Test Jot Series

Test Jot Test Series

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

Q1. Choose the correct option. (6X1=6) سوال نمبر1۔ درست جواب کا انتخاب کریں۔

1. In which element there exists the strongest forces of attraction between atoms?

1. کن ایلیمنٹس کے ایٹمز میں مضبوط ترین باہمی کشش موجود ہوتی ہے؟

(A) Mg	**(B)** Ca	**(C)** Sr	**(D)** Ba

2. Which of the following is less malleable? **2.** مندرجہ ذیل میں سے کون کم خراب(malleable) ہے؟

(A) Sodium سوڈیم	**(B)** Iron آئرن	**(C)** Gold سونا	**(D)** Silver چاندی

3. What is the typical charge on the ions formed by group 1 elements? **3.** گروپ 1 کے ایلیمنٹس سے بنے آئنز پر عام چارج کیا ہے؟

(A) +1	**(B)** +2	**(C)** -1	**(D)** -2

4. Which halogen acid is unstable at room temperature? **4.** کون سا ہیلو جن ایسڈ عام درجہ حرارت پر ان سٹیبل ہے؟

(A) HBr	**(B)** HI	**(C)** HCl	**(D)** HF

5. Which is a weak acid? **5.** کمزور تیزاب (ایسڈ) کون سا ہے؟

(A) HF	**(B)** HCl	**(C)** HBr	**(D)** HI

6. Which is strongest oxidizing agent? **6.** سب سے مضبوط آکسائیڈائزنگ ایجنٹ کون سا ہے؟

(A) Fluorine فلورین	**(B)** Chlorine کلورین	**(C)** Bromine برومین	**(D)** Iodine آیوڈین

Q2. Write down short answers of following questions. (7X2=14) سوال نمبر2۔ مندرجہ ذیل سوالات کے مختصر جوابات دیں۔

[i] Why aluminum metal is used in the manufacture of cooking utensils whereas magnesium is not considered useful for this purpose? (Investigative Question)

[i] ایلومینیم کو کھانا پکانے کے برتنوں کی تیاری میں کیوں استعمال کیا جاتا ہے۔جبکہ میگنیشیم کو اس مقصد کے لیے مفید نہیں سمجھا جاتا کیوں؟ (تحقیقی سوال)

[ii] What is the trend of reactivity in Alkali-metals down the group?

[ii] گروپ کے نیچے کی طرف الکلی میٹلز میں رد عمل کا رجحان کیا ہے؟

[iii] In the following reaction, chlorine acts as an oxidising agent. Which is the reducing agent?

$Cl_{2(aq)} + 2NaBr_{(aq)} \rightarrow 2NaCl_{(aq)} + Br_{2(g)}$

[iii] درج ذیل ری ایکشن میں کلورین ایک آکسی ڈائزنگ ایجنٹ کے طور پر کام کرتی ہے۔اس میں ریڈیو سنگ ایجنٹ کون سا ہوگا؟

$Cl_{2(aq)} + 2NaBr_{(aq)} \rightarrow 2NaCl_{(aq)} + Br_{2(g)}$

[iv] Which element is the most reactive an which is the least reactive among halogens? Give two reasons to explain your answer. (Constructed Response Question)

[iv] ہیلو جنز میں سے کون سا ایلیمنٹ سب سے زیادہ ری ایکٹو اور کون سا ایلیمنٹ سب سے کم ری ایکٹیو ہے؟اپنے جواب کی دو وجوبات بیان کریں۔

[v] Why reactivity of halogens decrease from top to bottom?

[v] ہیلو جنز کی ری ایکٹیویٹی اوپر سے نیچے تک کیوں کم ہوتی ہے؟

[vi] Compare the reactions of alkali metals with chlorine. (Constructed Response Question)

[vi] الکلی میٹلز اور کلورین کے ری ایکشنز کا موازنہ کریں۔ (تعمیری فکر کا سوال)

[vii] Why metals have high melting and boiling points?

[vii] میٹلز میں میلٹنگ اور بوائلنگ پوائنٹس کیوں زیادہ ہوتے ہیں؟

Q3. Write detailed answers of the following questions.(Answer any 2) (2X5=10) سوال نمبر3۔ مندرجہ ذیل سوالات کے تفصیل سے(کوئی سے 2 کا جواب دیں) جوابات دیں۔

1. Why and how does lithium behave differently form the rest of the alkali metals. (Investigative Questions)

1. لیتھیم کی خصوصیات باقی لکلی میٹلز سے کیسے مختلف ہیں اس کی وجہ بھی بتائیں؟ (تحقیقی سوال)

2. V_2O_5 catalyst is preferred over platinum in the oxidation of sulphur dioxide Give reasons.

2. بطور کیٹالسٹ V_2O_5 کو سلفر ڈائی آکسائڈ کی آکسیڈیشن میں پلاٹینم پر ترجیح دی جاتی ہے۔ وجہ بتائیں۔

3. Explain why noble gases are non reactive? also describe why elements wants to attain the configuration of noble gases?

3. وضاحت کریں کہ نوبل گیسیں غیر رد عمل(نان ری ایکٹو) کیوں ہیں؟ یہ بھی بیان کریں کہ ایلیمنٹس نوبل گیسوں کی تشکیل کیوں حاصل کرنا چاہتے ہیں؟