

Test Jot Series

Test Jot Test Series

Student Name:			Class:	9th
Paper Type:	Chapter#3		Subject:	Chemistry (SNC)
Paper Time:	1 Hour		Maximum Marks:	30

Q1. Choose the correct option.

(6X1=6)

سوال نمبر 1. درست جواب کا انتخاب کریں۔

1. Atoms React with each other to attain:

1. ایٹم حاصل کرنے کے لئے ایک دوسرے کے ساتھ ری ایکشن کرتے ہیں:

(A) Unstability اُنسٹیبلٹی	(B) Reactivity ری ایکٹیویٹی	(C) Stability سٹیبلٹی	(D) None of these ان میں سے کوئی بھی نہیں
----------------------------	-----------------------------	-----------------------	---

2. Noble Gases do not:

2. نوبل گیسز نہیں کرتی ہیں:

(A) Lose electron الیکٹرون دینا	(B) Gain electron الیکٹرون لینا	(C) Share electron شیئر الیکٹرون	(D) All of these یہ تمام
---------------------------------	---------------------------------	----------------------------------	--------------------------

3. Which of the following is electron deficient molecule?

3. مندرجہ ذیل میں سے کون سا الیکٹرون کی کمی والا مالیکیول ہے؟

(A) C ₆ H ₆	(B) KBr	(C) NH ₃	(D) BF ₃
-----------------------------------	---------	---------------------	---------------------

4. Which elements usually show metallic luster?

4. کون سے ایلیمنٹس عام طور پر دھاتی چمک (شیشہ) دکھاتے ہیں؟

(A) Metals میٹلز	(B) Non-metals نان میٹلز	(C) Noble Gases نوبل گیسز	(D) All of these یہ تمام
------------------	--------------------------	---------------------------	--------------------------

5. Which metals has the strongest metallic bond?

5. کون سی میٹلز میں مضبوط شیشہ بانڈ ہے؟

(A) Na	(B) Al	(C) Cu	(D) Hg
--------	--------	--------	--------

6. Which of the following metal is the last electropositive?

6. مندرجہ ذیل میں سے کون سی میٹل آخری الیکٹرو پوزیٹیو ہے؟

(A) K	(B) Ca	(C) Na	(D) Cu
-------	--------	--------	--------

Q2. Write down short answers of following questions.

(7X2=14)

سوال نمبر 2. مندرجہ ذیل سوالات کے مختصر جوابات دیں۔

[i] Give one example of an element which exists as a crystalline solid and it has covalent bonds between its atoms. [ii] How many oxides does nitrogen form. Write down the formulae of oxides? (Constructed Response Question) [iii] What type of elements form covalent bond? (Exercise) [iv] Why electro positivity increase down the group in periodic table? [v] Why HF is a liquid while HCl is a gas? (Constructed Response Question)	[i] ایسے کسی ایلیمنٹ کی مثال دیں جو کرسٹلائن ٹھوس کی طرح پایا جاتا ہے اور اس کے ایٹمز کے درمیان کوویلنٹ بانڈز ہیں؟ [ii] آکسائیڈز کتنی قسم کے آکسائیڈز بناتی ہے؟ ان آکسائیڈز کے فارمولے لکھیں۔ (تعمیری فقرہ کا سوال) [iii] کس قسم کے ایلیمنٹس کو کوویلنٹ بانڈ بناتے ہیں؟ (مشق) [iv] الیکٹرو پوزیٹیویٹی پیریاڈک ٹیبل میں گروپ میں نیچے کی طرف کیوں بڑھاتی ہے؟ [v] برف پانی پر کیوں تیرتی ہے؟
[vi] Why HF is a liquid while HCl is a gas? (Constructed Response Question) [vii] What are uses of graphite?	[vi] برف پانی پر کیوں تیرتی ہے؟ [vii] گرافائٹ کے استعمالات کیا ہیں؟

Q3. Write detailed answers of the following questions. (Answer any 2)

(2X5=10)

سوال نمبر 3. مندرجہ ذیل سوالات کے تفصیل سے (کوئی سے 2 کا جواب دیں)۔
جوابات دیں۔

1. Explain the structure of sand (SiO ₂). (Investigative Question)	1. ریت (SiO ₂) کی ساخت کی وضاحت کریں۔ (تحقیقی سوال)
2. Explain the relationship between the electropositive character of metals and their reactivity with oxygen to form oxides.	2. میٹلز کے الیکٹرو پوزیٹیو کردار اور آکسیجن کے ساتھ آکسائیڈ بنانے کے لیے رد عمل کے درمیان تعلق کی وضاحت کریں۔
3. Why element and compounds in which atoms are covalent bonded, behave very different form ionic compounds?	3. ایلیمنٹ اور کپاؤنڈز جن میں ایٹم کوویلنٹ بانڈز سے منسلک ہوتے ہیں، آئیونک کپاؤنڈز کی شکل میں زیادہ مختلف کیوں ہوتے ہیں؟