

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

Sr	Questions	Answers Choice
1	کس نوبل گیس کے پریونی شیل میں دو الیکٹرونز ہوتے ہیں	A. ہیلیم B. نیون C. کریپٹن D. آرگون
2	کس کی مثال ہے۔ NaCl	A. آئیونک بانڈ B. کوویلینٹ بانڈ C. میٹلک بانڈ D. ڈیٹو بانڈ
3	میٹلز کی الیکٹرونز کھونے کی صلاحیت کو کہتے ہیں	A. الیٹرونیگیٹیٹی B. الیکٹروپوزٹیویٹیٹی C. الیکٹروافیٹیٹی D. ایونائزیشن انرجی
4	میٹلز عام طور پر سٹیبلٹی حاصل کرتی ہیں	A. الیکٹرونز حاصل کر کے B. الیکٹرونز کے اخراج سے C. بانڈنگ کر کے D. انرجی کم کر کے
5	میں کس قسم کا بانڈ موجود ہوتا ہے۔ H ₂ O	A. کوویلینٹ بانڈ B. آئیونک بانڈ C. میٹلک بانڈ D. ڈیٹو بانڈ
6	سودیم کی آکسائیڈیشن سٹیٹ ہوتی ہے۔	A. +1 B. +2 C. +3 D. +4
7	ایک میٹل ہے۔	A. Br B. Na C. H D. Cl
8	ایٹمز کے درمیان کونسی قوت غالب آجائے تو انرجی مین اضافہ ہوتا ہے۔	A. کشش B. دفع C. میگنیٹک D. گریویٹیشنل
9	آرگینک کمپائونڈز حل پذیر ہیں	A. پانی B. الکوحل C. بیزین D. کلورین
10	پانی کی مندرجی ذیل کونسی خصوصیات ہائیڈروجن بانڈنگ کی وجہ سے ہوتی ہے۔	A. میٹنگ پوائنٹس کم ہوتے ہ ہیں B. میٹنگ اور بوائلنگ پوائنٹس زیادہ ہوتے ہیں C. بوائلنگ پوائنٹس کم ہوتے ہیں D. پولیریٹیٹی کم ہوتی ہے۔
11	آئیونک کمپائونڈ میں مختلف چارج والے انز کی ترتیب کو کہتے ہیں	A. کرسٹل لیس B. میٹلک بانڈ C. ہائیڈروجن بانڈ D. کوویلینٹ بانڈ
12	میٹلز اور نان میٹلز کے درمیان بننے والا بانڈ ہے۔	A. ڈیٹو بانڈ B. آئیونک بانڈ C. میٹلک بانڈ D. کوویلینٹ بانڈ
13	جب میٹلز منزل ایسٹز کے ساتھ ری ایکٹ کرتی ہیں تو کونسی گیس بنتی ہے۔	A. H ₂ B. O ₂ C. N ₂ D. Cl ₂
14	پانی میں حل پذیر نہیں ہے۔	A. CH ₄ B. NaCl C. KCl D. Al Cl ₃
15	کیمیکل بانڈ ایک ایسی قوت ہے جو	A. ایٹمز کو بندھ کر رکھتی ہے B. ایٹمز کو توڑتی ہے C. ایٹمز کو حرکت کرنے میں مدد دیتی ہے D. ایٹمز کو حرکت کرنے میں مدد دیتی ہے

		D. ایتمز حوریبیل حرئی ہے۔
16	ایتمز کیمیکل بانڈ بناتے 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
17	کس قسم کے ایلیمنٹ کو ولینٹ بانڈ بناتے ہیں	A. میٹلز B. میٹالائڈز C. نان میٹلز D. کوئی بھی نہیں
18	بیلیم کے علاوہ نوبل گیسز کے بریونی شیل میں کتنے الیکٹرونز ہوتے ہیں	A. 2 B. 4 C. 6 D. 8
19	کسی ایٹم کی اپنے بریونی شیل میں آٹھ الیکٹرونز حاصل کرنے کی صلاحیت کو کہتے ہیں	A. آکٹیٹ رول B. ڈوپلٹ رول C. بانڈنگ رول D. ایٹی بانڈنگ رول
20	بیزین کا کیمیکل فارمولا ہے۔	A. CH ₂ B. CH ₆ C. C ₆ H ₆ D. C ₆ H ₁₀