10TH CLASS
LESSON BASED ASSESSMENT
UNIT TEST 1-6 (PART-1)
WITH KEY ANSWERS
SUBJECT -SCIENCE
URDU MEDIUM
2025-26

PREPARED BY
TEM URDU SCIENCE GROUP
BIJAPUR

M.A.MOMIN(GUHS BIJAPUR)
I N.KALKERI(GUHS JALWAD)
R.I.JAMADAR(GUHS NIDAGUNDI)

کیمیائی تعاملات اور مساواتیں-یونٹ ٹیسٹ

مضمون:-سائنس — مارکس:- 20

جماعت:-دہم — وقت :- 45منٹ

1 مندرجہ ذیل سوالات کے چار متبادلات جوابات دیے گئے ہیں صحیح جواب کا انتخاب کرو ۔ 3X1=3

1) $Fe_2O_3 + 2\ Al \rightarrow Al_2O_3 + 2\ Fe$ اس تعامل کی قسم

a) اتحادی تعامل b) تحلیلی تعامل c) ہٹاؤ تعامل d) دوہرا ہٹاؤ تعامل

2) کاپر سلفیٹ محلول میں سے کاپر کو ہٹانے والی دھات

a)پارہ b) سونا c) لوہا d) چاندی

3)پانی کی برق پاشیدگی کے دوران کیتھوڈ پر خارج ہونے والی گیس۔

a) آکسیجن b) ہائیڈروجن c) نائٹروجن d)کلورین

II مندرجہ ذیل سوالات کے جوابات ایک جملے میں لکھو۔ . 3X1=3

4) چپس تیار کرنے والے, چپس کے پاکٹ میں نائٹروجن گیس بھرتے ہیں۔کیوں ؟

5) ریڈاکس تعاملات یا تکسیدی تحویلی تعاملات کیا ہیں ؟

6) کیمیائی مساوات کسے کہتے ہیں ؟

IIIمندرجہ ذیل سوالات کے جوابات دو یا تین جملوں میں لکھو۔ 2X2=4

7) لیڈ نائٹریٹ (Lead nitrate) کو گرم کرنے پر بھورے رنگ کے بخارات نکلتے ہیں۔ان کا نام بتایئے۔

اس کیمیائی تعامل کے لئے متوازن مساوات لکھئے۔(یا)

تعفن یا بساندپن کسے کہتے ہیں ؟اس کی روک تھام کیسے کی جاتی ہے ؟

8)پانی کی برق پاشیدگی کی شکل بنا کر ٹیسٹ ٹیوب میں جمع ہونے والی گیسوں کے نام لکھو۔کیا ان دونوں گیسوں کا تناسب یکساں ہے ؟۔

IVدرج ذیل سوالات کے جوابات تین یا چار جملوں میں لکھو ۔ 2X3=6

9) جب لوہے کی کیلوں کو کاپر سلفیٹ کے محلول میں ڈبویا جاتا ہے تو، کس قسم کا تعامُل واقع ہوتا ہے اور کیوں ؟اس تعامُل کی متوازن کیمیائی مساوات لکھئے۔(یا)

بیریم کلورائیڈ اور المونیم سلفیٹ کا تعامُل کس قسم کے تعامُل کی مثال ہے ؟کیوں ؟اس تعامُل کی کیمیائی مساوات لکھئے۔؟

10)حرارت زا اور حرارت خور تعاملات میں فرق لکھو۔

Vدرج ذیل سوالات کے تفصیلی جوابات لکھو ۔ 1X4= 4

11. (a)دی گئ مساوات میں، ان مادوں کی شناخت کیجئے جن کی درج ذیل کیمیائی تعامل میں تکسید اور تحویل ہوتی ہیں ۔

$$ZnO + C \rightarrow Zn + CO$$

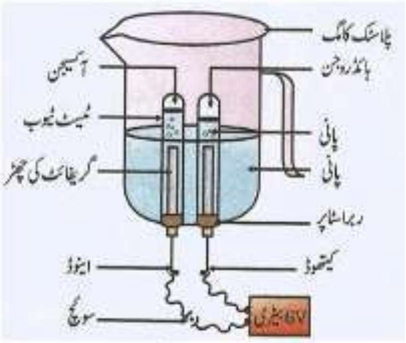
b) مندرجہ ذیل کیمیائی تعاملات کے لیئے متوازن کیمیائی مساوات لکھیں۔

I) کیلشیم کاربونیٹ ← کیلشیم آکسایڈ + کاربن ڈائی آکسایڈ

II) ہایڈروجن + کلورین ← ہایڈروجن کلورایڈ

III) میگنیشیم + ہایڈروکلورک اسیڈ ← میگنیشیم کلورایڈ + ہایڈروجن

جوابات

1	c)ہٹاؤ تعامل	1
2	c) لوہا	1
3	b) ہائیڈروجن	1
4	ہوا میں موجود آکسیجن سے تکسید پا کر چپس خراب ہوتے ہیں۔ ذائقہ اور بو میں تبدیلی سے تعفن اور بساندپن کا شکار ہو جاتے ہیں۔ اسے روکنے کے لئے چپس تیار کرنے والے, چپس کے پاکٹ میں نائٹروجن گیس بھرتے ہیں۔	1
5	کیمیائی تعامل کی وہ قسم جس میں ایک متعامل کی تکسید ہوتی ہے اور دوسرے متعامل کی تحویل ہوتی ہے ریڈاکس یا تکسیدی تحویلی تعاملات کہلاتے ہیں۔	1
6	کسی بھی کیمیائی تعامل کا علامتی اظہار کیمیائی مساوات کہلاتا ہے۔	1
7	نائیٹروجن ڈائی آکسائڈ $2\ Pb(NO_3)_2 \rightarrow 2PbO + 4NO_2 + O_2$	2
یا	جب چربی اور تیل کی تکسید ہوتی ہے تو ان کا ذائقہ اور بو تبدیل ہو جاتے ہیں۔ اسے تعفن کہتے ہیں۔ بچاؤ کے طریقے:۔ ☆۔ تکسید کو روکنے والی اشیاء(anti-Oxidants)چربی یا تیل میں ملا کر ☆۔ غذا کو ہوا روک برتنوں میں رکھ کر	
8	 ٹیسٹ ٹیوب میں جمع ہونے والی گیسوں کا نام H_2 اور O_2 ہے ii دونوں کا تناسب یکساں نہیں یہ دونوں 1:2 کی نسبت میں بنتے ہیں	2
9	■ ہٹاؤ تعامل۔ ■ لوہا، کاپر کے مقابلے میں زیادہ تعامل پزیر ہے۔ لوہا، کاپر سلفیٹ کے محلول سے کاپر کو ہٹا کر اسکی جگہ لے لیتا ہے۔ ■ $CuSO_4 + Fe \rightarrow FeSO_4 + Cu$	3
یا	■ یہ دوہرے ہٹاؤ تعامل کی مثال ہے۔ ■ اس میں ایان کا تبادلہ ہوتا ہے۔ ■ $3BaCl_2 + Al_2(SO_4)_3 \rightarrow 3BaSO_4 + 2AlCl_3$	

<table>
<tr><td>3</td><td></td><td>10</td></tr>
<tr><td></td><td>
<table>
<tr><th>حرارت خور تعاملات</th><th>حرارت زا تعاملات</th></tr>
<tr><td>کیمیائی تعاملات کی وہ قسم جسکے واقع ہونے کے دوران حرارت جذب ہوتی ہے، حرارت خور تعاملات کہلاتے ہیں۔
مثال-پانی کی برق پاشیدگی</td><td>کیمیائی تعاملات کی وہ قسم جسکے واقع ہونے کے دوران حرارت خارج ہوتی ہے، حرارت زا تعاملات کہلاتے ہیں۔
مثال-کویلہ کا احتراق</td></tr>
</table>
</td><td></td></tr>
<tr><td>4</td><td>a) C-کی تکسید ہو رہی ہے
ZnO-کی تحویل ہو رہی ہے
b)
i) $CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$
ii) $H_2 + Cl_2 \rightarrow 2HCl$
iii) $Mg + 2HCl \rightarrow MgCl_2 + H_2$</td><td>11</td></tr>
</table>