

## 9th Class Chemistry Chapter 4 Structure of Molecules Urdu Medium KPK Boards Online Mcqs

Sr	Questions	Answers Choice
1	زیادہ عناصر جس حالت میں نہیں پائے جاتے	A. آرکسیڈیشن حالت B. فری ایٹمک حالت C. ریڈکشن حالت D. آسٹوٹپک حالت
2	ایک ہی قسم کے ایٹموں کے درمیان کوویلنٹ بانڈ کہلاتا ہے	A. نان پرائر کوویلنٹ بانڈ B. پولر کوویلنٹ بانڈ C. ہائیڈروجن بانڈ D. کوآرڈی نیٹ کوویلنٹ بانڈ
3	نان پولر کوویلنٹ میں مالیکیولر بوٹے ہیں	A. ہومونیو کلیر B. ڈائی ایٹمک C. ٹرائی ایٹمک D. اے اور بی
4	میگنیشیم کی الیکٹرانہی تشکیل ہے	A. 2:8:7 B. 2:8:1 C. 2:8:6 D. 2:8:2
5	آکسیجن جس حالت میں پائی جاتی ہے	A. دو ایٹمی حالت B. آزاد ایٹمی حالت C. تین ایٹمی حالت D. آسٹوٹپک حالت
6	ٹریپل کوویلنٹ بانڈ کو جس سے ظاہر کرتے ہیں	A. ≡ B. = C. - D. ....
7	نان پولر کوویلنٹ بانڈ میں الیکٹرانز	A. برابر تقسیم ہوتے ہیں B. برابر تقسیم نہیں ہوتے C. مستقل رہتے ہیں D. کوئی بھی نہیں
8	C <sub>2</sub> H <sub>2</sub> کا مالیکیول کتنے بانڈز پر مشتمل ہوتا ہے	A. دو B. چھ C. چار D. پانچ
9	ایٹم ایک دوسرے کا ساتھ 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
10	درجہ حرارت کے بڑھنے سے کنڈیکٹیوٹی ہوتی ہے	A. کم B. مستقل C. زیادہ D. پہلے زیادہ پھر کم
11	نائیلون جب مارکیٹ میں آیا	A. 1927ء B. 1928ء C. 1926ء D. 1929ء
12	کسی مرکب میں مالیکیول جس مخصوص نسبت سے ملتے ہیں	A. ماس B. والیوم C. اے اور بی D. کوئی نہیں
13	ٹریپل کوویلنٹ بانڈ میں کتنے الیکٹرون حصہ لیتے ہیں؟	A. 8 B. 6 C. 4 D. 3
14	سوڈیم کی الیکٹرونہی تشکیل ہے	A. 2:8:7 B. 2:8:1 C. 2:8:6 D. 2:8:2
15	ڈبل کوویلنٹ بانڈ کو جس سے ظاہر کرتے ہیں	A. ≡ B. = C. - D. ....

16	بیلیم کے بیرونی مدار میں الیکٹران ہیں	A. 8 B. 2 C. 6 D. 10
17	وہ کوویلنٹ مرکبات جو مختلف تہوں پر مشتمل ہوں کہلاتے ہیں	A. جانٹ مالیکول B. میکرو مالیکول C. ملٹرو مالیکول D. تہہ کا لینٹس سٹرکچر
18	پولر کوویلنٹ بانڈ میں مالیکولر ہوتے ہیں	A. ہومونیو کلیر B. ڈائی اٹامک C. ہٹر نیو کلیر D. سی اور بی
19	ٹبل بانڈ میں جتنے الیکٹرانز کا اشتراک ہوتا ہے	A. ایک الیکٹران کا B. دو الیکٹران کا C. تین الیکٹران کا D. دو الیکٹران جوڑے کا
20	پولر کوویلنٹ میں الیکٹرانز ہوتے ہیں	A. زیادہ الیکٹرون گنیٹو ایٹم کی طرف B. زیادہ الیکٹرو پوزٹیو ایٹم کی طرف C. زیادہ ایٹمی رداس والے ایٹم کی طرف D. کم الیکٹران افیتی والے ایٹم کی طرف