



SHAMIM GRAMMAR SCHOOL (SGS)
Naseeb Abad Purana Kahna Main Ferozpur Road Lhr.

chapter 7

Student Name: _____ Roll No. _____ / Marks Obtained/Total Marks: _____ / 50

Class: Nine Subject Name: Chemistry 9 کیمسٹری Date: _____ Time Allowed : 1 Hour

D Tick the Correct Option:

(All questions / options - 10 / 0) 10 Marks

(All questions / options - 10 / 0) 10 Marks

دُرست آپشن پر ٹیک کا نشان لگائیے:-

1) A specie that reduces a substance by donating electrons to it is called:

(1) ایسی نوع جو الیکٹرونز دے کر کسی چیز کو ریڈوکس کرے زنک ہے کہلاتی ہے۔

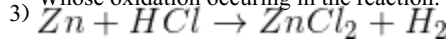
a) oxidizing agent آکسیدائزنگ ایجنٹ (a)	b) reducing agent ریڈیوسنگ ایجنٹ (b)	c) coloring agent کھرنگ ایجنٹ (c)	d) dehydrating agent ڈی ہائیڈریٹنگ ایجنٹ (d)
--	---	--------------------------------------	---

2) The oxidation state of Nitrogen in HNO_3 is:

(2) HNO_3 میں N کی آکسیدیشن سٹیٹ ہے۔

a) +3 +3 (a)	b) +4 +4 (b)	c) +5 +5 (c)	d) +6 +6 (d)
-----------------	-----------------	-----------------	-----------------

3) Whose oxidation occurring in the reaction:



(3) ری ایکشن میں کس کی آکسیدیشن ہوتی ہے۔
 $Zn + HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2$

a) Chlorine کلورین (a)	b) Zinc زنک (b)	c) Hydrogen ہائیڈروجن (c)	d) Oxygen آکسیجن (d)
---------------------------	--------------------	------------------------------	-------------------------

4) The oxidation state of sulphur in H_2SO_4 is:

(4) H_2SO_4 میں S کی آکسیدیشن سٹیٹ ہے۔

a) +5 +5 (a)	b) +6 +6 (b)	c) -6 -6 (c)	d) +3 +3 (d)
-----------------	-----------------	-----------------	-----------------

5) Spontaneous chemical reaction takes place in:

(5) سپونٹینئس کیمیکل ری ایکشن ---- میں ہوتا ہے۔

a) electrolyte cell الیکٹروسل (a)	b) galvanic cell گیلوانک سیل (b)	c) nelson's cell نیلسن سیل (c)	d) down's cell ڈاؤن سیل (d)
--------------------------------------	-------------------------------------	-----------------------------------	--------------------------------

6) Which one of the following method is used for production of sodium metal:

(6) کونسا طریقہ سوڈیم میٹل کی تیاری میں استعمال ہوتا ہے۔

a) Nelson cell نیلسن سیل (a)	b) Down cell ڈاؤن سیل (b)	c) Dry cell ڈرائی سیل (c)	d) Daniel cell ڈینیئل سیل (d)
---------------------------------	------------------------------	------------------------------	----------------------------------

7) Formation of water from hydrogen and oxygen is a _____ reaction:

(7) آکسیجن اور ہائیڈروجن سے پانی کا بنا ---- ری ایکشن ہے۔

a) redox ریڈوکس (a)	b) acid -base ایسڈ بیس (b)	c) neutralization نیوٹرائلائزیشن (c)	d) decomposition ڈی کمپوزیشن (d)
------------------------	-------------------------------	---	-------------------------------------

8) A process of oxidation is:

(8) آکسیدیشن پروسیس ہے۔

a) removal of oxygen آکسیجن کا اخراج (a)	b) gain of electrons الیکٹرونز کا حصول (b)	c) loss of electrons الیکٹرونز کا اخراج ہونا (c)	d) addition of hydrogen آکسیجن کا اخراج (d)
---	---	---	--

9) Type of electrochemical cell are:

(9) الیکٹروکیمیکل سیل کی اقسام ہیں۔

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

10) Oxidation number of free element is:

:Oxidation number of free element is (10)

a) 0	b) +1	c) +2	d) +3
0 (a)	+1 (b)	+2 (c)	+3 (d)

ID Write short answers to these questions:

(All questions / options - 13 / 3) 20 Marks

(All questions / options - 13 / 3) 20 Marks

(II درج ذیل سوالات کے مختصر جوابات لکھیے:-)

- 1) What happened at cathode in a Galvanic Cell?
(1) ایک گیلوانک سیل میں کیتھوڈ میں کیا ہوا۔
- 2) What is meant by brine?
(2) برائن سے کیا مراد ہے۔
- 3) Where do the electrons flow from Zn electrode in Daniel cell?
(3) الیکٹروڈ سے الیکٹرونز کہاں سے خارج ہوتے ہیں۔ Zn-ذیلیل سیل میں
- 4) Write two rules for assigning oxidation number.
(4) آکسیدیشن نمبر کی تفویض کے دو اصول بیان کریں۔
- 5) Which substance is oxidized and reduced in following reaction. Identify these $2Na + Cl_2 \rightarrow NaCl$
(5) درج ذیل ری ایکشنز میں سے کون سی چیزیں آکسائیڈ اور ریڈیوسڈ ہوتی ہے ان کی پہچان کریں۔
- 6) How the half cells of galvanic cell are connected?
(6) گیلوانک سیل کا ہاف سیل کیسے جوڑا جاتا ہے۔
- 7) What is difference between valency and oxidation state?
(7) ویلنسی اور آکسیدیشن سٹیٹ میں کیا فرق ہے۔
- 8) What is spontaneous reaction? In which cell this reacting takes place?
(8) سپونٹینس ری ایکشن کیا ہے کس میں یہ ری ایکشن ہوتا ہے۔
- 9) Define electrochemistry.
(9) الیکٹروکیمسٹری کی تعریف کریں۔
- 10) Differentiate between strong and weak electrolyte?
(10) طاقتور اور کمزور الیکٹرولائٹ میں فرق بتائیں۔
- 11) What is the electrochemical cell? Write the names of its types.
(11) الیکٹروکیمیل سیل کیا ہے۔ اس کی اقسام کے نام لکھیں۔
- 12) Define oxidation number with an example.
(12) آکسیدیشن نمبر کی تعریف کریں مثال کے ساتھ۔
- 13) Why O_2 is necessary for rusting?
(13) رسنگ کے لیے O_2 کیوں ضروری ہے۔

III Write Detailed /Long Answer to these Questions:

(All questions / options - 3 / 1) 10 Marks

(All questions / options - 3 / 1) 10 Marks

(III درج ذیل سوالات کے تفصیلاً جوابات تحریر کریں:-)

- 1) Describe the rules for assigning the oxidation state.
(1) آکسیدیشن کی تفویض کے لیے قوانین بتائیں۔
- 2) Discuss the redox reaction taking place in the rusting of iron in detail.
(2) آئرن کی رسنگ میں ریڈوکس ری ایکشن تفصیل سے بیان کریں۔
- 3) Differentiate between electrolytes and non-electrolytes with examples.
(3) الیکٹرولائٹس اور نان الیکٹرولائٹس میں فرق بتائیں مثال کے ساتھ۔