Chemistry 9th Class Urdu Medium Unit 4 Online Test

Sr	Questions	Answers Choice
1	ایٹم ایک دوسرے کے ساتھ ری ایکٹ کرتے ہیں کیونکہ :	A. یہ ایک دوسرے کو اٹریکٹ کرتے ہیں B. ان میں الیکٹرونز کی کمی ہوتی ہے C. وہ مستحکم ہونا چاہتے ہیں D. وہ بکھرنا چاہتے ہیں
2	برف پانی کے اوپر کیوں تیرتی ہے ؟	A. برف پانی سے کثیف ہے B. برف کی ساخت کرسٹلائن ہوتی ہے C. پانی برف سے کثیف ہے D. پانی کے مالیکیول بے ترتیبی سے حرکت کرتے ہیں
3	کوویلنٹ بانڈ نتیجہ ہے	A. الیکٹرونز کے عطیہ پر B. الیکٹرونز کی ایکسیپٹنس C. الیکٹرونز کے شیئرنگ کا D. الیکٹرونز میں ریپلسو فورس کا
4	ٹرپل کو ویلنٹ بانڈ میں کتنے الیکٹرون حصہ لیتے ہیں ؟	A. 8 B. 6 C. 4 D. 3
5	درج ذیل میں سے ایٹمز کے درمیان پائی جانی والی کمزور ترین فورس کون سی ہے ؟	A. آئیونک فورس B. میٹلک فورس C. انٹر مالیکیولر فورس D. کوویلنٹ فورس
6	زیادہ عناصر جس حالت میں نہیں پائے جاتے	A. آرکسیڈیشن حالت B. فری اٹامک حالت C. ریڈکشن حالت D. آئسوٹاپک حالت
7	آکسیجن جس حالت میں پائی جاتی ہے	A. دو ایٹمی حالت B. آزاد ایٹمی حالت C. تین ایٹمی حالت D. آئسو ٹاپک حالت
8	نائیلون جب مارکیٹ میں آئی.	A. 1927ء B. 1928ء C. 1926ء D. 1929ء
9	نائیلون جس چیز سے بنی ہے	A. کاربن B. ہائڈروجن اور آکسیجن C. نائٹروجن D. تمام
10	کسی مرکب میں مالیکیول جس مخصوص نسبت سے ملتے ہیں	A. ماس B. والیوم C. اے اور بی D. کوئی نہیں
11	ہیلیم کے بیرونی مدار میں الیکٹران ہیں	A. 8 B. 2 C. 6 D. 10
12	He -کے بیرونی مدار میں دو الیکٹرانز ہیں لہٰذا اس پر قانون لگتا ہے	A. ڈپلیٹ B. آکٹیٹ C. ٹرپلیٹ D. کوئی نہیں
13	جن کے بیرونی مدار میں 8 الیکٹرانز ہوں ان پر قانون لگتا ہے	A. ڈپلیٹ B. آکٹیٹ C. ٹرپلیٹ D. کوئی نہیں
14	نوبل گیسوں کا بیرونی شیل ہوتا ہے	A. ہاف فلڈ B. مکمل فلڈ C. پارشلی فلڈ D. کوئی نہیں
15	عناصر کی کیمیائی عاملیت کا انحصار ہے	A. الیکٹرانی جوڑے پر B. غیر الیکٹرانی جوڑے پر C. الیکٹرانی جوڑے پر D. [illegible]

		D. بیرونی مدار پر
16	جس نے آکٹیٹ رول پیش کیا	A. کوسل B. لیوس C. بوائل D. اے اور بی
17	کوسل اور لیوس نے جب آکٹیٹ رول پیش کیا	A. 1916ء B. 1919ء C. 1917ء D. 1918ء
18	وہ قوت جو دو ایٹموں کو جوڑ کر رکھتی ہےکہلاتی ہے	A. کیمیائی بانڈ B. آئنی بانڈ C. کوویلنٹ بانڈ D. مٹیلک بانڈ
19	کیمیائی بانڈ کی اقسام ہیں	A. 4 B. 2 C. 5 D. 3
20	جو کیمیائی بانڈ کی قسم ہے	A. کوویلنٹ بانڈ B. آئنی بانڈ C. کوآرڈی نیٹ کوویلنٹ بانڈ D. تمام
21	وہ بانڈ جو الیکٹرانز کے ایک ایٹم سے دوسرے ایٹم میں جانے سے بنے سے کہلاتا ہے	A. کیمیائی بانڈ B. آئنی بانڈ C. کوویلنٹ بانڈ D. مٹیلک بانڈ
22	ایٹمز الیکٹران دینے کے بعد مثبت آئن میں جاتے ہیں انہیں کہتے ہیں	A. کیٹا آئنز B. ریڈیکل C. این آئنز D. ویلنسی
23	ایٹمز الیکٹران حاصل کرنے کے بعد منفی آئن بن جاتے ہیں انہیں کہتے ہیں	A. کیٹا آئنز B. ریڈیکل C. این آئنز D. ویلنسی
24	مخالف چارج والے آئنز جس قوت کی وجہ سے جڑے رہتے ہیں	A. قوت کشش B. اتصالی قوت C. قوت دفع D. ہائڈروجن بانڈنگ
25	آئنی بانڈ میں مخالف چارج جس وجہ سے جڑے ہوتے ہیں	A. قوت کشش B. اتصالی قوت C. قوت دفع D. ہائڈروجن بانڈنگ
26	وہ مرکبات جن میں آئنی بانڈ ہو کہلاتے ہیں	A. آئنی مرکبات B. کوویلنٹ مرکبات C. اے اور بی D. کوئی نہیں
27	سوڈیم کے بیرونی شیل میں جتنے الیکٹران ہیں	A. 7 B. 1 C. 2 D. 6
28	سوڈیم کی الیکٹرونی تشکیل ہے	A. 2،8،7 B. 2،8،1 C. 2،8،6 D. 2،8،2
29	کلورین کی الیکٹرانی تشکیل	A. 2،8،7 B. 2،8،1 C. 2،8،6 D. 2،8،2
30	کلو رائڈ آئنز جس کی الیکٹرانی تشکیل حاصل کرتے ہیں	A. Ar B. Kr C. Xe D. He
31	جب ایٹم الیکٹران خارج کرتا ہے تو ہو جاتا ہے	A. بڑا B. چھوٹا C. مستقل D. کوئی نہیں
32	جب ایٹم الیکٹران حاصل کرتا ہے تو ہو جاتا ہے	A. بڑا B. چھوٹا C. مستقل D. کوئی نہیں
		A. 2،8،7 B. 2،8،1

33	میگنیشیم کی الیکٹرانی تشکیل ہے	C. 2،8،6 D. 2،8،2
34	میگنیشیم کے بیرونی مدار میں الیکٹرانز ہیں	A. 7 B. 1 C. 2 D. 6
35	جو چیز آئنی بانڈ پر اثر انداز نہیں ہوتی	A. آئیونائزیشن انرجی B. زیادہ الیکٹران افینٹی C. لیٹس انرجی D. ایٹمی رداس
36	وہ شے جو آئنی بانڈ کی حمایت نہیں کرتی	A. کم آئیونائزیشن B. زیادہ الیکٹران افینٹی C. زیادہ لیٹس انرجی D. ایٹمی رداس
37	وہ بانڈ جو الیکٹران کے اشتراک سے بنے کہلاتا ہے	A. کیمیائی بانڈ B. آئنی بانڈ C. کوویلنٹ بانڈ D. مٹیلک بانڈ
38	وہ مرکبات جو کوویلنٹ بانڈ کی وجہ سے بنیں کہلاتے ہیں	A. آئنی مرکبات B. کوویلنٹ مرکبات C. اے اور بی D. کوئی نہیں
39	وہ بانڈ جوہ دوالیکٹرانز کے اشتراک سے بنے کہلاتا ہے	A. سنگل کوویلنٹ بانڈ B. ڈبل کوویلنٹ بانڈ C. ٹرپل کوویلنٹ بانڈ D. کوئی نہیں
40	وہ بانڈ جو چار الیکٹرانز کے اشتراک سے بنے کہلاتا ہے	A. سنگل کوویلنٹ بانڈ B. ڈبل کوویلنٹ بانڈ C. ٹرپل کوویلنٹ بانڈ D. کوئی نہیں
41	وہ بانڈ جو چھ الیکٹرانز کے اشتراک سے بنے کہلاتا ہے	A. سنگل کوویلنٹ بانڈ B. ڈبل کوویلنٹ بانڈ C. ٹرپل کوویلنٹ بانڈ D. کوئی نہیں
42	سنگل کوویلنٹ بانڈ کو جس سے ظاہر کرتے ہیں	A. ≡ B. = C. - D. ....
43	ڈبل کوویلنٹ بانڈ کو جس سے ظاہر کرتے ہیں	A. ≡ B. = C. - D. ....
44	ٹرپل کوویلنٹ بانڈ کو جس سے ظاہر کرتےہیں	A. ≡ B. = C. - D. ....
45	ہائڈروجن بانڈ کو جس سے ظاہر کرتے ہیں	A. ≡ B. = C. - D. ....
46	کوآرڈی نیٹ کو ویلنٹ بانڈ کو جن سے ظاہر کرتے ہیں	A. → B. = C. - D. ....
47	وہ بانڈ جو مہیا کئے گئے ایٹموں میں سے ایک ایٹم کے الیکٹرونی جوڑے کی وجہ سے بنے کہلاتا ہے	A. کیمیائی بانڈ B. آئنی بانڈ C. کوویلنٹ بانڈ D. کوآرڈی نیٹ کوویلنٹ
48	وہ ایٹم جو الیکٹرانی جوڑا مہیا کرے کہلاتا ہے	A. ڈونر B. ایکسپٹر C. اے اور بی D. کوئی نہیں
49	وہ ایٹم جو الیکٹرانی جوڑا حاصل کرے کہلاتا ہے	A. ڈونر B. ایکسپٹر C. اے اور بی D. کوئی نہیں
50	پولیرٹی کی بنیاد پر کوویلنٹ بانڈ کی اقسام ہیں	A. 2 B. 3 C. 4 D. 4

51	ایک ہی قسم کے ایٹموں کے درمیان کوویلنٹ بانڈ کہلاتا ہے	A. نان پرلرکوویلنٹ بانڈ B. پولر کوویلنٹ بانڈ C. ہائڈروجن بانڈ D. کوآرڈی نیٹ کوویلنٹ بانڈ
52	نان پولر کوویلنٹ بانڈ میں الیکٹرانز	A. برابر تقسیم ہوتے ہیں B. برابر تقسیم نہیں ہے C. مستقل رہتے ہیں D. کوئی بھی نہیں
53	نان پولر کوویلنٹ میں مالیکیولر ہوتے ہیں	A. ہومونیو کلیر B. ڈائی اٹامک C. ٹرائی اٹامک D. اے اور بی
54	مختلف قسم کے ایٹموں کے درمیان کوویلنٹ بانڈ کہلاتا ہے	A. نان پرلر کوویلنٹ بانڈ B. پولر کوویلنٹ بانڈ C. ہائڈروجن بانڈ D. کوآرڈی نیٹ کوویلنٹ بانڈ
55	پولر کوویلنٹ بانڈ میں الیکٹرانز	A. برابر تقسیم ہوتے ہیں B. برابر تقسیم نہیں ہے C. مستقل رہتے ہیں D. کوئی بھی نہیں
56	پولر کوویلنٹ میں الیکٹرانز ہوتے ہیں	A. زیادہ الیکٹرونیگیٹیو ایٹم کی طرف B. زیادہ الیکٹروپوزیٹو ایٹم کی طرف C. زیادہ ایٹمی رداس والے ایٹم کی طرف D. کم الیکٹران افینٹی والے ایٹم کی طرف
57	پولر کوویلنٹ بانڈ میں مالیکیولر ہوتے ہیں	A. ہومونیو کلیر B. ڈائی اٹامک C. ہٹر نیو کلیر D. سی اور بی
58	جب کسی دھات میں آزادانہ گھومنے والے الیکٹرانز اور اسے نیو کلیائی کے درمیان کشش کی قوت وجود میں آئے کہلاتا ہے	A. کیمیائی بانڈ B. آئنی بانڈ C. کوویلنٹ بانڈ D. میٹلک بانڈ
59	جس میں ایٹمز مٹیلک بانڈ سے جڑے ہوں کہلاتا ہے	A. مٹیلک سولڈ B. مالیکیولر سولڈ C. کوویلنٹ بانڈ D. ایمارفس سولڈ
60	الیکٹران پول تھیوری کب پیش ہوئی	A. 1917ء B. 1928ء C. 1926ء D. 1923ء
61	الیکٹران پول تھیوری جس نے پیش کی	A. کوسل B. لیوس C. بوائل D. ڈریڈاورلارن
62	گیلائن کا استعمال ہے	A. قدرتی کم B. ریسن سیمی سولڈ C. ٹیکسٹائل انڈسٹری D. تمام
63	ایک پولر مالیکیول کے مثبت اور دوسرے مالیکیول کے منفی سرے کے درمیان قوت کشش کہلاتی ہے	A. ہائڈروجن بانڈنگ B. ڈائی پول، ڈائی پول فورسز C. ڈسپریشن فورسز D. لندن فورسز
64	اگر ڈائی پول، ڈائی پول فورسز زیادہ ہو تو زیادہ ہو گا	A. M.P اور B.P B. تصعید اور فیوژن کی ہیٹ C. ہیٹ آف ویپورائزیشن D. تمام
65	ہائڈروجن اور بہت زیادہ الیکٹرونیگیٹیو ایٹم کے درمیان پایا جانے والا بانڈ کہلاتا ہے	A. ہائڈروجن بانڈ B. ڈائی پول، ڈائی پول فورسز C. ڈسپریشن فورسز D. لندن فورسز
66	ہائڈروجن بانڈ انرجی جس پر انحصار کرتی ہے	A. آئیونائزیشن انرجی B. الیکٹران افینٹی C. ایٹمی سائز D. بی اور سی
67	صابن کا صفائی کرنے کا عمل جس وجہ سےہے	A. ہائڈروجن بانڈنگ B. آئنی بانڈنگ C. کوویلنٹ بانڈنگ D. مٹیلک بانڈنگ
68	آئنی مرکبات ٹھوس حالت میں کرنٹ نہیں گزرنے دیتے کیونکہ	A. مضبوطی سے جڑے ہوتے ہیں B. ان کا M.P اور B.P کم ہوتا ہے C. ان میں کمزور بانڈ ہوتا ہے D. ان کی مخصوص جگہ ہوتی ہے

69	آئنی مرکبات جس حالت میں کرنٹ گزرنے دیتے ہیں	A. واٹر سولیوشن B. فیوزڈ سٹیٹ C. مولٹن سٹیٹ D. تمام
70	جو آئنی مرکبات کی خوبی نہیں ہے	A. مخصوص اور سخت B. کم اڑنے کی صلاحیت C. B.P اور M.P کم D. تمام
71	جس وجہ سے دو مخالف چارجنز کے درمیان قوت کشش کم سے ہو جاتی ہے	A. ڈائی الیکٹرک آف سو لیوٹ B. ڈائی الیکٹرک آف سو لیونٹ C. ڈائی الیکٹرک آف سولیوشن D. تمام
72	کیٹا آئنز اور این آئنز کے درمیان جس وجہ سے قوت کشش ہوتی ہے	A. اتصالی قوت B. کشش ثقل C. سنٹری پیٹل فورس D. سنٹر ف فیوگل فورس
73	آئنی مرکبات جن پر مشتمل ہوتے ہیں	A. دوسمتی پر B. تین سمتی پر C. ایک سمتی پر D. کوئی نہیں
74	جس کی کثافت سب سے زیادہ ہے	A. مالیکیولر سولڈ B. کوویلنٹ سولڈ C. آئنی سولڈ D. کوئی نہیں
75	وہ فورس جو کیٹا آئنز اور این آئنز کو پاس پاس لاتی ہے	A. اتصالی فورس B. کشش ثقل C. سنٹری پیٹل فورس D. سنٹری فیوگل فورس
76	آئنی مرکبات کی عمل کرنے کی بڑی وجہ ہے	A. مالیکیولز کا ٹکرانا B. آئنز کا ٹکرانا C. کیٹا آئنز اور این آئنز کا ٹکرانا D. ایٹمز کا ٹکرانا
77	جوکو ویلنٹ مرکبات کی خوبی نہیں ہے	A. مالیکیول میں مضبوط قوت B. نرم ٹھوس C. M.P اور B.P کم D. کوئی نہیں
78	کوویلنٹ بانڈ مرکبات کی کرسٹلائن فارم ہیں	A. 2 B. 3 C. 4 D. 5
79	وہ مالیکیول جس میں ہر ایٹم دوسرے ایٹم سے بانڈ بنا کر بڑا مالیکیول بنائے کہلاتا ہے	A. جائنٹ کا مالیکیول B. میکرو مالیکیول C. مائیکرو مالیکیول D. تہہ کا لیٹس سٹرکچر
80	ان میں سے جو بڑے مالیکیول کی مثال نہیںہے	A. ایلومینیم نائٹرائڈ B. ڈائمنڈ C. سلیکان کا بانڈ D. سوڈیم کلورائڈ
81	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
82	پولر مرکب کی خوبی ہے	A. خاص کوویلنٹ B. خالص آئیونک C. مٹیلک D. آئیونک اور خالص کے درمیان
83	نان پولر مرکب جس حالت میں نان کنڈکٹر ہوتے ہیں	A. پگھلی ہوئی حالت B. ٹھوس حالت C. ایکوس سٹیٹ D. تمام
84	درجہ حرارت کے بڑھنے سے کنڈیکٹوٹی ہوتی ہے	A. کم B. مستقل C. زیادہ D. پہلے زیادہ پھر کم
85	نوبل گیسوں کی ویلنسی ہے	A. 3 B. 1 C. 2 D. 0
86	ایسے عناصر جس کے بیرونی مدار میں سات الیکٹران ہو بناتے ہیں	A. مثبت آئن B. منفی آئن C. ...

		C. منفی اور مثبت اس D. نیوٹرل رہتے ہیں
87	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
88	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
89	میگنیشیم دو الیکٹران خارج کرنے کے بعد جس کی الیکٹرانی تشکیل حاصل کرتا ہے	A. Ne B. Kr C. Ex D. He
90	ایٹم ایک دوسرے کاے ساتھ ایکٹ کرتے ہیں کیونکہ:	A. یہ ایک دوسرے کو اٹریکٹ کرتےہیں B. ان میں الیکٹرونز کی کمی ہوتی ہے C. وہ مستحکم ہونا چاہتے ہیں D. وہ بکھرناچاہتےہیں
91	ویلنس شیل مین الیکٹرون روکنے والانوبل گیس الیکٹرونک کنفگریشن حاصل کرے گا	A. ایک الیکٹرون حاصل کرکے B. تما الیکٹرون خارج کر کے C. دو الیکٹرون حاصل کر کے D. دو الیکٹرون خارج
92	ایٹمز کی الیکٹرونک کنفگریشن کو مدنظر رکھتے ہوئے درج میں دئیے گئے اٹامک نمبر والے ایٹمز میں کون سا ایٹم سب سے زیادہ مستحکم ہو گا	A. 6 B. 8 C. 10 D. 12
93	اوکٹیٹ رول یہ ہے:	A. آٹھ الیکٹرونز B. لیکٹرنک کنگریشن کی شگل C. الیکٹرنک کنفگریشن کا انداز D. آٹھ الیکٹرونز کا حصول
94	ایٹمز کے درمیان الیکٹرونز کی منتقلی کا نتیجہ نکلتا ہے	A. مٹیلک پانڈ نگ کی صورت میں B. آئیونک بانڈنگ کی شگل میں C. کو ویلنٹ بانڈنگ کے طور پر D. کوآرڈنیٹ کو ویلنٹ بانڈنگ کی صورت میں
95	جب ایک الیکٹرونیگیٹیو کسی الیکٹروپازیٹو ایلمنٹ کے ساتھ ملتا ہے تو ان کے درمیان بانڈنگ کی قسم ہوتی ہے	A. آئیونک B. پولر کو ویلنٹ C. کو آرڈینیٹ کو ویلینٹ D. کو ویلینٹ
96	دو نان میٹلز کے دیرمان بننے و لا بانڈ ممکنہ طورپر ہوگا	A. کو ویلنٹ B. آئیونک C. کو آرڈنیٹ کو ویلنٹ D. مٹیلک
97	کو ویلنٹ مالیکیولز میں موجود بانڈ پیئر عموما رکھتا ہے	A. ایک لیکٹرون B. دو لیکڑونز C. تین الیکڑونز D. چار الیکڑونز
98	درج زیل میں سے کون ساکپماؤنڈبانڈنگ کےلحاظ سے غیر سمتی ہے	A. CH_4 B. KBr C. CO_2 D. H_2O
99	C_2H_2-کا مالیکیول کتنے بانڈز پر مشتمل ہوتا ہے	A. دو B. چھ C. چار D. پانچ
100	ٹرپل کو ویلینٹ پانڈ میں کتنے الیکٹرون حصہ لیتےہیں	A. آٹھ B. چھ C. چار D. صرف تین
101	درج زیل میں سے کون سا کمپاؤنڈ پانی میں حل پذیر نہیں ہے	A. C_6H_6 B. NaCl C. KBr D. $MgCl_2$