

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

Sr	Questions	Answers Choice
1	ایٹمز 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
2	سولیم کی آکسائیڈیشن سٹیٹ ہوتی ہے۔	A. +1 B. +2 C. +3 D. +4
3	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. پروٹونز کی مکمل منتقلی سے
4	میٹلز کی الیکٹرونز کھونے کی صلاحیت کو کہتے ہیں	A. الیٹرونیگیٹیویٹی B. الیکٹروپوزیٹیویٹی C. الیکٹروافینیتی D. آئیونائزیشن انرجی
5	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
6	آئیونائزیشن انرجی کی ویلیو کم ہوتی ہے۔	A. میٹلز B. نان میٹلز C. میٹلائڈز D. کٹائن
7	جب ایٹم ایک دوسرے کے قریب آتے ہیں تو کیا ممکن ہوسکت ہے۔	A. ان کے درمیان کشش کی قوتیں پیدا ہوں گی B. ان کے درمیان دفع کی قوتیں پیدا ہوں گی C. دونوں ایک ہی سمت میں حرکت کریں گے D. A اور B
8	بیلیم کے علاوہ نوبل گیسز کے بریونی شیل میں کتنے الیکٹرونز ہوتے ہیں	A. 2 B. 4 C. 6 D. 8
9	کس نوبل گیس کے بریونی شیل میں دو الیکٹرونز ہوتے ہیں	A. بیلیم B. نیون C. کرپٹن D. آرگون
10	درج ذیل میں سے کونسا زیادہ سٹیبل ایلیمنٹ ہے۔	A. H B. He C. N D. O
11	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
12	میٹلز حرارت اور بجلی کی اچھی کنڈکٹرز ہیں	A. موبائل الیٹرونز کی وجہ سے B. فری الیٹرونز کی وجہ سے C. الیکٹرونز کے باہمی اشتراک کی وجہ سے D. A AND B
13	کس کی مثال ہے۔ NaCl	A. آئیونک بانڈ B. کوویلنٹ بانڈ C. میٹلک بانڈ D. ڈیٹو بانڈ
14	پانی کی مندرجی ذیل کونسی خصوصیات ہائیڈروجن بانڈ کی وجہ سے ہوتی ہے۔	A. میٹنگ پوائنٹس کم ہوتے ہیں B. میٹنگ اور بوائلنگ پوائنٹس زیادہ ہوتے ہیں C. بوائلنگ پوائنٹس کم ہوتے ہیں D. پولیریٹی کم ہوتی ہے۔
15	نان میٹل ہے	A. Li B. H C. Ca D. *

D. Mg

16 نان پولر کوولینٹ بانڈ بنتا ہے۔

- A. H₂O
- B. H₂
- C. HCl
- D. NH₃

17 ایٹمز کے درمیان کونسی قوت غالب آجائے تو انرجی میں اضافہ ہوتا ہے۔

- A. کشش
- B. دفع
- C. میگنیٹک
- D. گریویٹیشنل

18 کسی ایٹم کی اپنے پریونی شیل میں آتھ الیٹرونز حاصل کرنے کی صلاحیت کو کہتے ہیں

- A. آکٹیو رول
- B. ڈوپلیٹ رول
- C. بانڈنگ رول
- D. اینٹی بانڈنگ رول

19 میں کس قسم کا بانڈ موجود ہوتا ہے۔ H₂O

- A. کوولینٹ بانڈ
- B. آئیونک بانڈ
- C. میٹلک بانڈ
- D. ڈیٹور بانڈ

20 ذیل کوولینٹ بانڈ کی مثال ہے۔

- A. H₂O
- B. C₂H₄
- C. NH₃
- D. HCl