

## 9th Class Chemistry Chapter 3 Periodic Table and Periodicity of Properties Urdu Medium KPK Boards Online Mcqs

Sr	Questions	Answers Choice
1	الیکٹرونز کی مکمل منتقلی سے بننے والا بانڈ ہے	A. آئیونک بانڈ B. کوویلنٹ بانڈ C. میٹلک بانڈ D. ڈیٹو بانڈ
2	جب میٹلز مندر ایسٹز کے ساتھ ری ایکٹ کرتی ہیں تو کونسی گیس بنتی ہے۔	A. H <sub>2</sub> B. O <sub>2</sub> C. N <sub>2</sub> D. Cl <sub>2</sub>
3	نان میٹل ہے	A. Li B. H C. Ca D. Mg
4	کس کی مثال ہے۔ NaCl	A. آئیونک بانڈ B. کوویلنٹ بانڈ C. میٹلک بانڈ D. ڈیٹو بانڈ
5	ایٹمز کیمیکل بانڈ بنتے ہیں	A. نوبل گیسز بننے کے لیے B. اپنی انرجی بڑھانے کے لیے C. اپنی انرجی کم کرنے کے لیے D. الیکٹرونز حاصل کرنے کے لیے
6	میٹلز کی الیکٹرونز کھونے کی صلاحیت کو کہتے ہیں	A. الیٹرو نیگیٹیویٹی B. الیکٹرو پوزٹیویٹیٹی C. الیکٹرو آفینیٹی D. اینونائزیشن انرجی
7	ایٹمز کے درمیان کونسی قوت غالب آجائے تو انرجی میں اضافہ ہوتا ہے۔	A. کشش B. دفع C. میگنیٹک D. گریویٹیشنل
8	کسی ایٹم کی اپنے بریونی شیل میں آٹھ الیٹرونز حاصل کرنے کی صلاحیت کو کہتے ہیں	A. آکٹیٹ رول B. ڈیولپٹ رول C. ہائڈروجن رول D. اینٹی ہائڈروجن رول
9	ایک میٹل ہے۔	A. Br B. Na C. H D. Cl
10	کیمیکل بانڈ ایک ایسی قوت ہے جو	A. ایٹمز کو باندھ کر رکھتی ہے B. ایٹمز کو توڑتی ہے C. ایٹمز کو حرکت کرنے میں مدد دیتی ہے D. ایٹمز کو رپیل کرتی ہے۔
11	میٹلز عام طور پر سٹیبلٹی حاصل کرتی ہیں	A. الیکٹرونز حاصل کر کے B. الیکٹرونز کے اخراج سے C. ہائڈروجن کر کے D. انرجی کم کر کے
12	بیلیم کے علاوہ نوبل گیسز کے بریونی شیل میں کتنے الیکٹرونز ہوتے ہیں	A. 2 B. 4 C. 6 D. 8
13	نان میٹلز کی صلاحیت ہے۔	A. الیکٹرون حاصل کرنا B. الیکٹرون خارج کرنا C. الیکٹرون سنر کرنا D. الیکٹرون کا حرکت کرنا
14	آرگینک کمپائونڈز حل پذیر ہیں	A. پانی B. الکوحل C. ہینزین D. کلورین
15	کوویلنٹ بانڈ بنتا ہے۔	A. الیکٹرون پیئر کی باہمی شراکت سے B. الیکٹرونز کی مکمل منتقلی سے C. پروٹون پیئر کی باہمی شراکت سے D. پروٹون پیئر کی باہمی شراکت سے

16	میں کس قسم کا بانڈ موجود ہوتا ہے۔ H <sub>2</sub> O	A. کوویلنٹ بانڈ B. آئونک بانڈ C. میٹلک بانڈ D. ڈیٹور بانڈ
17	آئونک کمپائونڈ میں مختلف چار جوالے انز کی ترتیب کو کہتے ہیں	A. کرسٹل لٹس B. میٹلک بانڈ C. ہائیڈروجن بانڈ D. کوویلنٹ بانڈ
18	نان پولر کوویلنٹ بانڈ بناتا ہے۔	A. H <sub>2</sub> O B. H <sub>2</sub> C. HCl D. NH <sub>3</sub>
19	ایٹمز دوسرے ایٹمز کے ساتھ ملتے ہیں	A. سٹیبلٹی میں اصافے کے لیے B. سٹیبلٹی میں کمی کے لیے C. الیکٹرونز کے اخراج کے لیے D. الیکٹرونز حاصل کرنے کے لیے
20	سودیم کی آکسائیڈیشن سٹیٹ ہوتی ہے۔	A. +1 B. +2 C. +3 D. +4