1

Time: 10 Minutes	Paper Science 8	Total Marks: 10		·		Science 8	Total Marks: 10		
3rd Month, 3rd Week, 3rd Day Syllabus: Unit 6: Types of reactions to decomposition reaction.				3rd Month, 3rd Week, 3rd Day Syllabus: Unit 6: Types of reactions to decomposition reaction.					
Q.No.1 Encircle the correct	t answer from the following	.No.1 Encircle the correct answer from the following choices. $(0.5 \times 6 = 3)$							
	ریں اوراُس کے گرددائر ہ لگائیں۔	,		ائرُ ہ لگا ئیں۔	کریں اور اُس کے گردد	ت جواب کاانتخاب	درج ذیل میں سے درس		
i. How many types of chemical reactions? بیمیانی ری ایکشنز کی کتنی اقسام بین؟			i. Ho	i. How many types of chemical reactions? بيمياني ري ا يكشنز كي كتني اقسام بين؟					
(a) 2 (b)	3 <b>(c)</b> 4	(d) 5	(a)	2 <b>(b)</b>	3	(c) 4	(d)	5	
ii. The reaction in which two or more substances reacts to form a compound is  ii. The reaction in which two or more substances reacts to form a compound is									
ا پیش جس مین دویازیاده چیزین ل کر کمپاؤنڈ بنا ئیں کہلاتا ہے: called: ایساری ایشن جس مین دویازیاده چیزین ل کر کمپاؤنڈ بنا ئیں کہلاتا ہے:							ایباری ایکشن جس مین		
(a) Displacement reaciton	<b>(b)</b> Double disp وشيليسمنٹ ري ايکشن	ۇ مل ۋسپلىسىنىڭ رى ايىكشن lacement reaciton	(a) Di	splacement reacito	سپلیسمنٹ ری ایکشن n	<b>(b)</b> Double displ	acementreaciton	ڈبل ڈسپلیسمنٹ ریا <sup>یکشن</sup> ا	
(c) Combination reaciton	<b>(d)</b> Decompo کمبی نیشن ری ایکشن	ڈی کمپوزیشن ری ایکشن sition reaction	(c) Co	ombination reacito	کمبی نیشن ری ایکشن n	(d) Decompos	ition reaction (	ڈی کمپوزیشن ری ا <sup>یکش</sup> ن	
iii. The formula of ammonia is:				iii. The formula of ammonia is:					
(a) HCℓ (b)	NH <sub>3</sub> (c) NH	l₄ <b>(d)</b> NaCℓ	(a)	HCℓ <b>(b)</b>	NH <sub>3</sub>	(c) NH	4 (d)	NaCℓ	
iv. The chemical formula of lead oxide is: لیڈآ کسائیڈکا کیمیائی فارمولاہے:				e chemical formu	a of lead oxide	is:	ارمولاہے:	لیڈآ کسائیڈ کا کیمیائی ف	
(a) PbO (b)	Pb <sub>2</sub> O (c) Pb0	O <sub>3</sub> (d) Pb <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	(a)	PbO (b)	Pb₂O	(c) PbC	) <sub>3</sub> (d)	Pb <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	
v. CaCO <sub>3</sub> Heat CaO + Co	CO₃ Heat ► CaO +	CO <sub>2</sub> The is equa	ation shows:						
		د CaO + CO₂ <u>Heat</u> CaCO₃				ماوات ظاہر کرتی ہے:	يم CaO + CO	<u>Heat</u> <b>CaCO</b> ₃	
(a) Combination reaction	( <b>b)</b> Decompo کمبی نیشن ری ایکشن	ڈی کمپوزلیشن ری ایکشن sition reaction	(a) Co	ombination reaction	مبی نیشن ری ایکشن n	(b) Decompos	ition reaction (	ڈی کمپوزیشن ری ا <sup>یکش</sup> ن	
(c) Displacement reaction (	( <b>d)</b> Addition وشیلیسموٹ ری ایکشن	reaction ایڈیشن ری ایکشن	( <b>c)</b> Di	splacement reactio	سپلیسمنٹ ری ایکشن n	d) Addition اوُّ	reaction	ایڈیشن ری ایکشن	
vi. Which equation shows combination reaction? کون می ساوات کمبی نیشن ری ایکشن کوظا ہر کرتی ہے؟ vi. Which equation shows combination reaction?									
(a) $Zn + CuSO_4 \longrightarrow Zn$	SO <sub>4</sub> + C <sub>U</sub> (b) 2KC	$C\ell O_4 \xrightarrow{\text{Heat}} 2KC\ell + 3O_2$	(a)	Zn + CuSO <sub>4</sub>	ZnSO <sub>4</sub> + C <sub>u</sub>	<b>(b)</b> 2KC	ℓO₄ <u>Heat</u> 2I	KCℓ + 3O <sub>2</sub>	
(c) $CaO + CO_2 \longrightarrow$	CaCO₃ (d) BaCℓ₂ +	$-Na_2SO_4 \longrightarrow BaSO_4 + NaC\ell$	(c)	CaO + CO <sub>2</sub>	→ CaCO <sub>3</sub>	(d) BaCℓ₂ +	Na₂SO₄→ E	BaSO₄ + NaCℓ	
Q.No.2. Write short answers. (2 × 2 = 4) مخترجوابات کصیں۔ Q.No.2. Write short answers. (2 × 2 = 4)									
(i) What is decomposition reaction? وڈی کمپوزیشن ری ایکشن کیا ہے؟				(i) What is decomposition reaction? ﴿ يَ مُهِوزِيشُ رَى الْ يَشْنُ كِيا ہِے؟					
(ii) Write two examples of combination reaction. کمبی نیشن ری ایشن کی دومثالیر ککتیس ـ انتان کی دومثالیر ککتیس ـ (ii) Write two examples of combination reaction.									
وا باکسیں۔ (3) Q.No.3. Write long answer.				تفصيلي جواب کصين _ Q.No.3. Write long answer. (3)					
(i) Write a note on combin	nation reactions.	کمبی نیشن ری ایکشن پرِنوٹ <sup>لکھ</sup> یں۔	(i) W	rite a note on com	bination reaction	ons.	رِنوٹ <sup>لک</sup> ھیں۔	کمبی نیشن ری ایکشن بر	