Time: 10 Minutes	Paper Science 8	Total Marks: 10
3rd Month, 3rd Week, 6th Day	**Syllabus:** Revision test Syllabus (3rd week)	

Q.No.1 Encircle the correct answer from the following choices. (1 × 10 = 10)

درج ذیل میں سے درست جواب کا انتخاب کریں اور اُس کے گرد دائرہ لگائیں۔

i. The chemical reaction during which mass is neither created nor destroyed but is changes from one form to another. this statment belongs to:

ایسا ری ایکشن جس کے دوران ماس نہ تو بنے نہ ہی ختم ہو لیکن ایک شکل سے دوسری شکل میں تبدیل ہو جائے۔ یہ بیان تعلق رکھتا ہے۔

(a)	Law of conservation of energy قانون بقائے انرجی	(b)	Law of conservation of matter قانون بقائے مادہ
(c)	Law of mass action لاء آف ماس ایکشن	(d)	Law of conservation of momentum قانون بقائے مومینٹم

ii. The chemical formula of sodium nitrate is: **سوڈیم نائٹریٹ کا کیمیائی فارمولا ہے:**

(a)	$NaNO_2$	(b)	Na_2NO_3	(c)	$NaNO_3$	(d)	NaNO

iii. The colour of silver chloride precipitate is: **سلور کلورائڈ کے رسوب کا رنگ ہوتا ہے:**

(a)	Blue نیلا	(b)	Yellow پیلا	(c)	Green سبز	(d)	White سفید

iv. The word "exo" means: **لفظ ''ایکسو'' کا مطلب ہے۔**

(a)	Heat حرارت	(b)	Inside اندر	(c)	Outside باہر	(d)	Energy انرجی

v. A chemical reaction during which a compound split up into two or more simples substances is called:

ایسا کیمیائی ری ایکشن جس کے دوران ایک کمپاؤنڈ دو یا زیادہ سادہ چیزوں میں تبدیل ہو جائے کہلاتا ہے:

(a)	Combination reaction کمبی نیشن ری ایکشن	(b)	Decomposition reaction ڈی کمپوزیشن ری ایکشن
(c)	Displacement reaction ڈسپلیسمنٹ ری ایکشن	(d)	Addition reaction ایڈیشن ری ایکشن

vi. In which reaction energy is absorbed? **کس ری ایکشن میں انرجی جذب ہوتی ہے؟**

(a)	Exothermic reaction ایکسوتھرمک ری ایکشن	(b)	Endothermic reaction اینڈوتھرمک ری ایکشن
(c)	Decomposition ڈی کمپوزیشن	(d)	None of these ان میں سے کوئی نہیں

vii. $Fe + Cl_2 \longrightarrow FeCl_3$ This chemical equation represents:

$Fe + Cl_2 \longrightarrow FeCl_3$ یہ مساوات ظاہر کرتی ہے۔

(a)	Balanced equation متوازن مساوات	(b)	Unbalanced equation غیر متوازن مساوات
(c)	Reversible equation ریورسیبل مساوات	(d)	None of these ان میں سے کوئی نہیں

1

viii. Which chemist put forward law of conservation of mass?

قانون بقائے ماس کس کیمسٹ نے پیش کیا؟

(a)	Newton نیوٹن	(b)	Lavoisier لیوائزر	(c)	Einstein آئن سٹائن	(d)	Marie Curie میری کیوری

ix. $CaCO_3 \xrightarrow{Heat} CaO + CO_2$ The is equation shows:

$CaCO_3 \xrightarrow{Heat} CaO + CO_2$ یہ مساوات ظاہر کرتی ہے:

(a)	Combination reaction کمبی نیشن ری ایکشن	(b)	Decomposition reaction ڈی کمپوزیشن ری ایکشن
(c)	Displacement reaction ڈسپلیسمنٹ ری ایکشن	(d)	Addition reaction ایڈیشن ری ایکشن

x. The ability of an atom or radical to displace another depends upon its:

کسی ایٹم یا ریڈیکل کی دوسرے کی جگہ تبدیل کرنے کا انحصار اس کی......پر ہوتا ہے۔

(a)	Electropositivity الیکٹروپوزیٹیوٹی	(b)	Electronegativity الیکٹرونیگیٹیوٹی
(c)	Electron affinity الیکٹرون افینٹی	(d)	Both a & b a اور b دونوں

Q.No.2. Write short answers. (2 × 6 = 12) **مختصر جوابات لکھیں۔**

(i) How does the structure of substance remains stable? کوئی چیز اپنی سٹرکچر کیسے قائم رکھتی ہے؟

(ii) What is the difference between endothermic and exothermic reaction reaction.

اینڈوتھرمک اور ایکسوتھرمک ری ایکشنز میں کیا فرق ہے؟

(iii) Write two examples of combination reaction. کمبی نیشن ری ایکشن کی دو مثالیں لکھیں۔

(iv) What are double displacement reactions? ڈبل ڈسپلیسمنٹ ری ایکشنز کیا ہیں؟

(v) $CaCl_2 + Na_2CO_3 \longrightarrow CaCO_3 + NaCl$ balance the given equation.

$CaCl_2 + Na_2CO_3 \longrightarrow CaCO_3 + NaCl$ دی گئی مساوات کو متوازن کریں۔

(vi) Write down two equations which verifiy law of conservation of mass.

دو مساواتیں لکھیں جو قانون بقائے ماس کی وضاحت کرتی ہوں۔

Q.No.3. Write long answer. (3) **تفصیلی جواب لکھیں۔**

Explain displacement and addition reactions with different examples.

مختلف مثالوں سے ڈسپلیسمنٹ اور ایڈیشن ری ایکشنز کی وضاحت کریں۔