

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 بریونی شیل میں دو الیکٹرونز ہوتے ہیں	A. ہیلیم B. نیون C. کریپٹن D. آرگون
2	ہیلیم کے علاوہ نوبل گیسز کے بریونی شیل میں کتنے الیکٹرونز ہوتے ہیں	A. 2 B. 4 C. 6 D. 8
3	آرگنک کمپائونڈز حل پذیر ہیں	A. پانی B. الکوحل C. ہینزین D. کلورین
4	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 ریبیل کرتی ہے۔
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	الیکٹرونز کی مکمل منتقلی سے بننے والا بانڈ ہے	A. آئیونک بانڈ B. کوویلنٹ بانڈ C. میٹلک بانڈ D. ڈیو بانڈ
7	میٹلز حرارت اور بجلی کی اچھی کنڈکٹرز ہیں	A. موبائل الیکٹرونز کی وجہ سے B. فری الیکٹرونز کی وجہ سے C. الیکٹرونز کے باہمی اشتراک کی وجہ سے D. A AND B
8	H ₂ O میں کس قسم کا بانڈ موجود ہوتا ہے۔	A. کوویلنٹ بانڈ B. آئیونک بانڈ C. میٹلک بانڈ D. ڈیو بانڈ
9	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
10	پانی میں حل پذیر نہیں ہے۔	A. CH ₄ B. NaCl C. KCl D. Al Cl ₃
11	میٹلز اور نان میٹلز کے درمیان بننے والا بانڈ ہے۔	A. ڈیو بانڈ B. آئیونک بانڈ C. میٹلک بانڈ D. کوویلنٹ بانڈ
12	جب میٹلز منرل ایسٹز کے ساتھ ری ایکٹ کرتی ہیں تو کونسی گیس بنتی ہے۔	A. H ₂ B. O ₂ C. N ₂ D. Cl ₂
13	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
14	ایٹمز کے درمیان کونسی قوت غالب آجائے تو انرجی مین اضافہ ہوتا ہے۔	A. کشش B. دفع C. میگنیٹک D. گریوٹیٹیشنل
15	کس قسم کے ایلیمنٹ کوویلنٹ بانڈ بناتے ہیں	A. میٹلز B. میٹالائڈز C. نان میٹلز D. ہائیڈروجن

ہونی بھی نہیں D.

16 درج ذیل میں سے کونسا زیادہ سٹیبل ایلیمینٹ ہے۔

- A. H
- B. He
- C. N
- D. O

17 بیڑین کا کیمیکل فارمولا ہے۔

- A. CH₂
- B. CH₆
- C. C₆H₆
- D. C₆H₁₀

18 نان پولر کوویلینٹ بانڈ بناتا ہے۔

- A. H₂O
- B. H₂
- C. HCl
- D. NH₃

19 ایک میٹل ہے۔

- A. Br
- B. Na
- C. H
- D. Cl

20 کس کی مثال ہے NaCl

- A. آئیونک بانڈ
- B. کوویلینٹ بانڈ
- C. میٹلک بانڈ
- D. ڈیو بانڈ