Test Jot Series

Test Jot Test Series

Student Name:		**Class:**	9th
Paper Type:	Chapter#5	**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. All chemical reactions involve: 1. تمام کیمیکل ری ایکشنز میں شامل ہیں:

(A) Enzyme انزائم	**(B)** Energy انرجی	**(C)** Crystal کرسٹل	**(D)** All of these یہ تمام

2. The average bond dissociation energy for the C-H bonds is 412 kJ mol^{-1} which of the following process will have enthalpy change close to 412 kJ mol^{-1}?

2. C-H بانڈز کی اوسط بانڈ ٹوٹنے کی انرجی 412kJ mol^{-1} ہے۔ ذیل میں درج کون سے ری ایکشن کی اینتھالپی چینج 412kJ mol^{-1} کے قریب ہوگی؟

(A) $CH_{4(g)} \rightarrow C_{(g)} + 2H_{2(g)}$	**(B)** $CH_{4(g)} \rightarrow C_{(g)} + 2H_{2(g)}$	**(C)** $CH_{4(g)} \rightarrow C_{(g)} + 4H_{(g)}$	**(D)** $CH_{4(g)} \rightarrow CH_{3(g)} + H_{(g)}$

3. The enthalpy of reaction $H_2+I_2 \rightarrow 2HI$: 3. اینتھالپی کا ری ایکشن $H_2+I_2 \rightarrow 2HI$:

(A) -571.6 kJ	**(B)** 11kJ	**(C)** -393.5 kJ	**(D)** +53.8kJ kJ

4. The standard enthalpy of reaction is: 4. ری ایکشن کا معیاری اینتھالپی ہے:

(A) $\Delta H°$	**(B)** ΔH	**(C)** $\Delta °H$	**(D)** $\Delta °H°$

5. Bond dissociation for O_2 is: 5. O_2 کے لیے بانڈ کی علیحدگی ہے:

(A) 498KJ mol	**(B)** 505KJ mol	**(C)** 605KJ mol	**(D)** 705KJ mol

6. Which catalyst is used in promoting the breakdown of ozone?

6. کون سا کیٹالسٹ اوزون کے ٹوٹنے کو فروغ دینے میں استعمال ہوتا ہے:

(A) Sodium سوڈیم	**(B)** Gold سونا	**(C)** Silver چاندی	**(D)** Chlorine کلورین

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

[i] What is the difference between enthalpy and enthalpy change? **[i]** اینتھالپی اور اینتھالپی چینج میں کیا فرق ہے؟	**[ii]** Can energy be transferred in a form other than heat during a chemical reaction? (Exercise) **[ii]** ری ایکشن کے دوران انرجی میں تبدیلی صرف ہیٹ کی شکل میں ہوتی ہے یا کسی اور شکل میں بھی ہوسکتی ہے؟ (مشق)
[iii] What is meant by exothermic reactions? **[iii]** ایکسو تھرمک ری ایکشن سے کیا مراد ہے؟	**[iv]** Can exothermic reaction be reversed? **[iv]** کیا ایکسو تھرمک ری ایکشن کو تبدیل کیا جا سکتا ہے؟
[v] Calculate the enthalpy change for the formation of one mole of liquid water. (Exercise) **[v]** ایک مول گیسی پانی سے مائع پانی بنانے کے لیے اینتھالپی چینج کیا ہوگی؟ (مشق)	**[vi]** How lipids are source of energy? **[vi]** لپڈز کس طرح انرجی کا ذریعہ ہیں؟ **[vii]** What is glycogen? **[vii]** گلائکوجن سے کیا مراد ہے؟

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. How equilibrium effect between a system and its surroundings? Explain factors that effect equilibrium. 1. کس طرح ایک سسٹم اور سراؤنڈنگ کے درمیان ایکوی لبریم الفیکٹ ہے؟ ان عوامل کی وضاحت کریں جو توازن کو متاثر کرتے ہیں۔
2. Explain concept of exothermic reactions including the release of heat energy and decrease in enthalpy. 2. ہیٹ انرجی کا اخراج اور اینتھالپی میں کمی سمیت ایکسو تھرمک ری ایکشن کے تصور کی وضاحت کریں۔
3. Draw an energy diagram for a hypothetical reaction which does not evolve or absorb heat. (Exercise) 3. ایک ایسی فرضی ری ایکشن کی انرجی پروفائل ڈایاگرام بنائیں جس میں یہ انرجی جذب ہوتی ہو اور نہ ہی خارج ہوتی ہو؟ (مشق)