



DANISH ACADEMY

Kot Haibat DGK

03467300010

Name:		Roll #:		Subject:	Chemistry-9	Test #:	1168703
Test Detail:	Type 10 - Full Test (No Choice) (MCQs=12, SQs=15, LQs=2) - Marks=60					Time:	
Syllabus:	U-7,					Date:	17-Feb-2023
1.	(A) (B) (C) (D)	4.	(A) (B) (C) (D)	7.	(A) (B) (C) (D)	10.	(A) (B) (C) (D)
2.	(A) (B) (C) (D)	5.	(A) (B) (C) (D)	8.	(A) (B) (C) (D)	11.	(A) (B) (C) (D)
3.	(A) (B) (C) (D)	6.	(A) (B) (C) (D)	9.	(A) (B) (C) (D)	12.	(A) (B) (C) (D)

1- Choose the correct answer.

(12×1=12)

-1 درست جواب کے گرد دائرہ لگائیں۔

- It is an example of: $2ZnO + C \rightarrow 2Zn + CO_2$

Electrolysis (D) Redox (C) Reduction (B) Oxidation (A)

یہ ایک مثال ہے: $2ZnO + C \rightarrow 2Zn + CO_2$
- In which branch of chemistry, the relationship between electricity and chemical reaction is studied?

Inorganic chemistry (B) Organic chemistry (A)

ان آرگینک کیمسٹری (B) آرگینک کیمسٹری (A)
- The oxidation number of oxygen in peroxide is:

+2 (D) +1 (C) -1 (B) 0 (A)

پر آکسائیڈ میں آکسیجن کا آکسائیڈیشن نمبر ہوتا ہے۔
- A specie that reduces a substance by donating electrons to it is called:

Reducing Agent (B) Oxidizing Agent (A)

ڈی ہائیڈریٹنگ ایجنٹ (D) کلورنگ ایجنٹ (C)

ہو نوں جو کسی شے کو الیکٹرونز دے کر ریڈیوس کرتا ہے کہلاتا ہے:
- Formation of water from hydrogen and oxygen is:

Redox reaction (B) Acid-base reaction (A)

Decomposition (D) Neutralization (C)

ہائیڈروجن اور آکسیجن سے پانی کا بننا ہے۔
- During the formation of water from hydrogen and oxygen, which of the following does not occur?

Hydrogen has oxidized (A)

Oxygen has reduced (B)

Oxygen gains electrons (C)

Hydrogen behaves as oxidizing Agent (D)

ہائیڈروجن کی آکسائیڈیشن ہو گئی ہے (A)

آکسیجن کی ریڈکشن ہو گئی ہے (B)

آکسیجن الیکٹرون حاصل کرتی ہے (C)

ہائیڈروجن آکسائیڈائزنگ ایجنٹ کے طور پر کام کرتی ہے (D)
- Pure water is an example of:

Strong electrolyte (B) Weak electrolyte (A)

Strong base (D) Strong acid (C)

خالص پانی مثال ہے:
- Which one of the following is electrolyte?

Suger solution (B) Sodium chloride solution (A)

Urea (D) Benzene (C)

درج ذیل میں کونسا الیکٹرو لائٹ ہے؟
- What is obtained from Fused NaCl?

Sodium metal (B) NaOH (A)

None (D) Both A and B (C)

کچلے ہوئے سوڈیم کلورائیڈ سے کیا تیار ہوتا ہے؟
- In Down's cell where sodium is collected at:

On wires (D) In solution (C)

At cathode (B) At anode (A)

ڈاؤن سیل میں سوڈیم جمع ہوتی ہے:
- The process of coating a thin layer of zinc on iron is called:

Alloying (D) Galvanizing (C)

Reducing (B) Oxidizing (A)

آئرن پر زنک کی باریک تہہ جمائے کا عمل کہلاتا ہے۔
- The electrolyte used in electroplating of silver is:

$Cr_2(SO_4)_3$ solution (B) Silver nitrate solution (A)

$CuSO_4$ solution (D) H_2SO_4 solution (C)

سلور کی الیکٹرو پلٹنگ میں کونسا الیکٹرو لائٹ استعمال ہوتا ہے؟



DANISH ACADEMY

Kot Haibat DGK

03467300010

Name:		Roll #:		Subject:	Chemistry-9	Test #:	1168703
Test Detail:	Type 10 - Full Test (No Choice) (MCQs=12, SQs=15, LQs=2) - Marks=60					Time:	
Syllabus:	U-7,					Date:	17-Feb-2023

(Part-I - حصہ اول)

- 2- Answer the short questions. (5x2=10)**
- 2 درج ذیل سوالات کے مختصر جوابات لکھئے۔**
- i. What type of chemical reaction take place between ZnO and C? **i. ZnO اور C میں کس طرح کا کیمیکل ری ایکشن ہوتا ہے؟**
- ii. Define reduction in terms of loss or gain of oxygen or hydrogen. Give an example. **ii. آکسیجن یا ہائیڈروجن کے اخراج یا حصول کے حوالے سے ریڈکشن کی تعریف کریں۔ مثال بھی دیں۔**
- iii. Why does the anode carries negative charge in galvanic cell but positive charge in electrolytic cell? Justify with comments. **iii. گیلوانک سیل میں اینوڈ نیگیٹو چارج لیکن الیکٹرو لیکٹک سیل میں پازٹیو چارج کیوں رکھتا ہے؟ وضاحت کریں۔**
- iv. In a compound MX_3 . Find out the oxidation number of M and X. **iv. ایک کمپاؤنڈ MX_3 میں M اور X کا آکسیدیشن نمبر معلوم کریں۔**
- v. An element X has oxidation state O, what will be its oxidation state when it gains three electrons. **v. ایک ایلیمنٹ X کی آکسیدیشن سٹیٹ زیرو ہے جب یہ تین الیکٹرونز حاصل کرے گا تو اس کی آکسیدیشن سٹیٹ کیا ہوگی؟**
- 3- Answer the short questions. (5x2=10)**
- 3 درج ذیل سوالات کے مختصر جوابات لکھئے۔**
- i. Define oxidation and oxidizing agent and give example. **i. آکسیدیشن اور آکسیڈائزنگ ایجنٹ کی تعریف کریں اور مثالیں دیں۔**
- ii. In the following reaction, how can you justify that H_2S is oxidized and SO_2 is reduced? **ii. درج ذیل ری ایکشن میں آپ کیسے ثابت کریں کہ H_2S کی آکسیدیشن اور SO_2 کی ریڈکشن ہوئی ہے؟**
- $SO_2 + \rightarrow 2H_2O + 3S_2$
- iii. Write two uses of Redox Reactions in daily life. **iii. روزمرہ زندگی میں ریڈوکس ری ایکشنز کے دو استعمالات لکھئے۔**
- iv. What is composition of Daniel cell? **iv. ڈینیئل سیل کی بناوٹ کیا ہے؟**
- v. What is the function of salt bridge? **v. سالت برج کا فنکشن کیا ہے؟**
- 4- Answer the short questions. (5x2=10)**
- 4 درج ذیل سوالات کے مختصر جوابات لکھئے۔**
- i. What by-products are produced in Down's cell? **i. ڈاؤنزیل میں پیدا ہونے والی ہائیڈروجن پر وڈکٹ کونسی ہے؟**
- ii. Define Brine. **ii. برائن کی تعریف کریں۔**
- iii. What by products are produced in Nelson cell? **iii. نیلسن سیل میں کون سے ہائیڈروجن پراڈکٹس بنتے ہیں؟**
- iv. What is metallic coating? Write its importance. **iv. میٹیک کوٹنگ کیا ہے؟ اس کی اہمیت لکھئے۔**
- v. State the best method for protection of metal from corrosion? **v. کروڈن سے بچاؤ کا سب سے بہترین طریقہ کون سا ہے؟**

(Part-II - حصہ دوم)

- Attempt given long questions. (2x9=18)**
- درج ذیل سوالات کے تفصیلی جواب لکھئے۔**
- 5(a) Calculate the oxidation number of sulphur in H_2SO_4 when O.N of H = +1 and O = -2. **5(a) H_2SO_4 میں سلفر کا آکسیدیشن نمبر لکھئے جبکہ ہائیڈروجن اور آکسیجن کے آکسیدیشن نمبر H = +1 اور O = -2 ہیں۔**
- (b) Compare electrolytic and galvanic cell. **(b) الیکٹرو لیکٹک اور گیلوانک سیل کا موازنہ کیجئے۔**
- 6(a) Write down the construction and working of Nelson's cell in detail. **6(a) نیلسن سیل کی بناوٹ اور کام کا طریقہ کار تفصیل کے ساتھ بیان کریں۔**
- (b) Define corrosion. How corrosion is prevented through zinc coating? **(b) کروڈن کی تعریف کیجئے۔ زنک کوٹنگ سے کروڈن کو کس طرح روکا جاسکتا ہے؟**



DANISH ACADEMY

Kot Haibat DGK

03467300010

Name:		Roll #:		Subject:	Chemistry-9	Test #:	1168703
Test Detail:	Type 10 - Full Test (No Choice) (MCQs=12, SQs=15, LQs=2) - Marks=60					Time:	
Syllabus:	U-7,					Date:	17-Feb-2023

TEST TYPE WITH ANSWERS KEY

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12
B	C	B	B	B	D	A	A	B	B	C	A