سوٹیم کے بیرونی شیل میں جتنے الیکٹران ہیں	A. 7 B. 1 C. 2 D. 6
39	جو آئنی مرکبات کی خوبی نہیں ہے	A. مخصوص اور سخت B. کم اڑنے کی صلاحیت C. کم B.P اور M.P D. تمام
40	جو کو ویلنٹ مرکبات کی خوبی نہیں ہے	A. مالیکیول میں مضبوط قوت B. نرم ٹھوس C. کم M.P اور B.P D. کوئی نہیں
41	سوٹیم کی الیکٹرونی تشکیل ہے	A. 2:8:7 B. 2:8:1 C. 2:8:6 D. 2:8:2
42	جب ایک الیکٹرونیگٹیو کسی الیکٹروپاریٹو ایلمنٹ کے ساتھ ملتا ہے تو ان کے درمیان بلندگی کی قسم ہوتی ہے	A. انیونک B. پولر کو ویلنٹ C. کو آرٹیبیٹ کو ویلنٹ D. کو ویلنٹ
43	سنگل کوویلنٹ بلڈ کو جس سے طلب کرتے ہیں	A. ≡ B. = C. - D.
44	ڈبل کوویلنٹ بلڈ کو جس سے طلب کرتے ہیں	A. ≡ B. = C. - D.
45	بلندوجن بلڈ کو جس سے طلب کرتے ہیں	A. ≡ B. = C. - D.
46	کلورین کی الیکٹرانی تشکیل	A. 2:8:7 B. 2:8:1 C. 2:8:6 D. 2:8:2
47	ڈبل بلڈ میں جتنے الیکٹرانز کا اشتراک ہوتا ہے	A. ایک الیکٹران کا B. دو الیکٹران کا C. تین الیکٹران کا D. دو الیکٹرانی جوڑے کا
48	آئنی مرکبات ٹھوس حالت میں کرنٹ نہیں گزرنے دیتے کیونکہ	A. مضبوطی سے جڑے ہوتے ہیں B. ان کا M.P اور ان کا C. ان میں کمزور بلڈ ہوتا ہے D. ان کی مخصوص جگہ ہوتی ہے
49	بیلیم کے بیرونی مدار میں الیکٹران ہیں	A. 8 B. 2 C. 6 D. 10
50	وہ بلڈ جو مہا کنے گے ایشوں میں سے ایک ایٹم کے الیکٹرونی جوڑے کی وجہ سے نے کھلاتا ہے	A. کیمیائی بلڈ B. آئنی بلڈ C. کوویلنٹ بلڈ D. کو آرڈی نیٹ کوویلنٹ

51	پولیٹری کی بناد پر کووینٹ بلڈ کی اقسام بیں	A. 2 B. 3 C. 4 D. 4
52	مختلف قسم کے ایتموں کے درمیان کووینٹ بلڈ کہلاتا ہے	A. نلن پولر کووینٹ بلڈ B. پولر کووینٹ بلڈ C. بائٹروجن بلڈ D. کوارڈی نیٹ کووینٹ بلڈ
53	اکسیجن جس حالت میں پائی جاتی ہے	A. دو ایشی حالت B. آزاد ایشی حالت C. تین ایشی حالت D. آنسو ٹلپک حالت
54	جس نے آنٹیٹر رول پیش کیا	A. کوسٹ B. لوس C. بوائل D. اے اور بی
55	ٹرپل کرووینٹ بلڈ میں کتنے الیکٹرون حصے لینتے ہیں	A. آٹھ B. چھ C. چار D. صرف تین
56	آنٹی بلڈ میں مخالف چارج جس وجہ سے جذبے ہوتے ہیں	A. وقت کنش B. اتصالی وقت C. وقت دفع D. بلٹروجن بائٹرگ
57	ایٹمز کی الیکٹرونک کنفگریشن کو منظور رکھتے ہوئے درج میں نہیں گئے اثامک نمبر والے ایٹمز میں کون سا ایٹم سب سے زیادہ مستحکم ہو گا	A. 6 B. 8 C. 10 D. 12
58	وہ مرکبات جن میں آنٹی بلڈ ہو کہلاتے ہیں	A. آنٹی مرکبات B. کووینٹ مرکبات C. اے اور بی D. کوئی نہیں
59	نلن پولر کووینٹ بلڈ میں الیکٹرانز	A. برابر تقسیم ہوتے ہیں B. برابر تقسیم نہیں ہے C. مستقل رہتے ہیں D. کوئی بھی نہیں
60	درج حرارت کے بڑھنے سے کنتھیکٹوٹی ہوتی ہے	A. کم B. مستقل C. زیادہ D. پہلے زیادہ پھر کم
61	کسی مرکب میں مالیکیول جس مخصوص نسبت سے ملتے ہیں	A. مائیں B. والیوم C. اے اور بی D. کوئی نہیں
62	درج زیل میں سے کون سا کمپاؤنڈ پائی میں حل پذیر نہیں ہے	A. C6H6 B. NaCl C. KBr D. MgCl2
63	جب ایٹم الیکٹران حاصل کرتا ہے تو ہو جاتا ہے	A. بڑا B. چھوٹا C. مستقل D. کوئی نہیں
64	ان میں سے جو بڑے مالیکیول کی مثال نہیں ہے	A. لیلومنینم نائزٹر انڈ B. ڈائسٹنٹ C. سلیکان کا بلڈ D. سوویم کلور انڈ
65	کووینٹ بلڈ نتیجہ ہے	A. الیکٹرونز کے عطا ہے پر B. الیکٹرونز کی ایکسیٹن C. الیکٹرونز کے شترنگ کا D. الیکٹرونز میں ریلیسو فورس کا
66	:اوکٹیٹ رول ہے:	A. آنٹے الیکٹرونز B. الیکٹرنک کنفگریشن کی شکل C. الیکٹرنک کنفگریشن کا انداز D. آنٹے الیکٹرونز کا حصول
67	وہ مرکبات جو کووینٹ بلڈ کی وجہ سے بنن کہلاتے ہیں	A. آنٹی مرکبات B. کووینٹ مرکبات C. اے اور بی D. کوئی نہیں
68	درج ذیل میں سے ایٹمز کے درمیان پائی جانی والی کمزور ترین فورس کون سی ہے؟	A. آئیونک فورس B. میٹلک فورس C. انٹر مالیکیول فورس D. کووینٹ فورس

- 69 پولر کو ویلنٹ میں الیکٹرانز بوتے ہیں زیادہ الیکٹرونیگیٹھی ایٹم کی طرف A. زیادہ الیکٹرونیگیٹھی ایٹم کی طرف B. زیادہ ایٹمی رداں والے ایٹم کی طرف C. کم الیکٹران افیٹھی والے ایٹم کی طرف D. کم الیکٹران افیٹھی والے ایٹم کی طرف
- 70 میگنیشیم کی الیکٹرانی تشكیل ہے A. 2:8:7
B. 2:8:1
C. 2:8:6
D. 2:8:2
- 71 بلڈروجن اور بہت زیادہ الیکٹرونیگیٹھی ایٹم کے درمیان پالیا جائے والا بلڈ کہلاتا ہے A. بلڈروجن بلڈ
B. دُنیا پول، دُنیا فورسز
C. شپریشن فورسز
D. لندن فورسز
- 72 کیمیائی بلڈ کی اقسام ہیں A. 4
B. 2
C. 5
D. 3
- 73 ایٹم ایک دوسرے کا ساتھے ایکٹ کرتے ہیں کیونکہ A. بہ ایک دوسرے کو اٹریکٹ کرتے ہیں
B. ان میں الیکٹرونز کی کمی ہوتی ہے
C. وہ مستحکم پورنا چائے ہیں
D. وہ بکھرنا چاہتے ہیں
- 74 کو ویلنٹ مالیکوولز میں موجود بلڈ پنیر عموماً رکھتا ہے A. ایک لیکٹرون
B. دو لیکٹرونز
C. تین لیکٹرونز
D. چار لیکٹرونز
- 75 جو چیز آئنی بلڈ پر اثر انداز نہیں ہوتی A. آئیونائزشن انرجی
B. زیادہ الیکٹران افیٹھی
C. لیش انرجی
D. ایٹمی رداں
- 76 وہ بلڈ جو الیکٹران کے اشتراک سے بنے کہلاتا ہے A. کمپیٹی بلڈ
B. آئنی بلڈ
C. کو ویلنٹ بلڈ
D. مٹیلک بلڈ
- 77 گیلان کا استعمال ہے A. قدرتی کم
B. ریسین سیمی سولڈ
C. ٹیکٹھل انٹری
D. تمام
- 78 جس کی کافیت سب سے زیادہ ہے A. مالیکوولر سولڈ
B. کو ویلنٹ سولڈ
C. آئنی سولڈ
D. کوئی نہیں
- 79 وہ شے جو آئنی بلڈ کی حملیت نہیں کرتی A. کم آئیونائزشن
B. زیادہ الیکٹران افیٹھی
C. زیادہ لیش انرجی
D. ایٹمی رداں
- 80 پولر مرکب کی خوبی ہے A. خاص کو ویلنٹ
B. خالص آئیونک
C. مٹیلک
D. آئیونک اور خالص کے درمیان
- 81 وہ بلڈ جوہ دو الیکٹرانز کے اشتراک سے بنے کہلاتا ہے A. سنگل کو ویلنٹ بلڈ
B. ڈبل کو ویلنٹ بلڈ
C. ٹریپل کو ویلنٹ بلڈ
D. کوئی نہیں
- 82 نکے بیرونی مدار میں دو الیکٹرانز ہیں لہذا اس پر قانون لگتا ہے A. ٹیبلٹ
B. اکٹھت
C. ٹریپلٹ
D. کوئی نہیں
- 83 جب کسی دھات میں ازادانہ گھومنے والے الیکٹرانز اور اسے نیو کلیائی کے درمیان کشش کی قوت وجود میں آئے کہلاتا ہے A. کمپیٹی بلڈ
B. آئنی بلڈ
C. کو ویلنٹ بلڈ
D. مٹیلک بلڈ
- 84 وہ فورس جو کیٹا انتز اور این انتز کو پاس لاتی ہے A. اتصالی فورس
B. کنش ثقل
C. سٹری پیٹل فورس
D. سٹری فیوگل فورس
- 85 جس وجہ سے دو مخالف چارچنڑ کے درمیان قوت کنش کم سے بو جاتی ہے A. دُنیا الیکٹرک اف سو لوٹ
B. دُنیا الیکٹرک اف سو لوٹ
C. دُنیا الیکٹرک اف سو لویشن
D. تمام
- 86 ایٹمیز الیکٹران حاصل کرنے کے بعد منفی آن بن جائز ہیں کہسے ہیں A. کیٹا انتز
B. ریٹیلک

- 87 درج زیل میں سے کون سا کماؤنٹنگ کے لحاظ سے غیر سمتی ہے
A. CH₄
B. KBr
C. CO₂
D. H₂O
- 88 نان پولر مرکب جس حالت میں نان کٹکھ بوتے ہیں
A. پگھلی بوئی حالت
B. ٹھوس حالت
C. ایکوس سٹیٹ
D. تمام
- 89 زیادہ عنصر جس حالت میں نہیں پائے جاتے
A. آرسیٹشن حالت
B. فری ایامک حالت
C. ریڈکن حالت
D. اسوسیٹپی حالت
- 90 -کا مالیکوول کتنے بلند پر مشتمل ہوتا ہے C₂H₂
A. دو
B. چھ
C. چار
D. پانچ
- 91 جن کے بیرونی مدار میں 8 الیکٹرانز ہوں ان پر قانون لگتا ہے
A. تبلیث
B. اکھٹ
C. ٹرپلٹ
D. کوئی نہیں
- 92 پولر کوویلٹ بلڈ میں مالیکوول ہوتے ہیں
A. بورمنیو کلیر
B. ڈائی ایامک
C. بیٹر نیو کلیر
D. سی اور بی
- 93 نائلون جس چیز سے بنے ہے
A. کاربن
B. بلٹروجن اور آکسیجن
C. بلٹروجن
D. تمام
- 94 میگنیسم کے بیرونی مدار میں الیکٹرانز ہیں
A. 7
B. 1
C. 2
D. 6
- 95 کوارڈی نیٹ کو ویلٹ بلڈ کو جن سے ظیور کرتے ہیں
A. →
B. =
C. -
D.
- 96 آئی مرکبات جس حالت میں کرنٹ گزرنے دیتے ہیں
A. وائز سولیوشن
B. فیوڑ سٹیٹ
C. موٹن سٹیٹ
D. تمام
- 97 نائلون جب مارکیٹ میں آئی
A. 1927ء
B. 1928ء
C. 1926ء
D. 1929ء
- 98 وہ ایتم جو الیکٹرانی جوڑا مہبا کرے کہلاتا ہے
A. ڈونر
B. ایکسپر
C. اے اور سی
D. کوئی نہیں
- 99 بلٹروجن بلڈ انرجی جس پر انحصار کرتی ہے
A. آئیوننائزین انرجی
B. الیکٹران افیٹی
C. ایتمی سائز
D. بی اور سی
- 100 آئی مرکبات کی عمل کرنے کی بڑی وجہ ہے
A. مالیکوول کا ٹکرانا
B. انٹز کا ٹکرانا
C. کٹٹا انٹز اور این انٹز کا ٹکرانا
D. ایتمز کا ٹکرانا
- 101 کوسل اور لیوس نے جب آکھٹ روپ پیش کیا
A. 1916ء
B. 1919ء
C. 1917ء
D. 1918ء