

Time: 10 Minutes	Paper Science 8	Total Marks: 10
3rd Month, 4th Week, 5th Day		
Syllabus: Unit # 6 Exercise		

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 اس کے گرد دائرہ لگائیں۔

i. The products of reaction between zinc and dilute sulphuric acid are:

زنک اور ڈائلوٹڈ سلفیورک ایسڈ کے درمیان ری ایکشن کی پروڈکٹس ہیں:

(a) Zinc oxide & water	زنک آکسائیڈ اور پانی	(b) Zinc sulphide & water	زنک سلفائیڈ اور پانی
(c) Zinc sulphate & hydrogen	زنک سلفیٹ اور ہائیڈروجن	(d) Zinc sulphide & hydrogen	زنک سلفائیڈ اور ہائیڈروجن

ii. Which of the following is an unbalanced chemical equation?

ان میں سے کون سی غیر متوازن کیمیائی مساوات ہے؟

(a) $CH_4 + 2O_2 \rightarrow 2H_2O + CO_2$	(b) $Na + Cl_2 \rightarrow NaCl$
(c) $C + Cu_2O \rightarrow CO + 2Cu$	(d) $C + O_2 \rightarrow CO_2$

iii. The thermal decomposition of calcium carbonate produces a gas:

کیلشیم کاربونیٹ کی تھرمل ڈیکمپوزیشن سے گیس بنتی ہے:

(a) Oxygen gas	آکسیجن گیس	(b) Carbon dioxide	کاربن ڈائی آکسائیڈ
(c) Nitrogen gas	نائٹروجن گیس	(d) Carbon monoxide	کاربن مونو آکسائیڈ

iv. How many oxygen atoms are present in one molecule of  $Mg(HCO_3)_2$ ?

$Mg(HCO_3)_2$  کے ایک مالیکیول میں کتنے آکسیجن ایٹمز موجود ہوتے ہیں؟

(a) 2	(b) 4	(c) 6	(d) 8
-------	-------	-------	-------

v. The reaction between calcium oxide and carbon dioxide to form calcium carbonate is an example of:

کیلشیم کاربونیٹ بنانے کے لیے کیلشیم آکسائیڈ اور کاربن ڈائی آکسائیڈ کے درمیان ری ایکشن مثال ہے:

(a) Addition reaction	ایڈیشن ری ایکشن	(b) Decomposition reaction	ڈیکمپوزیشن ری ایکشن
(c) Acid base reaction	ایسڈ بیس ری ایکشن	(d) Neutralization reaction	نیوٹرائزیشن ری ایکشن

vi. Which of the following is a balanced chemical equation?

ان میں سے کون سی متوازن کیمیائی مساوات ہے؟

(a) $Fe + 3Cl_2 \rightarrow 2FeCl_3$	(b) $Fe + 3Cl \rightarrow FeCl_3$
(c) $2Fe + 3Cl_2 \rightarrow 2FeCl_3$	(d) $Fe + Cl_2 \rightarrow FeCl_3$

Q.No.2. Write short answers. (2 × 2 = 4)

مختصر جوابات لکھیں۔

(i) What are products?

پروڈکٹس کیا ہیں؟

(ii) What is the different between exothermic reactions and endothermic reactions?

ایکسو تھرمک ری ایکشنز اور اینڈو تھرمک ری ایکشنز کے درمیان کیا فرق ہے؟

Q.No.3. Write long answer. (3)

تفصیلی جواب لکھیں۔

(i) How combination and decomposition reactions are related to each others?

کبھی نیشن اور ڈیکمپوزیشن ری ایکشنز ایک دوسرے سے کیسے تعلق رکھتے ہیں؟

Time: 10 Minutes	Paper Science 8	Total Marks: 10
3rd Month, 4th Week, 5th Day		
Syllabus: Unit # 6 Exercise		

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 اس کے گرد دائرہ لگائیں۔

i. The products of reaction between zinc and dilute sulphuric acid are:

زنک اور ڈائلوٹڈ سلفیورک ایسڈ کے درمیان ری ایکشن کی پروڈکٹس ہیں:

(a) Zinc oxide & water	زنک آکسائیڈ اور پانی	(b) Zinc sulphide & water	زنک سلفائیڈ اور پانی
(c) Zinc sulphate & hydrogen	زنک سلفیٹ اور ہائیڈروجن	(d) Zinc sulphide & hydrogen	زنک سلفائیڈ اور ہائیڈروجن

ii. Which of the following is an unbalanced chemical equation?

ان میں سے کون سی غیر متوازن کیمیائی مساوات ہے؟

(a) $CH_4 + 2O_2 \rightarrow 2H_2O + CO_2$	(b) $Na + Cl_2 \rightarrow NaCl$
(c) $C + Cu_2O \rightarrow CO + 2Cu$	(d) $C + O_2 \rightarrow CO_2$

iii. The thermal decomposition of calcium carbonate produces a gas:

کیلشیم کاربونیٹ کی تھرمل ڈیکمپوزیشن سے گیس بنتی ہے:

(a) Oxygen gas	آکسیجن گیس	(b) Carbon dioxide	کاربن ڈائی آکسائیڈ
(c) Nitrogen gas	نائٹروجن گیس	(d) Carbon monoxide	کاربن مونو آکسائیڈ

iv. How many oxygen atoms are present in one molecule of  $Mg(HCO_3)_2$ ?

$Mg(HCO_3)_2$  کے ایک مالیکیول میں کتنے آکسیجن ایٹمز موجود ہوتے ہیں؟

(a) 2	(b) 4	(c) 6	(d) 8
-------	-------	-------	-------

v. The reaction between calcium oxide and carbon dioxide to form calcium carbonate is an example of:

کیلشیم کاربونیٹ بنانے کے لیے کیلشیم آکسائیڈ اور کاربن ڈائی آکسائیڈ کے درمیان ری ایکشن مثال ہے:

(a) Addition reaction	ایڈیشن ری ایکشن	(b) Decomposition reaction	ڈیکمپوزیشن ری ایکشن
(c) Acid base reaction	ایسڈ بیس ری ایکشن	(d) Neutralization reaction	نیوٹرائزیشن ری ایکشن

vi. Which of the following is a balanced chemical equation?

ان میں سے کون سی متوازن کیمیائی مساوات ہے؟

(a) $Fe + 3Cl_2 \rightarrow 2FeCl_3$	(b) $Fe + 3Cl \rightarrow FeCl_3$
(c) $2Fe + 3Cl_2 \rightarrow 2FeCl_3$	(d) $Fe + Cl_2 \rightarrow FeCl_3$

Q.No.2. Write short answers. (2 × 2 = 4)

مختصر جوابات لکھیں۔

(i) What are products?

پروڈکٹس کیا ہیں؟

(ii) What is the different between exothermic reactions and endothermic reactions?

ایکسو تھرمک ری ایکشنز اور اینڈو تھرمک ری ایکشنز کے درمیان کیا فرق ہے؟

Q.No.3. Write long answer. (3)

تفصیلی جواب لکھیں۔

(i) How combination and decomposition reactions are related to each others?

کبھی نیشن اور ڈیکمپوزیشن ری ایکشنز ایک دوسرے سے کیسے تعلق رکھتے ہیں؟