

Time: 10 Minutes	Paper Science 8	Total Marks: 10
3rd Month, 3rd Week, 3rd Day	Syllabus: Unit 6: Types of reactions to decomposition reaction.	

Q.No.1 Encircle the correct answer from the following choices. (0.5 × 6 = 3)

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

i. How many types of chemical reactions? کیمیائی ری ایکشنز کی کتنی اقسام ہیں؟

(a)	2	(b)	3	(c)	4	(d)	5
-----	---	-----	---	-----	---	-----	---

ii. The reaction in which two or more substances reacts to form a compound is called: ایساری ایکشن جس میں دو یا زیادہ چیزیں مل کر کمپاؤنڈ بنا کر لیتا ہے:

(a)	Displacement reaction ڈسپلیسمنٹ ری ایکشن	(b)	Doubled displacement reaction ڈبل ڈسپلیسمنٹ ری ایکشن
(c)	Combination reaction کبجیشن ری ایکشن	(d)	Decomposition reaction ڈی کمپوزیشن ری ایکشن

iii. The formula of ammonia is: امونیا کا فارمولا ہے:

(a)	HCl	(b)	NH <sub>3</sub>	(c)	NH <sub>4</sub>	(d)	NaCl
-----	-----	-----	-----------------	-----	-----------------	-----	------

iv. The chemical formula of lead oxide is: لیڈ آکسائیڈ کا کیمیائی فارمولا ہے:

(a)	PbO	(b)	Pb <sub>2</sub> O	(c)	PbO <sub>3</sub>	(d)	Pb <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
-----	-----	-----	-------------------	-----	------------------	-----	--------------------------------

v.  $\text{CaCO}_3 \xrightarrow{\text{Heat}} \text{CaO} + \text{CO}_2$  The is equation shows:

یہ مساوات ظاہر کرتی ہے:  $\text{CaO} + \text{CO}_2 \xrightarrow{\text{Heat}} \text{CaCO}_3$

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

vi. Which equation shows combination reaction? کون سی مساوات کبجیشن ری ایکشن کو ظاہر کرتی ہے؟

(a)	$\text{Zn} + \text{CuSO}_4 \longrightarrow \text{ZnSO}_4 + \text{Cu}$	(b)	$2\text{KClO}_4 \xrightarrow{\text{Heat}} 2\text{KCl} + 3\text{O}_2$
(c)	$\text{CaO} + \text{CO}_2 \longrightarrow \text{CaCO}_3$	(d)	$\text{BaCl}_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{BaSO}_4 + \text{NaCl}$

Q.No.2. Write short answers. (2 × 2 = 4) مختصر جوابات لکھیں۔

(i) What is decomposition reaction? ڈی کمپوزیشن ری ایکشن کیا ہے؟

(ii) Write two examples of combination reaction. کبجیشن ری ایکشن کی دو مثالیں لکھیں۔

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

(i) Write a note on combination reactions. کبجیشن ری ایکشن پر نوٹ لکھیں۔

Time: 10 Minutes	Paper Science 8	Total Marks: 10
3rd Month, 3rd Week, 3rd Day	Syllabus: Unit 6: Types of reactions to decomposition reaction.	

Q.No.1 Encircle the correct answer from the following choices. (0.5 × 6 = 3)

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

i. How many types of chemical reactions? کیمیائی ری ایکشنز کی کتنی اقسام ہیں؟

(a)	2	(b)	3	(c)	4	(d)	5
-----	---	-----	---	-----	---	-----	---

ii. The reaction in which two or more substances reacts to form a compound is called: ایساری ایکشن جس میں دو یا زیادہ چیزیں مل کر کمپاؤنڈ بنا کر لیتا ہے:

(a)	Displacement reaction ڈسپلیسمنٹ ری ایکشن	(b)	Doubled displacement reaction ڈبل ڈسپلیسمنٹ ری ایکشن
(c)	Combination reaction کبجیشن ری ایکشن	(d)	Decomposition reaction ڈی کمپوزیشن ری ایکشن

iii. The formula of ammonia is: امونیا کا فارمولا ہے:

(a)	HCl	(b)	NH <sub>3</sub>	(c)	NH <sub>4</sub>	(d)	NaCl
-----	-----	-----	-----------------	-----	-----------------	-----	------

iv. The chemical formula of lead oxide is: لیڈ آکسائیڈ کا کیمیائی فارمولا ہے:

(a)	PbO	(b)	Pb <sub>2</sub> O	(c)	PbO <sub>3</sub>	(d)	Pb <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
-----	-----	-----	-------------------	-----	------------------	-----	--------------------------------

v.  $\text{CaCO}_3 \xrightarrow{\text{Heat}} \text{CaO} + \text{CO}_2$  The is equation shows:

یہ مساوات ظاہر کرتی ہے:  $\text{CaO} + \text{CO}_2 \xrightarrow{\text{Heat}} \text{CaCO}_3$

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

vi. Which equation shows combination reaction? کون سی مساوات کبجیشن ری ایکشن کو ظاہر کرتی ہے؟

(a)	$\text{Zn} + \text{CuSO}_4 \longrightarrow \text{ZnSO}_4 + \text{Cu}$	(b)	$2\text{KClO}_4 \xrightarrow{\text{Heat}} 2\text{KCl} + 3\text{O}_2$
(c)	$\text{CaO} + \text{CO}_2 \longrightarrow \text{CaCO}_3$	(d)	$\text{BaCl}_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{BaSO}_4 + \text{NaCl}$

Q.No.2. Write short answers. (2 × 2 = 4) مختصر جوابات لکھیں۔

(i) What is decomposition reaction? ڈی کمپوزیشن ری ایکشن کیا ہے؟

(ii) Write two examples of combination reaction. کبجیشن ری ایکشن کی دو مثالیں لکھیں۔

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

(i) Write a note on combination reactions. کبجیشن ری ایکشن پر نوٹ لکھیں۔