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

Sr	Questions	Answers Choice
1	ٹبل کوویلنٹ بانڈ کی مثال ہے۔	A. H2O B. C2H4 C. NH3 D. HCl
2	درج زیل میں سے کونسا زیادہستیل ایلیمنٹ ہے۔	A. H B. He C. N D. O
3	ایٹمز کے درمیان کونسی قوت غالب آجائے تو انرجی مین اضافہ ہوتا ہے۔	A. کشش B. دفع C. میگنیٹک D. گریویٹیشنل
4	بیزین کا کیمکل فارمولا ہے۔	A. CH2 B. CH6 C. C6H6 D. C6H10
5	کس نوبل گیس کےبریونی شیل میں دو الیکٹرونز ہوتےہیں	A. ہیلیم B. نیون C. کرپٹان D. آرگون
6	میٹلز حرارت اور بجلی کی اچھی کنڈکٹرز ہیں	A. موبائل الیٹرونز کی وجہ سے B. فری الیٹرونز کی وجہ سے C. الیکٹونز کے باہمی اشتراک کی وجہ سے D. A AND B
7	کسی ایٹم کی اپنےبریونی شیل میں آٹھ الیٹرونز حاسل کرنے کی صلاحیت کو کہتے ہیں	A. اکٹیٹ رول B. ڈوپلیٹ رول C. بانڈنگ رول D. اینٹی بانڈنگ رول
8	آئیونائزیشن انرجی کی ویلیو کم ہوتی ہے۔	A. میٹلز B. نان میٹلز C. میٹلائڈز D. کیٹائن
9	ہائیڈرو کلورک ایسڈ میں کونسی انٹر مالیکولر فورسز موجود ہوتی ہیں	A. ڈائی پول ا ڈائی پول فورسز B. ہائیڈروجن بانڈ C. وانڈر وال D. ڈائی پول انڈیو
10	میٹلز اور نان میٹلز کے درمیان بننے والا بانڈ ہے۔	A. نیٹیو بانڈ B. آئیو نک بانڈ C. میٹلک باند D. کووینلنٹ بانڈ
11	ہیلیم کے علاوہ نوبل گیسز کے بریونی شیل میں کتنے الیکڑونز ہوتے ہیں	A. 2 B. 4 C. 6 D. 8
12	الیکڑونز کی مکمل منتقلی سے بننے والا بانڈ ہے	A. آئیونک بانڈ B. کوویلنٹ بانڈ C. میٹلک بانڈ D. ڈیٹو بانڈ
13	NaCl کس کی مثال ہے۔	A. آئیونک بانڈ B. کوویلینٹ بانڈ C. میٹلک بانڈ D. ڈیٹو بانڈ
14	آرگینک کمپاونڈز حل پذیر ہیں	A. پانی B. الکوحل C. بینزین D. کلورین
15	H2O میں کس قسم کا بانڈ موجود ہوتا ہے۔	A. کوویلینٹ بانڈ B. آئیونک بانڈ C. میٹلک بانڈ

		D. دیتور باند
16	کس قسم کے ایلیمنٹ کوویلینٹ بانڈ بناتے ہیں	A. میٹلز B. میٹالائڈز C. نان میٹلز D. کوئی بھی نہیں
17	کیمیکل بانڈ ایک ایسی قوت ہے جو	A. ایٹمز کو باندھ کر رکھتی ہے B. ایٹمز کو توڑتی ہے C. ایٹمز کو حرکت کرنےمیں مدد دیتی ہے D. ایٹمز کورپیل کرتی ہے۔
18	نان پولر کوویلینٹ بانڈ بناتا ہے۔	A. H2O B. H2 C. HCl D. NH3
19	پانی میں حل پذیر نہیں ہے۔	A. CH4 B. NaCl C. KCl D. Al Cl3
20	کوویلنٹ باند بنتا ہے۔	A. الیکٹرون پیئر کی باہمی شراکت سے B. الیکٹرونز کی مکمل منتقلی سے C. پروٹون پیئر کی باہمی شرکت سے D. پروٹونز کی مکمل منتقلی سے