

Test Jot Series

Test Jot Test Series

Student Name:			Class:	9th
Paper Type:	Chapter#4		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. Without stoichiometry which industry cannot exist?

1. سٹائیچیومیٹری کے بغیر کون سی انڈسٹری قائم نہیں رہ سکتی ہے؟

(A) Chemical کیمیائی	(B) Petroleum پٹرولیم	(C) Leather چمڑا	(D) Meta Energy میٹا انرجی
----------------------	-----------------------	------------------	----------------------------

2. Empirical formula of hydrogen peroxide is:

2. ہائیڈروجن پر آکسائیڈ کا امپیریکل فارمولا ہے:

(A) CHO	(B) HO	(C) H ₂ O ₂	(D) None of these ان میں سے کوئی بھی نہیں
---------	--------	-----------------------------------	---

3. What is the empirical formula of a compound that contains 2 moles of carbon 6 moles of hydrogen and 1 mole of oxygen?

3. ایک کمپاؤنڈ کا امپیریکل فارمولا کیا ہوگا جس میں کاربن کے 2 مول 6 ہائیڈروجن کے مول اور آکسیجن کے 1 مول پر مشتمل ہے؟

(A) CH ₃ O	(B) CH ₂ O	(C) C ₂ H ₄ O	(D) C ₂ H ₆ O
-----------------------	-----------------------	-------------------------------------	-------------------------------------

4. What is the correct chemical formula for the binary compound formed between hydrogen and nitrogen?

4. ہائیڈروجن اور نائٹروجن کے درمیان بننے والے بائنری کمپاؤنڈ کا صحیح کیمیائی فارمولا کیا ہے؟

(A) H ₂ N	(B) NH ₃	(C) HN	(D) H ₃ N
----------------------	---------------------	--------	----------------------

5. Structural formula of 2-hexene is CH₃-CH=CH-(CH₂)₂-CH₃. What will be its empirical formula?

5. 2. ہیگزین (Hexene-2) کا سٹرکچرل فارمولا CH₃-CH=CH-(CH₂)₂-CH₃ ہے اس کا امپیریکل فارمولا کیا ہوگا؟

(A) C ₂ H ₂	(B) CH	(C) C ₆ H ₁₂	(D) CH ₂
-----------------------------------	--------	------------------------------------	---------------------

6. What is the molecular formula of the compound with the structural formula CH₃CH₂CH₂Cl?

6. سٹرکچرل فارمولا CH₃CH₂CH₂Cl کے ساتھ کمپاؤنڈ کا مالیکیولر فارمولا کیا ہوگا؟

(A) C ₄ H ₉ Cl	(B) C ₂ H ₅ Cl	(C) C ₃ H ₈ Cl	(D) C ₃ H ₇ Cl
--------------------------------------	--------------------------------------	--------------------------------------	--------------------------------------

Q2. Write down short answers of following questions.

(7X2=14)

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

[i] What is meant by empirical formula? [i] امپیریکل فارمولا سے کیا مراد ہے؟	[ii] What is the empirical formula of calcium fluoride? [ii] کیلشیم فلورائیڈ کے امپیریکل فارمولا کیا ہے؟
[iii] What is meant by binary ionic compounds? [iii] بائنری آئیونک کمپاؤنڈز سے کیا مراد ہے؟	[iv] What is the significant of a chemical formula? [iv] کیمیائی فارمولا کی کیا اہمیت ہے؟
[v] What is the molecular formula of acetic acid? [v] ایسٹک ایسڈ کا مالیکیولر فارمولا کیا ہوتا ہے؟	[vi] Differentiate between reactants and products. [vi] ری ایکٹنٹس اور پروڈکٹس کے درمیان فرق بیان کریں۔
[vii] What is the number of moles of CO ₂ when 3 moles of prepare is burned? C ₃ H ₈ +5O ₂ →3CO ₂ +4H ₂ O [vii] جب 3 مول جل جاتے ہیں تو CO ₂ کے مولز کی تعداد کتنی ہوتی ہے؟ C ₃ H ₈ +5O ₂ →3CO ₂ +4H ₂ O	

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

(2X5=10)

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

1. Explain the relationship of empirical formula with molecular formula. 1. مالیکیولر فارمولا کے ساتھ امپیریکل فارمولا کے تعلق کی وضاحت کریں۔
2. The chemical formula for sand is SiO ₂ but the sand does not exist in the form of discrete molecules like HO. How has its formula been determined keeping in view structure? (Investigative Questions) 2. ریت کا کیمیائی فارمولا SiO ₂ ہے لیکن ریت پانی کی طرح علیحدہ علیحدہ مالیکیولز کی صورت میں اپنا وجود نہیں رکھتی۔ تو پھر اس کا سٹرکچر دیکھتے ہوئے اس فارمولا کیسے بنایا گیا ہے؟ (تحقیقی سوالات)
3. How many molecules of water will be produced if we react 5g of hydrogen gas with excess of oxygen gas? (Example 4) 3. اگر ہم 5 گرام ہائیڈروجن گیس کے ساتھ اضافی آکسیجن گیس کا رد عمل کریں تو پانی کے کتنے مالیکیولز پیدا ہوں گے؟ (مثال 4)