

T.E.M.URDU SCIENCE GROUP

SOLUTIONS FOR CLASS 10 SCIENCE (URDU MEDIUM)

LIST OF CONTRIBUTORS FOR PREPARATION OF SOLUTION IN SCIENCE REVIEW GROUP

Sr No	Name	Designation	School
01	Mr : B.D.Banakar	Asst Teacher	T.E.M.URDU HS KALKERI
02	Mr : M.M.Mandewal	HEAD MASTER	ANJUMAN HS TALIKOTI
03	Mr : I.N.Kalkeri	Asst Teacher	GOVT URDU HS MUDDEBIHAL
04	Mr : M.A.Momin	Asst Teacher	GOVT URDU HS MANGULI

فہرست

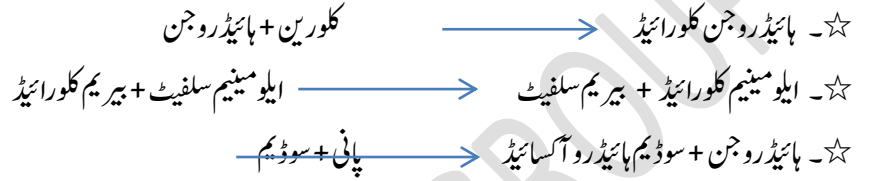
CHAPTER NAME	Capter No	SL NO
(CHEMICAL REACTION AND EQUATION) کیمیائی تعامل اور مساواتیں	1	01
(ACIDS, BASES AND SALTS) تیزاب، اساس اور نمک	2	02
(METALS AND NON-METALS) دھاتیں اور غنیردھاتیں	3	03
(LIFE PROCESSES) اعمال زندگی	6	04
(CONTROL AND COORDINATION) کنٹرول اور ہم آہنگی	7	05
(ELECTRICITY) برق	12	06
(MAGNETIC EFFECTS OF ELECTRIC CURRENT): برقی رو کے مقناطیسی اثرات	13	07
(OUR ENVIRONMENT) ہمارا ماحول	15	08

سوالات کے جوابات

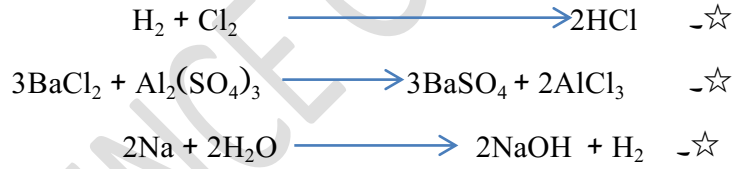
1- میگنیشیم ربڑ کو ہوا میں جلانے سے پہلے صاف کیوں کرنا چاہیے؟

جواب:- میگنیشیم ایک بہت ہی تیز عامل دھات ہے۔ یہ ہوا کے ساتھ تعامل کر کے اپنے اوپر میگنیشیم آکسائیڈ کی پرت بناتا ہے۔ یہ میگنیشیم آکسائیڈ کی پرت دیگر تعاملات کو روکتی ہے۔ اس لئے اسے صاف کر کے ہٹایا جاتا ہے۔

2- مندرجہ ذیل کیمیائی تعاملات کیلئے متوازن مساوات لکھئے؟



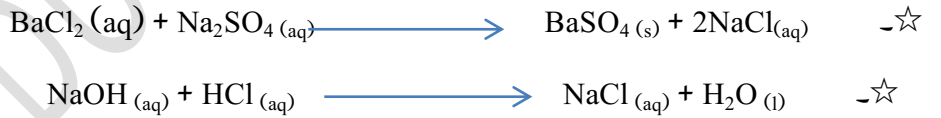
جواب:-



3- مندرجہ ذیل تعاملات کیلئے متوازن مساوات کو حلقی علامتوں کے ساتھ لکھئے۔

☆ بیریم کلورائیڈ اور سوڈیم سلفیٹ کا محلول پانی میں تعامل کر کے غیر حل پذیر بیریم سلفیٹ اور سوڈیم کلورائیڈ کا محلول بناتا ہے۔
 ☆ سوڈیم ہائیڈرو آکسائیڈ کا محلول (پانی میں) ہائیڈرو کلورک ترشہ محلول (پانی میں) کے ساتھ تعامل کر کے سوڈیم کلورائیڈ کا محلول اور پانی بناتا ہے۔

جواب:-



4- شے "X" کے محلول کا استعمال سفیدی کے لیے کیا جاتا ہے۔

(i) اس شے "X" کا نام بتائیے اور اس کا فارمولا لکھیے۔

(ii) شے "X" کا جو نام (i) میں بتایا گیا اس کا پانی کے ساتھ تعامل لکھیے۔

جواب:-

(i) اس شے "X" کا نام کیلشیم آکسائیڈ ہے اور اس کا فارمولا CaO ہے۔

(ii) کیلشیم آکسائیڈ پانی کے ساتھ تیزی سے تعامل کر کے کیلشیم ہائیڈرو آکسائیڈ بناتا ہے۔



5- سرگرمی:- ایک ٹیسٹ ٹیوب میں جمع کی گئی گیس دوسری ٹیسٹ ٹیوب میں جمع کی گئی گیس سے دو گنی کیوں ہے؟ اس گیس کا نام بتائیے۔

جواب:- پانی کی برق پاشیدگی کی گئی ہے پانی ہائیڈروجن (H2) اور آکسیجن (O2) نامی 2 گیسوں سے ملکر بنا ہے۔ جو نلکہ ہائیڈروجن اور آکسیجن کی

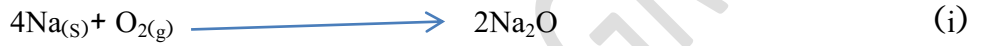
نسبت 2:1 ہے۔ اس لئے ایک ٹیسٹ ٹیوب میں جمع کی گئی ہائیڈروجن دوسرے ٹیسٹ ٹیوب کی آکسیجن سے دوگنی ہے۔ اس گیس کا نام ہائیڈروجن ہے۔
 6- جب کاپر سلفیٹ کے محلول میں لوہے کی ایک کیل ڈبائی جاتی ہے تو کاپر سلفیٹ کے محلول کے رنگ کیوں بدل جاتا ہے۔
 جواب:- جب کاپر سلفیٹ کے محلول میں لوہے کی کیل ڈبائی جاتی ہے۔ تو لوہا کاپر سلفیٹ سے کاپر کو علیحدہ کر دیتا ہے اور لوہے کا سلفیٹ بناتا ہے۔ جس کی وجہ سے کاپر سلفیٹ کے محلول کا رنگ بدل جاتا ہے۔

7- دوہرے ہٹاؤ تعامل کی ایک مثال پیش کیجئے؟

جواب:- سوڈیم کاربونیٹ، کیمیشیم کلورائیڈ کے ساتھ تعامل کر کے کیمیشیم کاربونیٹ اور سوڈیم کلورائیڈ بناتا ہے۔



8- مندرجہ ذیل تعاملات میں ان اشیاء کو پہچانیں جن کی تکسید ہو رہی ہے اور ان اشیاء کی بھی جن کی تحویل ہو رہی ہے۔



جواب:- (i)۔ سوڈیم کی تکسید ہو رہی ہے چونکہ یہ آکسیجن حاصل کرتا ہے۔ اور آکسیجن کی تحویل ہو رہی ہے۔

(ii)۔ تانبے کے آکسائیڈ کی تحویل ہو رہی ہے۔ چونکہ آکسیجن کو کھورہا ہے۔ اور ہائیڈروجن کی تکسید ہو رہی ہے۔ چونکہ یہ آکسیجن کو حاصل کر کے پانی بنا رہا ہے۔

9- مندرجہ تعامل کے بارے میں کون سا بیان غلط ہے؟



a۔ لیڈ کی تحویل ہو رہی ہے۔ b۔ کاربن ڈائی آکسائیڈ کی تکسید ہو رہی ہے۔ c۔ کاربن کی تکسید ہو رہی ہے۔ d۔ لیڈ آکسائیڈ کی تحویل ہو رہی ہے۔

جواب:- (a) اور (b)



مندرجہ بالا تعامل

a۔ اتحادی تعامل ہے۔ b۔ دوہرا ہٹاؤ تعامل ہے۔ c۔ تحلیل تعامل ہے۔ d۔ ہٹاؤ تعامل ہے۔

جواب:- ہٹاؤ تعامل

11- جب ڈائی لیوٹ ہائیڈروکلورک ایسڈ کی لوہے کی چھیلن میں ملایا جاتا ہے تو کیا ہوتا ہے۔ صحیح جواب پر نشان لگائے۔

a۔ ہائیڈروجن آکسیجن اور آئرن کلورائیڈ پیدا ہوتے ہیں۔ b۔ کلورین اور آئرن ہائیڈرو آکسائیڈ بنتے ہیں۔

c۔ کوئی تعامل نہیں ہوتا۔ d۔ آئرن سالٹ اور پانی پیدا ہوتے ہیں۔

جواب:- ہائیڈروجن گیس اور آئرن کلورائیڈ پیدا ہوتے ہیں۔

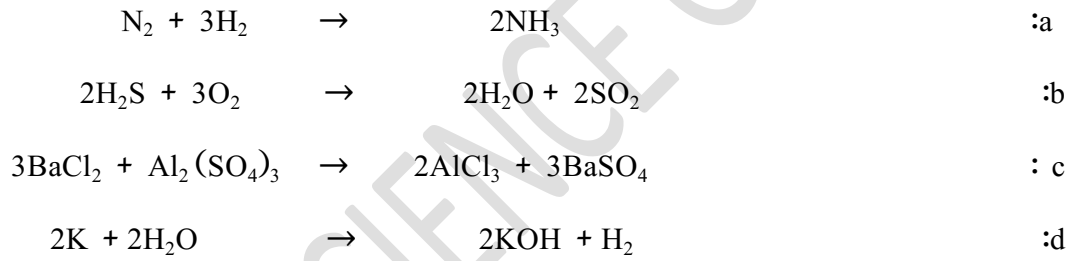
12۔ متوازن کیمیائی مساوات کیا ہے؟ کیمیائی مساواتوں کو متوازن کیوں ہونا چاہیے؟

جواب:- وہ کیمیائی تعامل جس کے محصولات میں موجود سبھی عناصر کی مجموعی کمیت اس تعامل میں حصہ لینے والے متعاملوں میں موجود عناصر کی کل کمیت کے برابر ہو متوازن کیمیائی مساوات کہلاتی ہیں۔ کمیت کی بقاء کے اصول کے مطابق کسی کیمیائی تعامل میں کمیت کونہ تو پیدا کیا جاسکتا ہے اور نہ ہی ضائع کیا جاسکتا ہے۔ اس اصول کے تحت کیمیائی مساواتوں کو متوازن ہونا چاہیے۔

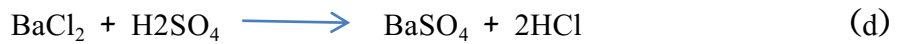
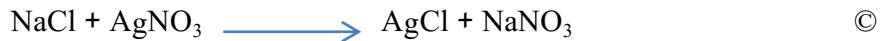
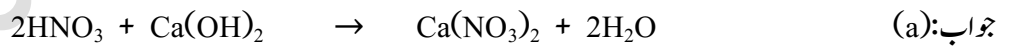
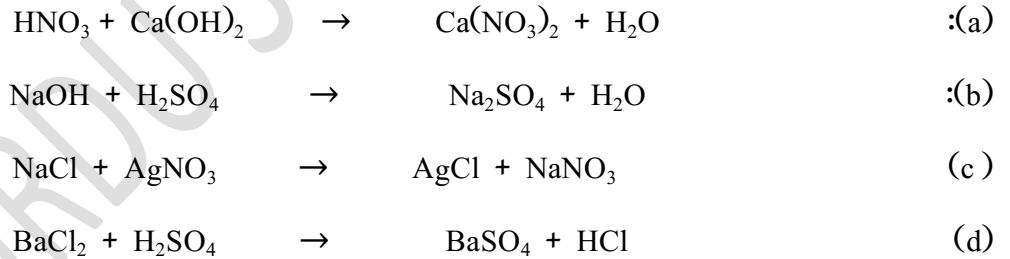
13- مندرجہ ذیل بیانات کو کیمیائی مساوات میں تبدیل کر کے متوازن کیجئے؟

- a- ہائیڈروجن گیس نائٹروجن سے ملکر امونیا بناتی ہے۔
b- ہائیڈروجن سلفائیڈ گیس ہوا میں جل کر پانی اور سلفر ڈائی آکسائیڈ بناتی ہے۔
c- بیریم کلورائیڈ المونیم سلفائیڈ سے تعامل کر کے ایلومینیم کلورائیڈ اور بیریم سلفائیڈ کارسوب بناتی ہے۔
d- پوٹاشیم دھات پانی سے تعامل کر کے پوٹاشیم ہائیڈرو آکسائیڈ اور ہائیڈروجن گیس بناتی ہے۔

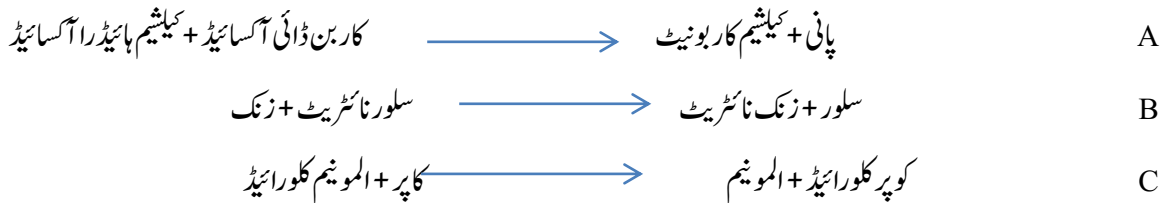
جواب:-

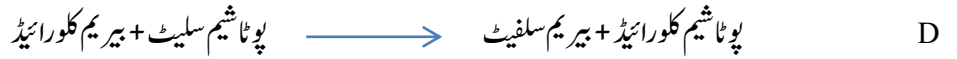


14- مندرجہ ذیل کیمیائی مساواتوں کو متوازن کیجئے۔

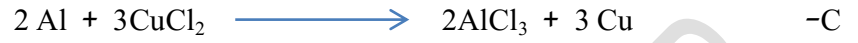
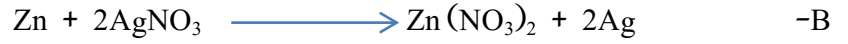


15- مندرجہ ذیل تعاملات کیلئے متوازن کیمیائی مساوات لکھئے۔

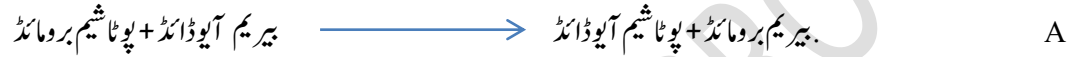




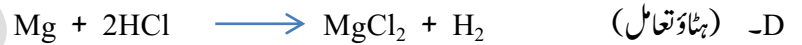
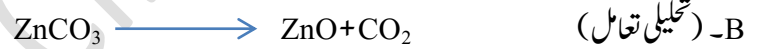
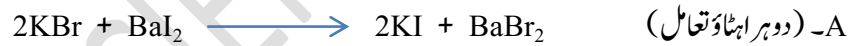
جواب:-



16- مندرجہ ذیل کیلئے متوازن کیمیائی مساوات لکھیے اور ایک تعامل کی قسم بنائیے۔



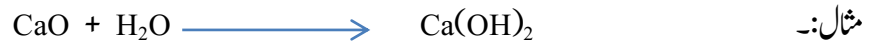
جواب:-



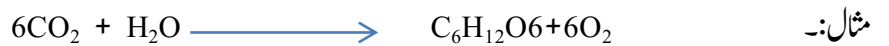
17- حرارت زا اور حرارت خور تعامل سے کیا مراد ہے؟ مثالیں دیجئے؟

جواب:- وہ تعاملات

جن میں ماحصل کے بننے کے ساتھ ساتھ حرارت بھی خارج ہوتی ہیں۔ انہیں حرارت زا کیمیائی تعامل کہتے ہیں۔



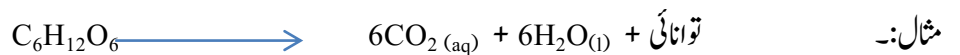
وہ تعاملات جن میں ماحصل کے بننے کے ساتھ ساتھ حرارت جذب ہوتی ہے۔ انہیں حرارت خور کیمیائی تعاملات کہتے ہیں۔



18- تنفس کو ایک حرارت زا تعامل کیوں سمجھا جاتا ہے؟ وضاحت کیجئے؟

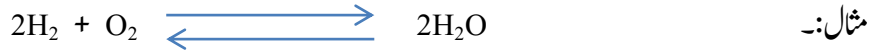
جواب:- عمل تنفس کے دوران آکسیجن غذا کو جیسے۔ چاول، آلو اور روٹی میں موجود کاربوہائیڈریٹ کو توڑ کر گلوکوز میں تبدیل کرتی ہے۔ اور ساتھ ہی

ساتھ توانائی خارج کرتی ہے۔ اسلئے تنفس حرارت زا عمل کہلاتا ہے۔



19- تحلیل تعاملات، اتحادی تعاملات کا برعکس کیوں کہلاتا ہے؟ ان تعاملات کیلئے مساوات لکھیے؟

جواب:- تحلیل تعاملات وہ تعاملات ہیں۔ جس میں واحد مرکب ٹوٹ کر دو یا دو سے زیادہ حاصل بناتے ہیں۔ جبکہ اتحادی تعاملات وہ تعاملات ہیں جس میں دو یا دو سے زیادہ اشیاء متحد ہو کر واحد حاصل بناتے ہیں۔ اسلئے تحلیل تعاملات اتحادی تعاملات کے برعکس کہلاتے ہیں۔



20- ان تحلیل تعاملات کی ایک ایک مساوات لکھئے جن میں حرارت، روشنی اور بجلی کی شکل میں توانائی مہیا کرائی جاسکتی ہے؟

جواب:(a) حرارتی تحلیل:- (Thermal Decomposition)



(b) روشنی سے تحلیل:- (Decomposition by light)

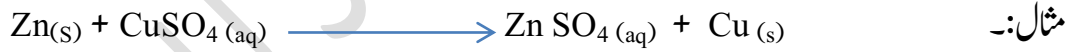


(c) بجلی سے تحلیل:- (Decomposition by electricity)



21- ہٹاؤ اور دوہرے ہٹاؤ تعاملات میں کیا فرق ہے؟ ان تعاملات کیلئے مساواتیں لکھیے؟

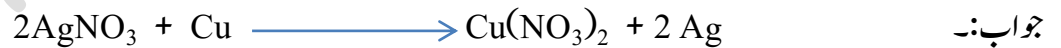
جواب:- ہٹاؤ تعامل وہ تعامل ہے جس میں ایک مرکب کا عنصر دوسرے مرکب کے کسی عنصر کو ہٹا کر اُس کی جگہ لے لیتا ہے۔



"ایسے تعاملات جن میں متعامل کے درمیان آئینوں کا تبادلہ ہوتا ہے۔ دوہرے ہٹاؤ تعامل کہتے ہیں۔"



22- چاندی کی تخلص میں، سلور نائٹریٹ کے محلول سے سلور کو کا پر دھات کے ذریعہ ہٹا کر حاصل کیا جاتا ہے۔ اس میں ہونے والے تعامل کو لکھیے؟



23- تریبی (Precipitation) تعامل آپ کیا سمجھتے ہیں مثالوں کے ذریعہ واضح کرو؟

جواب:- کوئی تعامل جو تلچھٹ پیدا کرتا ہے اُسے تریبی تعامل کہہ سکتے ہیں۔

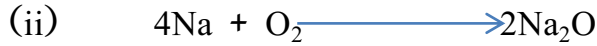


ٹیسٹ ٹیوب میں سوڈیم کاربونیٹ اور کیلشیم کلورائیڈ کو ملانے پر کیلشیم کاربونیٹ کا سفید رسوب حاصل ہوتا ہے۔

24- مندرجہ ذیل کی وضاحت آکسیجن کے حصول یا آکسیجن کے زیاں کی روشنی میں دو مثالوں کے ساتھ کیجئے۔

(a) تکسید (b) تحویل

جواب:- (a)۔ تکسید:- وہ کیمیائی تعاملات جن میں اگر کوئی شے آکسیجن حاصل کرتی ہے۔ یا ہائیڈروجن کھوتی ہے تو اس عمل کو تکسید کہتے ہیں



(b)۔ تحویل:- وہ کیمیائی تعامل جس میں کوئی شے آکسیجن کھوتی ہے۔ یا ہائیڈروجن حاصل کرتی ہے اسے تحویل کہتے ہیں۔



25۔ ایک چمکدار بھورے رنگ کا عنصر "X" ہو میں گرم کرنے پر سیاہ رنگ اختیار کر لیتا ہے۔ اس عنصر "X"

کا اور جو سیاہ رنگ کا مرکب حاصل ہوتا ہے۔ اس کا نام بتائیے؟

جواب:- عنصر "X" کا نام کاپر (Cu) ہے۔ سیاہ رنگ کے مرکب کا نام کاپر آکسائیڈ (CuO) ہے۔



26۔ لوہے کی چیزوں پر ہم پینٹ کیوں کرتے ہیں؟

جواب:- لوہے سے بنی اشیاء کو ہوا میں کھلا رکھنے پر زنگ لگ جاتا ہے۔ اس عمل کو تاکل کہتے ہیں۔

لوہے سے بنی چیزوں کو تاکل سے بچانے کیلئے اس پر پینٹ کیا جاتا ہے۔

27۔ تیل اور چربی دار غذائیں نائٹروجن سے فلش (Flush) کی جاتی ہے؟ کیوں؟

جواب:- نائٹروجن غیر عامل گیس ہے۔ جو عمل تکسید کو روکتا ہے۔ اس سے تیل اور چربی دار غذائیں تعفن یا باسندپن کا شکار نہیں ہوتے۔ اس لئے

تیل اور چربی دار غذائیں نائٹروجن سے فلش کی جاتی ہے۔

28۔ مندرجہ ذیل تصورات کی وضاحت ایک۔ ایک مثال کے ساتھ کیجئے؟

(a) تاکل (b) تعفن

(a)۔ تاکل:- جب کوئی دھات اپنے آس پاس موجود اشیاء جیسے۔ نمی تیزابی وغیرہ کے ذریعہ متاثر ہوتی ہے۔ اسے زنگ لگنا کہتے ہیں۔ اور اس عمل کو

کو تاکل کہتے ہیں۔ چاندی کے اوپر کالے رنگ کی پرت اور تانبہ کے اوپر سبز رنگ کی پرت کا جمع ہو جانا تاکل کی دوسری مثالیں ہیں۔

(b)۔ تعفن:- جب چربی اور تیل آکسیجن کے ساتھ تعامل کرتے ہیں تو انکی تکسید ہوتی ہے۔ اور انکا ذائقہ اور بو میں تبدیل ہو جاتی ہے۔ اس عمل کو

تعفن کہتے ہیں۔

مثال:- بہت دنوں سے کھلا رکھا ہوا تیل چربی اور مکھن جسکا ذائقہ بدل جاتا ہے۔

سوالات کے جوابات

1- آپکو تین ٹیسٹ ٹیوب دی گئی ہیں ان میں سے ایک کشیدہ پانی دوسرے میں تیزابی محلول اور تیسرے میں اساسی محلول ہے۔ اگر آپکو صرف لال لٹمس پیپر دیا گیا ہو تو آپ ہر ایک ٹیسٹ ٹیوب میں موجود شے کی شناخت کس طرح کریں گے؟

جواب:- اگر لال لٹمس محلول میں ڈبونے پر نیلے رنگ کا ہو جاتا ہے۔ تو محلول اساس ہے۔ اگر لال لٹمس محلول میں ڈبونے پر کوئی تبدیلی نہیں ہوتی دیا گیا محلول یا تیزابی ہے۔ یا تعدیل ہے۔ دئے گئے تین ٹیسٹ ٹیوب پر A، B، C، اور C نشان دہی کر لیں۔ ٹیسٹ ٹیوب A کا محلول سرخ لٹمس پر اسی طرح B اور C کا محلول سرخ لٹمس پر ڈالیں ان تینوں میں جس کا رنگ سرخ لٹمس کو نیلا کر دیا گواہ اساس ہو گا اب اساس کا ٹیسٹ ٹیوب الگ کر لیں باقی دو ٹیسٹ ٹیوب میں ایک تیزاب ہے اور دوسرا تعدیل (کشیدہ پانی) اب اساس کے ٹیسٹ ٹیوب سے تھوڑا تھوڑا محلول باقی دو ٹیسٹ ٹیوب میں ملائیں اور ان میں سرخ لٹمس ڈبو کر جانچ کریں۔ جس ٹیسٹ ٹیوب میں سرخ لٹمس نیلا ہو گا وہ تعدیل ہو گا اور جس ٹیسٹ ٹیوب میں سرخ لٹمس میں تبدیلی نہیں ہوگی وہ تیزابی ہو گا۔

2- دہی اور کھٹی اشیاء کو پیتل اور تانبے کے برتنوں میں کیوں رکھنا چاہیئے؟

جواب:- دہی اور کھٹی اشیاء کو پیتل اور تانبے کے برتنوں میں رکھنا چاہیئے۔ کیوں کہ ان میں تیزاب ہوتا ہے۔ یہ دھاتوں کے ساتھ تعامل کر کے ہائیڈروجن گیس خارج کرتے ہوئے زہریلے اشیاء بناتا ہے اور غذا کو خراب کرتا ہے۔

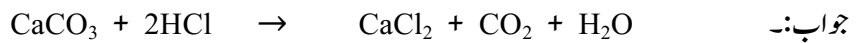
3- جب کوئی تیزاب کسی دھات سے تعامل کرتا ہے تو عام طور پر کون سی گیس خارج ہوتی ہے؟ ایک مثال کے ذریعہ واضح کیجئے؟ اسکی موجودگی کی جانچ آپ کس طرح کریں گے؟

جواب:- جب تیزاب کسی دھات کے ساتھ تعامل کرتا ہے تو عام طور پر ہائیڈروجن گیس خارج ہوتی ہے۔

مثال:- ایک ٹیسٹ ٹیوب میں زنک کے دانے لے کر اس میں ڈائی لیوٹ سلفورک ترشہ ملائیں خارج ہونے والی گیس کو صابن کے محلول سے گزارنے پر ہائیڈروجن بھرے صابن کے بل بلب بنتے ہیں۔ ان بل بلوں کو موم بتی سے جلانے پر پٹاخوں کی آواز کا آنا بلبلوں میں ہائیڈروجن گیس ہونے کی تصدیق ہوتی ہے۔

4- دھاتی مرکب A ڈائی لیوٹ ہائیڈروکلورک تیزاب کے ساتھ تعامل کر کے بلبلے پیدا کرتا ہے۔ جو گیس نکلتی ہے۔ وہ جلتی موم بتی کو بجھا دیتی ہے۔

ڈائی لیوٹ بننے میں سے ایک کمپلیمنٹ کلورائیڈ ہے تو اس تعامل کیلئے متوازن کیمیائی مساوات لکھیے؟



5- HNO_3 , HCl وغیرہ آبی محلول میں تیزابی خصوصیت کیوں ظاہر کرتے ہیں۔ جبکہ اکلوحل اور گلوکوز جیسے مرکبات کے محلول تیزابی

خصوصیت نہیں ظاہر کرتے؟

جواب:- جب HCl اور HNO_3 پانی میں حل ہوتے ہیں تو وہ H^+ یا OH^- آئین بنائے جاتے ہیں۔ جو تیزابی خاصیت رکھتے ہیں۔





جبکہ الکو حل اور گلو کوز جیسے مرکبات پانی میں حل ہونے پر H^+ اور H_3O^+ جیسے آئین نہیں بناتے اس لئے وہ تیزابی خصوصیات ظاہر نہیں کرتے۔

6- کسی تیزاب آبی محلول برق ایصال کیوں کرتا ہے؟

جواب:- جب تیزاب پانی میں حل ہوتے ہیں تو ہائیڈروجن آئین اور ہائیڈرو نیئم آئین بناتے ہیں۔ جو برق ایصالیت کے ذمہ دار ہیں۔ اسلئے تیزاب کا آبی محلول ایصالیت ظاہر کرتا ہے۔

7- خشک HCl گیس خشک لٹمس کاغذ کے رنگ کو کیوں تبدیل نہیں کرتا؟

جواب:- خشک HCl گیس خشک لٹمس کاغذ کے رنگ کو تبدیل نہیں کر سکتی کیونکہ پانی کی غیر موجودگی میں یہ H^+ آئین نہیں بناتے۔

8- تیزاب کو ڈائی لیوٹ (ہکا کرنا) کرتے وقت ایسا کیوں بتایا جاتا ہے کہ تیزاب کو پانی میں ملانا چاہیے نہ کہ پانی کو تیزاب میں؟

جواب:- تیزاب کو پانی میں ملانے کا عمل حرارت زا عمل ہے اس لئے تیزاب کو پانی میں ملانے کی صلاح دی جاتی ہے۔ اگر اسکے برعکس کیا جائے تو شاید حرارت کے اخراج سے ذمیزہ برتن سے چھلک سکتا ہے۔ اور آپکے جل جانے کے امکانات ہوتے ہیں۔

9- جب کسی تیزاب کے محلول کو ڈائی لیوٹ (Dilute) کیا جاتا ہے تو ہائیڈرو نیئم آئین (H_3O^+) کا ارتکاز کس طرح متاثر ہوتا ہے؟

جواب:- جب کسی تیزاب کے محلول کو ڈائی لیوٹ کیا جاتا ہے تو ہائیڈرو نیئم آئین H_3O^+ کا ارتکاز فی اکائی حجم ہوتا ہے جسکی وجہ سے اس کا ارتکاز کم کم ہوتا ہے۔ اور طاقت بھی کم ہو جاتی ہے۔

10- جب سوڈیم ہائیڈرو آکسائیڈ کے محلول میں اساس کی وافر مقدار گھولی جاتی ہے تو ہائیڈرو آکسائیڈ آئین (OH^-) ارتکاز کس طرح متاثر ہوتا ہے؟

جواب:- جب سوڈیم ہائیڈرو آکسائیڈ کے محلول میں اساس کی وافر مقدار گھولی جاتی ہے تو OH^- آئین کا ارتکاز بڑھایا جاتا ہے۔

11- آپکے پاس دو محلول ہیں A اور B محلول A کا PH 6 اور محلول B کا PH 8 ہے۔ کسی محلول میں ہائیڈروجن آئین کا ارتکاز زیادہ ہے؟ ان میں سے کون

تیزابی ہے اور کون اساسی۔

جواب:- PH قدر کے مطابق جس محلول کا PH قدر 7 سے کم ہوتا ہے وہ تیزاب ہے اور جس محلول کا PH قدر 7 سے زیادہ ہوتا ہے وہ اساسی ہے۔

☆ چونکہ محلول A کا PH 6 ہے اسلئے ہائیڈروجن آئین کا ارتکاز زیادہ ہے۔ یہ تیزابی ہے۔

☆ چونکہ محلول B کا PH 8 ہے اسلئے اسکا OH^- آئین کا ارتکاز زیادہ ہے۔ یہ اساسی ہے۔

12- H^+ کے ارتکاز کا آئین پر کیا اثر پڑھتا ہے؟

جواب:- اگر کسی محلول میں H^+ کا ارتکاز بڑھایا جائے تو وہ تیزابی بن جاتا ہے۔ اگر H^+ کا ارتکاز گھٹ جائے تو وہ اساسی بن جاتا ہے۔

13- کیا اساسی محلول میں H^+ آئین ہوتے ہیں؟ اگر ہاں تو پھر یہ اساسی کیوں ہوتے ہیں؟

جواب:- ہاں اساسی محلول میں H^+ آئین ہوتے ہیں چونکہ OH^- کے مقابلے H^+ کا ارتکاز کم ہوتا ہے۔ یہ محلول اساسی ہوتے ہیں۔

14- مٹی کس کی حالت میں کوئی کسان اپنے کھیت کی مٹی کا کوئک لائم (کیلشیم آکسائیڈ) یا بھجے چونے (کیلشیم ہائیڈرو آکسائیڈ) یا چاک کیلشیم کاربونیٹ

سے علاج کریگا؟

جواب:- اگر کسی کھیت کی مٹی تیزابی ہے اور کاشت کاری کیلئے موافق نہیں ہے تو کسان اپنی کھیت کی مٹی کا کونک لائم (کیلشیم آکسائیڈ) یا بچھے چونے (کیلشیم ہائیڈرو آکسائیڈ) یا چاک کیلشیم کاربونیٹ سے علاج کریگا۔

15- مرکب CaOCl_2 کا عام نام کیا ہے؟

جواب:- CaOCl_2 کا عام نام بلینچنگ پاؤڈر ہے۔

16- اس شے کا نام بتائیے جو کلورین سے مل کر بلچنگ پاؤڈر بناتی ہے؟

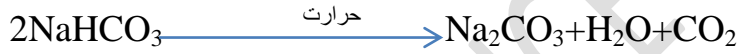
جواب: کیلشیم ہائیڈرو آکسائیڈ $[\text{Ca}(\text{OH}_2)]$

17- سوڈیم کے اس مرکب کا نام بتائیے جس کا استعمال سخت پانی کو نرم کرنے کیلئے کیا جاتا ہے؟

جواب:، واشنگ سوڈا $(\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O})$

18- کیا ہو گا جب سوڈیم ہائیڈرو کاربونیٹ کے محلول کو گرم کیا جائے گا؟ اس میں ہونے والے تعامل کی مساوات دیجیے؟

جواب:- جب سوڈیم ہائیڈرو کاربونیٹ کو گرم کیا جاتا ہے تو سوڈیم کاربونیٹ پانی اور کاربن ڈائی آکسائیڈ گیس خارج ہوتی ہے۔



19- پلاسٹر آف پیرس اور پانی کے درمیان ہونے والے تعامل کے مساوات لکھیے؟



مشقی سوالات

1- ایک محلول سرخ لٹمس کو نیلے میں تبدیل کر دیتا ہے اس کا PH ہو سکتا ہے۔

10 (d)

5 (c)

4 (b)

1 (a)

جواب:- 10 (d)

2- ایک محلول انڈے کے چھلکے سے تعامل کر کے ایک گیس خارج کرتا ہے جو چونے کے پانی کو دودھیا کر دیتی ہے محلول میں ہو سکتا ہے؟

KCl (d)

LiCl (c)

HCl (b)

NaCl (a)

جواب:- HCl (b)

3- 10 ملی لیٹر NaOH کا محلول 8 ملی لیٹر HCl کے محلول سے پوری طرح تعدیل ہو جاتا ہے اگر NaOH کے اسی محلول کا 20 ملی لیٹر لیں تو اسے

پوری طرح تعدیل کرنے کیلئے HCl کے محلول کی کتنی مقدار درکار ہوگی۔

16 (d) ملی لیٹر

12 (c) ملی لیٹر

8 (b) ملی لیٹر

4 (a) ملی لیٹر

جواب:- 16 (d) ملی لیٹر

4- بد ہضمی کے علاج کیلئے ان میں سے کس قسم کے دوغیس استعمال کی جاتی ہیں۔

(d) انٹی سپٹک

(c) انٹا ایسڈ

(b) انالجیسک

(a) انٹی بائیوٹک

جواب:- (c) انٹراسیڈ

5- مندرجہ ذیل کیلئے پہلے لفظی مساوات لکھئے اور پھر متوازن مساوات لکھئے؟ کیا ہوتا ہے جب

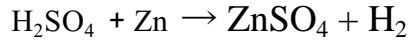
(a)۔ ڈائلوٹ سلفورک اسیڈ، زنک کے دانوں سے تعامل کرتا ہے۔

(b)۔ ڈائلوٹ ہائیڈروکلورک اسیڈ، میگنیشیم ربینکے ساتھ تعامل کرتا ہے۔

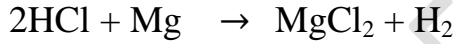
(c)۔ ڈائلوٹ سلفورک اسیڈ، الو مینیم پاؤڈر کے ساتھ تعامل کرتا ہے۔

(d)۔ ڈائلوٹ ہائیڈروکلورک تیزاب لوہے کے کترن سے تعامل کرتا ہے۔

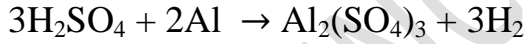
جواب: (a)۔ ڈائلوٹ سلفورک اسیڈ زنک کے دانوں کے ساتھ تعامل کر کے زنک سلفیٹ جاتا ہے اور ہائیڈروجن گیس خارج ہوتی ہے۔



(b)۔ ڈائلوٹ ہائیڈروکلورک اسیڈ میگنیشیم ربین کے ساتھ تعامل کرتا ہے تو میگنیشیم کلورائیڈ بناتا ہے اور ہائیڈروجن گیس خارج ہوتی ہے۔



(c)۔ ڈائلوٹ سلفورک اسیڈ الو مینیم کے ساتھ تعامل کر کے الو مینیم سلفیٹ بناتا ہے اور ہائیڈروجن گیس خارج ہوتی ہے۔



(d)۔ ڈائلوٹ ہائیڈروکلورک تیزاب لوہے کے کترن سے تعامل کر کے فیرک کلورائیڈ بناتا ہے اور ہائیڈروجن گیس خارج ہوتی ہے۔



6- الکو حل اور گلو کوز جیسے مرکبات میں ہائیڈروجن موجود ہے پھر بھی انہیں تیزابوں کے گروپ میں شامل نہیں کیا جاتا ہے۔ اسے ثابت کرنے کے لئے ایک سرگرمی

بیان کیجئے۔

جواب: سرگرمی

سرگرمی کا نام:- الکو حل اور گلو کوز تیزاب گروپ میں شامل نہیں کئے جاتے کیوں؟

ضروری اشیاء:- الکو حل، گلو کوز اور لٹمس پیپر۔

طریقہ: ☆۔ نیلے لٹمس پیپر کو پہلے الکو حل کے محلول میں ڈبو کر اپنے مشاہدات کو قلم بند کرو۔

☆۔ ایک اور نیلے لٹمس پیپر کو گلو کوز کے محلول میں ڈبو کر اپنے مشاہدات کو قلم بند کرو۔

نتیجہ:- الکو حل کا محلول اور گلو کوز کا محلول نیلے لٹمس کو سرخ لٹمس میں تبدیل نہیں کرتا۔

تشریح:- تیزابی محلول میں H^+ آئین ہوتے ہیں جو نیلے لٹمس کو سرخ لٹمس میں تبدیل کرتے ہیں۔ الکو حل اور گلو کوز کا محلول نیلے لٹمس کو سرخ میں تبدیل نہیں کرتا

کیونکہ اس میں H^+ آئین نہیں بنتے۔ اس لئے ہم کہہ سکتے ہیں کہ الکو حل اور گلو کوز کے محلول کو تیزابوں کے گروپ میں شامل نہیں کیا جاسکتا۔

7- کشیدہ پانی بجلی کا ایصال نہیں کرتا جبکہ بارش کا پانی کرتا ہے۔ کیوں؟

جواب:- کشیدہ پانی بجلی کا ایصال نہیں کرتا کیونکہ اس میں آئین نہیں ہوتے جبکہ بارش کا پانی برق کا ایصال کرتا ہے چونکہ اس میں نمکیات گھلے ہوتے ہیں جو آئین بناتے

ہیں۔

8- تیزاب پانی کی غیر موجودگی میں تیزابیت کے طرز عمل کو ظاہر کیوں نہیں کرتے؟

جواب:- تیزابیت کے طرز عمل کے لئے ہائیڈروجن آئین کا ہونا ضروری ہے۔ اور ہائیڈروجن آئین بننے کے لئے تیزاب میں پانی کا ہونا ضروری ہے

اس لئے تیزاب پانی کی غیر موجودگی میں تیزابیت کے طرز عمل کو ظاہر نہیں کرتے۔

9-5 محلول A، B، C، D اور E کی نیورسل انڈیکس سے جانچ کرنے PH بالترتیب 4، 11، 7، 9 پائی گئی ان میں سے کونسا محلول (a) تعدیلی ہے (b) بہت زیادہ قلموی ہے (C) بہت زیادہ تیزابی ہے (d) کمزور تیزابی ہے (e) کمزور القلی

جواب: (a) تعدیل محلول PH 7

(b) بہت زیادہ قلموی محلول سے PH 11

(c) بہت زیادہ تیزابی PH B 1

(d) کمزور تیزابی محلول PH A 4

(e) کمزور القلی محلول PH E 9

11 < 9 < 7 < 4 < 1

10- ٹیسٹ ٹیوب A اور B میں ایک ہی لیبائی کے میگنیشیم ربن لئے جاتے ہیں ٹیسٹ ٹیوب A میں ہائیڈروکلورک ترشہ (HCl) اور ٹیسٹ ٹیوب B

میں لیسٹک اسید (CH₃COOH) ملا یا جاتا ہے۔ کس ٹیسٹ ٹیوب میں سنسناہٹ کی آواز بہت تیز ہوگی اور کیوں؟

جواب:- ٹیسٹ ٹیوب A میں سنسناہٹ کی آواز بہت تیز ہوگی کیوں کہ اس میں ہائیڈروکلورک ترشہ (HCl) ہے جو طاقتور تیزابی محلول ہے۔ جبکہ اسٹک اسید (CH₃COOH) ایک کمزور تیزابی محلول ہے۔ ہائیڈروکلورک ترشہ اسٹک اسید کے مقابلے میں بہت زیادہ تیزی سے ہائیڈروجن گیس بناتا ہے۔

11: تازہ دودھ کا PH ہوتا ہے۔ جب دہی میں تبدیل ہوتا ہے تو اس کی PH کس طرح تبدیل ہو ہے۔ اپنے جواب کی وضاحت کیجئے۔

جواب:- تازہ دودھ کا PH 6 ہوتا ہے۔ جب کہ یہ دہی میں تبدیل ہوتا ہے تو اس کا PH کم ہو جاتا ہے۔ کیوں کہ دہی میں (Lactic Acid)

موجود رہتا ہے۔ PH کی مقدار کو گھٹا دیتا ہے۔

12- ایک دودھ والا تازے دودھ میں بہت تھوڑی مقدار میں کھانے کا سوڈا ملتا ہے۔

(a)۔ تازہ دودھ کے PH کو وہ 6 سے معمولی سا القلی کی طرف کیوں شفٹ کر دیتا ہے۔

(b)۔ یہ دودھ دہی میں تبدیلی ہونے کے لئے بہت زیادہ وقت کیوں لیتا ہے۔

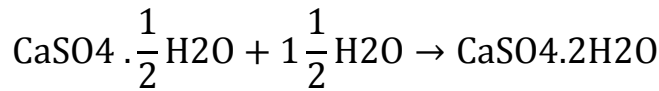
جواب:- (a)۔ ایک دودھ والا تازے دودھ میں کھانے کا سوڈا ملتا ہے معمولی سا القلی کی طرف شفٹ کرتا ہے تاکہ دودھ دہی میں تبدیل نہ ہو جائے۔

(b)۔ دودھ میں کھانے کا سوڈا ملانے پر وہ تھوڑا القلی بن جاتا ہے اور دودھ کے اسید سے خارج کردہ اسید القلی کے ساتھ مل کر تعدیل ہو جاتا ہے۔

جسکی وجہ سے دودھ کو دہی میں تبدیل ہونے کے لئے زیادہ وقت لگتا ہے۔

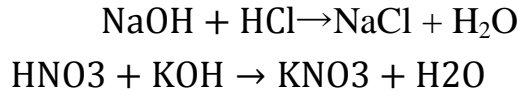
13- پلاسٹر آف پیرس کو نمی روک برتن میں کیوں رکھنا چاہئے۔ وضاحت کیجئے؟

جواب:- پلاسٹر آف پیرس کو نمی روک برتن میں رکھنا چاہئے۔ کیوں کہ یہ اطراف کے ماحول سے نمی کو جذب کر کے سخت ہو جاتا ہے اور جپسم نمک بناتا ہے۔



14- تعدیلی تعامل کیا ہے؟ دو مثالیں دیجئے؟

جواب: وہ کیمیائی تعامل جس میں تیزاب اور اساس ایک دوسرے سے تعامل کر کے نمک اور پانی بناتے ہیں۔ ایسے تعاملات کو تعدیلی تعامل کہا جاتا ہے



مثال :-

15۔ واشنگ سوڈا اور بیکینگ سوڈا کے دو اہم استعمال بتلاؤ؟

جواب :- واشنگ سوڈا :- 1۔ شیشہ، صابن اور پیپر کی تیاری میں استعمال ہوتا ہے۔

2۔ پانی کی سختی کو دور کرنے میں استعمال ہوتا ہے۔

بیکینگ سوڈا :- 1۔ اسے بیکینگ پاؤڈر بنانے میں استعمال کیا جاتا ہے۔ جس سے بریڈ اور کیک بناتے ہیں۔

2۔ اس کا استعمال سوڈا۔ اسید آگ بجانے والے آلات میں ہوتا ہے۔

سوال و جواب

1- ایک دھات کی مثال دیجیے

(i)- جو کمرے کے درجہ حرارت پر رقیق ہے۔

(ii)- جسے چاقو سے آسانی کے ساتھ کاٹا جاسکتا ہے۔

(iii)- جو حرارت کا سب سے اچھا موصل ہے۔

(iv)- جو حرارت کا کمزور موصل ہے۔

جواب :- (i)- پارہ (ii)- سوڈیم (iii)- چاندی (iv)- پارہ اور سیسہ

2- ورق پذیر اور تار پذیر سے کیا مراد ہے وضاحت کیجئے؟

جواب :- ورق پذیر :- کچھ دھاتوں کو پیٹ کر پتلی چادروں میں تبدیل کیا جاسکتا ہے۔ یہ خاصیت ورق پذیری کہلاتی ہے۔

تار پذیری :- دھاتوں کی وہ خاصیت جس کے ذریعہ ان کے پتلے تار کھینچے جاسکتے ہیں۔ تار پذیری کہلاتی ہے۔

3- سوڈیم کو مٹی کے تیل کے اندر ڈبا کر کیوں رکھا جاتا ہے؟

جواب :- سوڈیم پانی کے ساتھ تیزی سے تعامل کرتا ہے۔ یہ تعامل اتنا تیز اور حرارت زا ہوتا ہے کہ خارج ہونے والی ہائیڈروجن گیس آگ پکڑ لیتی ہے۔

اس لیے سوڈیم کو مٹی کے تیل کے اندر ڈبا کر رکھا جاتا ہے۔

4- مندرجہ ذیل تعاملات کے لیے مساوات لکھیے۔

(i)- لوہے کا بھاپ کے ساتھ تعامل

(ii)- کیلشیم اور پوٹاشیم کا پانی کے ساتھ تعامل

جواب : (i) $3Fe + 4H_2O \rightarrow Fe_3O_4 + 4H_2$ (ii) $Ca + 2H_2O \rightarrow Ca(OH)_2 + H_2 + \text{حرارت}$ $2K + 2H_2O \rightarrow 2KOH + H_2 + \text{حرارت}$

5- دھات A, B, C اور D کے نمونے لیے گئے ہیں اور انہیں مندرجہ ذیل محلول میں یکے بعد دیگر ڈالا گیا۔ حاصل شدہ نتائج کی مندرجہ ذیل طریقہ سے جدول سازی کی گئی

دھات	آئرن (II) سلفیٹ	کاپر (II) سلفیٹ	زنگ سلفیٹ	سلور نائٹریٹ
A	کوئی تعامل نہیں	ہٹاؤ تعامل		
B	ہٹاؤ تعامل		کوئی تعامل نہیں	
C	کوئی تعامل نہیں	کوئی تعامل نہیں	کوئی تعامل نہیں	ہٹاؤ تعامل
D	کوئی تعامل نہیں	کوئی تعامل نہیں	کوئی تعامل نہیں	کوئی تعامل نہیں

جدول کی مدد سے دھات A, B, C اور D کے متعلق مندرجہ ذیل سوالوں کے جواب دیجئے۔

(i)- کون سی دھات سب سے زیادہ تعامل پذیر ہے؟

(ii) - جب B کو پر (II) سلفیٹ کے محلول میں ڈالا جاتا ہے تو آپ کیا مشاہدہ کرتے ہیں۔

(iii) دھات A, B, C اور D کو ان کی تعامل پذیری کی گھٹی ہوئی ترتیب میں لکھیے۔

جواب:- (i)۔ دھات B سب سے زیادہ تعامل پذیر ہے۔

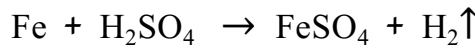
(ii)۔ B کا پر (II) سلفیٹ کے محلول سے کا پر کو ہٹاتی ہے۔

(iii)۔ $B > A > C > D$

6- جب ڈائی لیوٹ ہائیڈروکلورک تیزاب کو کسی تعامل پذیر دھات کے ساتھ ملایا جاتا ہے تو کون سی گیس پیدا ہوتی ہے؟ لوہا اور ڈائی لیوٹ H_2SO_4 کے درمیان ہونے والے تعامل کی کیمیائی مساوات لکھیے۔

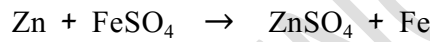
جواب:- جب ڈائی لیوٹ ہائیڈروکلورک تیزاب کو کسی تعامل پذیر دھات کے ساتھ ملایا جاتا ہے تو ہائیڈروجن گیس خارج ہوتی ہے۔

لوہا اور ڈائی لیوٹ H_2SO_4 کے درمیان ہونے والا تعامل



7- جب زنگ کو آئرن (II) سلفیٹ کے محلول میں ڈالا جاتا ہے تو آپ کیا مشاہدہ کرتے ہیں؟ جو کیمیائی تعامل ہوتا ہے اسے لکھیے۔

جواب:- جب زنگ کو آئرن II سلفیٹ کے محلول میں ڈالا جاتا ہے تو زنگ آئرن سلفیٹ سے آئرن کو ہٹاتا ہے۔

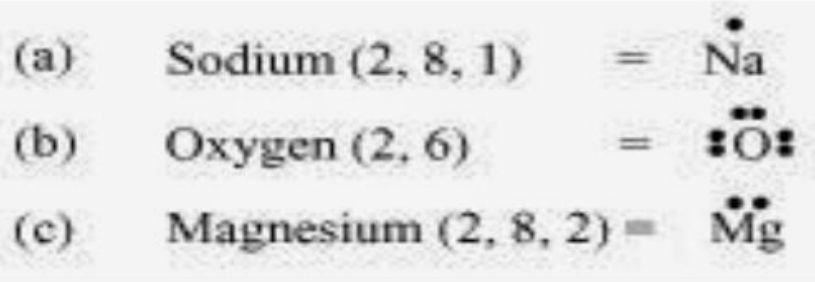


8-(i)۔ سوڈیم، آکسیجن اور میگنیشیم کی الیکٹران ڈاٹ ساختیں لکھیے۔

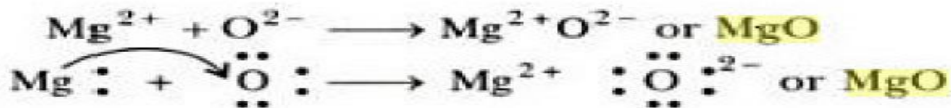
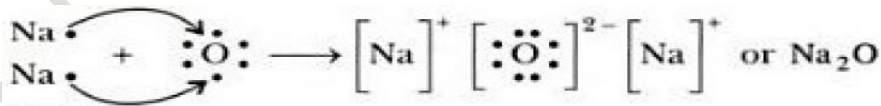
(ii)۔ الیکٹرونوں کی منطقی کے ذریعے Na_2O اور MgO کی تشکیل کو دکھائیے۔

(iii)۔ ان مرکبات میں کون سے آئن موجود ہوتے ہیں؟

جواب:- (i)



(ii)



(iii)۔ Na_2O میں Na^+ اور O^{2-} آئن موجود ہیں

MgO میں Mg^{2+} اور O^{2-} آئن موجود ہیں

9- اپنی مرکبات کا نقطہ گداخت زیادہ کیوں ہوتا ہے؟

جواب:- آہنی مرکبات میں آئینوں میں مضبوط قوت کشش ہوتی ہے جس کو توڑنے کے لئے زیادہ توانائی کی ضرورت ہوتی ہے اس لئے ان کا نقطہ گداخت (Melting Point) بہت اونچا ہوتا ہے۔

10- مندرجہ ذیل اصطلاحات کی تعریف بیان کرو۔

(i) - معدنیات (ii) - کچ دھات (iii) گینگ

جواب:- (i) - معدنیات:- عناصر یا مرکبات جو قشر ارض میں قدرتی طور پر پائے جاتے ہیں معدنیات (Minerals) کہلاتے ہیں۔

(ii) - کچ دھات:- معدنیات کے اندر کسی مخصوص دھات کی ایک بڑی مقدار جس سے دھات کو فائدہ مند طریقہ سے نکالا جاسکتا ہے اسکو کچ دھات (Ore) کہتے ہیں۔

(iii) - گینگ:- زمین سے نکالی گئی کچ دھاتوں میں بڑی مقدار میں مٹی ریت وغیرہ جس ملاوٹیں پائی جاتی ہیں۔ جنہیں گینگ کہا جاتا ہے۔

11- دو ایسی دھاتوں کے نام بتائیے جو قدرتی ماحول میں آزادانہ طور پر پائی جاتی ہیں؟

جواب:- سونا، چاندی اور پلاٹینم

12- دھاتوں کو ان کے آکسائیڈوں سے حاصل کرنے کے لئے کون سا کیمیائی عمل بروکار لایا جاتا ہے؟

جواب:- دھاتوں کے آکسائیڈ کو صرف گرم کر کے دھاتوں میں تحویل کیا جاسکتا ہے۔

13- زنک، میگنیشیم اور کاپر کے دھاتی آکسائیڈ مندرجہ ذیل دھاتوں کے ساتھ گرم کئے گئے۔

دھات	زنک	میگنیشیم	کاپر
زنک آکسائیڈ	-	-	-
میگنیشیم آکسائیڈ	-	-	-
کاپر آکسائیڈ	-	-	-

جواب:-

دھات	زنک	میگنیشیم	کاپر
زنک آکسائیڈ	کوئی تعامل نہیں	ہٹاؤ تعامل	کوئی تعامل نہیں
میگنیشیم آکسائیڈ	کوئی تعامل نہیں	کوئی تعامل نہیں	کوئی تعامل نہیں
کاپر آکسائیڈ	ہٹاؤ تعامل	ہٹاؤ تعامل	کوئی تعامل نہیں

14- کون سی دھات آسانی کے ساتھ تاکل کا شکار نہیں ہوتی؟

جواب:- اسی دھاتیں جس کی تعاملیت کم ہو جیسے سونا اور چاندی آسانی کے ساتھ تاکل کا شکار نہیں ہوتی۔

15- بھرت کسے کہتے ہیں؟

جواب:- دو یا دو سے زیادہ دھاتوں یا پھر ایک دھات اور ایک غیر دھات کا متجانس آمیزہ بھرت کہلاتا ہے۔ مثلاً: کانسا۔ کاپر اور ٹن کی بھرت

مشق

1- مندرجہ ذیل میں سے کون سا جوڑا ہٹاؤ تعامل کرے گا؟

(a) NaCl کا محلول اور کا پردھات

(b) MgCl₂ کا محلول اور ایلیمو مینیم دھات

(c) FeSO₄ کا محلول اور سلور دھات

(d) AgNO₃ کا محلول اور کا پردھات

جواب:- (d) AgNO₃ کا محلول اور کا پردھات

2- ان میں سے کون سا طریقہ لوہے کے برتن کو زنگ لگنے سے بچانے کے لیے موزوں ہے؟

(a) گریز لگا کر

(b) پیٹ کر کے

(c) جست کی پرت چڑھا کر

(d) مذکورہ بلا سبھی

جواب:- (c) جست کی پرت چڑھا کر

3- کوئی عنصر آکسیجن سے تعامل کر کے ایک مرکب بناتا ہے جس کا نقطہ گداخت زیادہ ہوتا ہے۔ یہ مرکب پانی میں بھی حل پذیر ہے۔ یہ عنصر کیا ہو سکتا ہے۔

(a) کیلشیم

(b) کاربن

(c) سیلیکان

(d) لوہا

جواب:- (a) کیلشیم

4- کھانے کے برتن پرٹن کی پرت چڑھی رہتی ہے نہ کہ جست کی کیونکہ:

(a) جست، ٹن سے زیادہ مہنگا ہوتا ہے۔

(b) جست کا نقطہ گداخت ٹن سے زیادہ ہوتا ہے۔

(c) جست، ٹن سے زیادہ تعامل پذیر ہوتا ہے۔

(d) جست، ٹن سے کم تعامل پذیر ہوتا ہے۔

جواب:- (c) جست، ٹن سے زیادہ تعامل پذیر ہوتا ہے۔

5- آپ کو ہتھوڑا، ایک بیٹری، ایک بلب، تاریں اور ایک سوئچ دیے گئے ہیں۔

(a) آپ دھات اور غیر دھات کے نمونوں میں فرق کرنے کے لئے ان کا استعمال کس طرح کریں گے؟

(b) دھات اور غیر دھات میں فرق کرنے کے لئے ان ٹیسٹوں کی افادیت کا اندازہ لگائیے۔

جواب:- (a) ہتھوڑے کے استعمال سے دیئے گئے نمونوں کو کوٹنے پر اگر وہ ورق پذیر ہوتے ہیں تو وہ دھات ہے۔ ورنہ وہ غیر دھات ہے۔ اسی طرح بیٹری، بلب،

تاریں اور سوئچ کے استعمال سے سرکٹ تیار کر کے اُس میں برقی رو گزاریں۔ اگر بلب روشن ہوتا ہے تو وہ دھات ہے ورنہ وہ غیر دھات ہے۔

(b) مندرجہ بالا بتلائے گئے ٹیسٹ دھات اور غیر دھات کی طبعی خصوصیات پر مبنی ہے۔ یہ دھاتوں اور ادھاتوں میں فرق کرنے کے لئے بہترین ٹیسٹ ہیں۔ جس میں کوئی کیمیائی تعامل نہیں۔

6- ایفٹو ٹیرک آکسائیڈ کسے کہتے ہیں؟ ان کی دو مثالیں پیش کیجئے۔

جواب:- ایفٹو ٹیرک آکسائیڈ وہ آکسائیڈس ہیں جو دونوں ترشوی اور اساسی آکسائیڈ کی طرح عمل کرتے ہیں

مثالیں: ایو مینیم آکسائیڈ Al_2O_3 اور زنک آکسائیڈ ZnO

7- دو ایسی دھاتوں کے نام لکھیے جو ڈائی لیوٹ تیزاب سے ہائڈروجن کو ہٹا دیتی ہیں اور ایسی دھاتیں جو ایسا نہیں کرتیں۔

جواب:- لوہا اور ایو مینیم ← ہائڈروجن کو ہٹاتی ہیں۔

پارہ اور تانبا ← ہائڈروجن کو نہیں ہٹاتی

8- کسی دھات M کی برق پاشیدی تھلیس میں اینوڈ، کیتھوڈ اور الیکٹرولاٹ آپ کسے بنائیں گے؟

جواب:- دھات M کی برق پاشیدی تھلیس میں

انوڈ- غیر خالیص دھات M

کیتھوڈ- خالیص M دھات کی پٹی

الیکٹرولاٹ M دھات کے نمک کا محلول

9- پرتی پوش کپنجی پر سلفر کا سفوف لے کر اسے گرم کرتا ہے۔ وہ اس کے اوپر ایک ٹیسٹ ٹیوب کو الٹ کر رکھ دیتا ہے اور نکلنے والی گیس کو جمع کرتا ہے۔ جیسا کہ تصویر

میں دکھایا گیا ہے۔

(a) مندرجہ ذیل پر گیس کا اثر کیا ہوگا

(i) خشک لٹمس کاغذ پر

(ii) مرطوب لٹمس کاغذ پر

(b) ہونے والے کیمیائی تعامل کی متوازن مساوات لکھئے۔

جواب:- (a) (i) خشک لٹمس کاغذ پر گیس کا کوئی اثر نہ ہوگا۔

(ii) مرطوب لٹمس کاغذ کا رنگ سُرخ ہو گا کیونکہ سلفر ایک غیر دھات ہے اور تیزابی فطرت رکھتا ہے۔



10- لوہے کو زنگ لگنے سے بچانے کے لیے کوئی دو طریقہ لکھیے۔

جواب:- 1- روغن کر کے سطح پر تیل لگا کر گریس لگا کر۔ گیلوینائزنگ کے ذریعہ

2- کروم پلٹینگ۔ اینوڈائزنگ یا بھرت بنا کر۔

11- جب غیر دھات آکسیجن سے تعامل کرتی ہے تو کس قسم کا آکسائیڈ بنتا ہے؟

جواب:- جب غیر دھات آکسیجن سے تعامل کرتی ہے تو تعدیل یا تیزابی آکسائیڈس بنتے ہیں۔ مثال:- SO_2 , NO_2

12- وجوہات بتائیے۔

(a) پلاٹینم، سونا اور چاندی کا استعمال زیورات بنانے میں ہوتا ہے۔

(b) سوڈیم، پوٹاشیم اور لیتھیم تیل کے اندر رکھے جاتے ہیں۔

(c)۔ ایلیمینیم ایک بہت ہی زیادہ تعامل پذیر دھات ہے پھر بھی اس کا استعمال کھانا پکانے کے برتن میں کیا جاتا ہے۔

(d)۔ استخراج کے دوران کاربونیٹ اور سلفائیڈ دھاتوں کو عموماً آکسائیڈ میں تبدیل کر دیا جاتا ہے۔

جواب: (a)۔ پلائٹیم۔ سونا اور چاندی کا استعمال زیورات بنانے میں ہوتا ہے کیونکہ وہ چمکدار ہوتی ہیں۔ ہوا اور پانی سے کم تعامل کرتی ہیں۔ اور کم تاکل پذیر ہوتی ہیں۔

(b)۔ سوڈیم۔ پوٹاشیم اور لیتھیم بہت زیادہ تعامل دھاتیں ہیں۔ یہ پانی اور ہوا کے ساتھ تیزی سے عمل کرتی ہیں۔ اس لئے انہیں تیل میں رکھا جاتا ہے۔

(c)۔ ایلیمینیم ایک بہت زیادہ تعامل پذیر دھات ہے۔ یہ آکسیجن سے تعامل کر کے ایلیمینیم کا آکسائیڈ بناتی ہے جس سے برتن پر ایک پرت بن جاتی ہے۔ اور یہ پرت مزید تعامل کو روکتی ہے۔

(d)۔ کوربونیٹ اور سلفائیڈ کے مقابلے آکسائیڈس سے دھاتوں کو آکسائیڈس سے حاصل کیا جاسکتا ہے۔ اس لئے استخراج سے پہلے کاربونیٹ اور سلفائیڈ دھاتوں کو آکسائیڈ میں تبدیل کیا جاتا ہے۔

13۔ آپ نے تانبے کے برتنوں کو نیویومیٹری کے رس سے صاف کرتے ہوئے ضرور دیکھا ہو گا۔ وضاحت کیجئے کہ یہ کھٹی چیزیں برتنوں کی صفائی کے لیے کیوں موثر ہیں؟

جواب:۔ تانبے کے برتن ہوا میں موجود کاربن ڈائی آکسائیڈ کے ساتھ تعامل کر کے کاربونیٹ کی پرت بناتے ہیں۔ جس سے برتن کی چمک چھپ جاتی ہے۔

لیسبوم اور ایلیمینیم میں موجود سٹرک ترشہ اس پرت کو حل کر کے نکال دیتا ہے اور برتن دوبارہ چمکنے لگتے ہیں۔ اس لئے یہ کھٹی چیزیں صفائی کے لئے موثر ہیں۔

14۔ دھات اور غیر دھات میں ان کی کیمیائی خصوصیات کی بنیاد پر فرق کیجئے؟

جواب:۔

دھات	غیر دھات
☆۔ دھاتوں کے آکسائیڈس اساسی ہوتے ہیں۔	☆۔ ادھاتوں کے آکسائیڈس تیزابی ہوتے ہیں۔
☆۔ دھاتیں HCl ترشہ سے ہائیڈروجن گیس کو ہٹاتی ہیں۔	☆۔ ادھاتیں HCl یا کسی بھی ترشے سے ہائیڈروجن گیس نہیں ہٹاتی۔
☆۔ دھاتیں کلورائیڈس بناتی ہیں۔ جو کے الیکٹرو پوائنٹ یا آئیون مرکبات ہیں۔	☆۔ ادھاتیں کلورائیڈس کے ساتھ تعامل کر کے کلورائیڈس بناتی ہیں۔ جو کے کوویالٹ مرکبات ہیں۔
☆۔ دھاتیں پانی کے ساتھ تعامل کر کے آکسائیڈس اور ہائیڈرو آکسائیڈس بناتی ہیں۔	☆۔ ادھاتیں پانی کے ساتھ تعامل نہیں کرتیں۔

15۔ ایک آدمی سنار کی حیثیت سے دردر گھومتا ہے۔ وہ پرانے اور گندے سونے کے زیورات کو پھر سے چمکادینے کا وعدہ کرتا ہے۔ ایک عورت سونے کی چوڑیوں کا ایک

سیٹ اسے دیتی ہے جسے وہ ایک مخصوص محلول میں ڈباتا ہے۔ چوڑیوں بالکل نئے سونے کی طرح چمکتی ہیں۔ لیکن اس کے وزن میں کافی کمی آجاتی ہے۔ عورت گھبرا جاتی

ہے۔ اور کچھ دیر بیکار کی بحث و تکرار کے بعد آدمی بھاگ جاتا ہے۔ کیا آپ جاسوسی کر کے اس محلول کی نوعیت کا پتہ لگا سکتے ہیں۔

جواب:۔ سنار سے استعمال کردہ محلول ماء الملوک (Aqua regia) ہے۔ Aqua regia ایک لاطینی لفظ ہے جسکے معنی شاہی پانی کے ہیں۔ یہ مرکب ہائیڈروکلورک

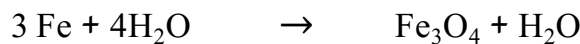
تیزاب اور مزکنٹرائٹرک تیزاب کا 1:3 کی نسبت میں تیار کیا گیا آمیزہ ہے۔ یہ سونے کو حل کر سکتا ہے۔ چونکہ سنار نے سونے کی چوڑیوں کو اس محلول میں ڈبویا تھا

اس لئے ان چوڑیوں کا وزن کم ہو گیا۔

16۔ کاپر کا استعمال گرم پانی کے ٹینک بنانے میں کیا جاتا ہے، اسٹیل (لوہے کی ایک بھرت) کا نہیں۔ کیوں؟

جواب:۔ کاپر۔ ٹھنڈے پانی۔ گرم پانی یا بھاپ کس کے ساتھ تعامل نہیں کرتا جبکہ لوہا پانی کے ساتھ تعامل کرتا ہے۔ اسٹیل (جو کے لوہے کی ایک بھرت ہے) کا استعمال

کیا جائے تو یہ گرم پانی یا بھاپ سے فوراً تعامل کر کے زنگ آلود ہو جاتا ہے۔



1:- ہمارے جیسے کثیر خلوی عضویوں میں آکسیجن کی ضرورت کو پورا کرنے کے لئے نفوذ کا عمل ناکافی کیوں ہے؟

جواب: کثیر خلوی عضویوں میں سبھی خلیے اپنے آس پاس کے ماحول سے براہ راست رابطہ قائم نہیں کر سکتے لہذا سادہ نفوذ کے ذریعہ سبھی خلیوں کی ضرورت پوری نہیں ہو سکتی۔ اس لئے کثیر خلوی عضویوں میں آکسیجن کی ضرورت کو پورا کرنے کے لئے نفوذ کا عمل ناکافی ہے۔

2:- ہم اس بات کا یقین کس طرح کریں گے کہ آیا کوئی چیز جاندار ہے یا نہیں؟

جواب: عام طور پر جسمانی حرکات، غذا کا استعمال اور بڑھوتری کے مد نظر ہم کسی چیز کو جانداروں کے گروہ میں شامل کر سکتے ہیں۔ مگر چند جاندار ایسے بھی ہیں جس میں جسمانی حرکات نہیں ہوتی۔ اس لئے کس جاندار کے اعمال زندگی (تغذیہ، تنفس، نفوذ، اخراج، نشوونما، تولید) اس کے جاندار ہونے کا تعین کرتے ہیں۔

3:- کس عضو کے ذریعہ استعمال کئے جانے والے بیرونی خام مادے کیا ہیں؟

جواب:- غذا، آکسیجن اور پانی۔

4:- زندگی کے رکھ رکھاؤ کے لئے آپ کن اعمال کو ضروری سمجھتے ہیں؟

جواب: زندگی کے رکھ رکھاؤ کے لئے اعمال زندگی جیسے تغذیہ، تنفس، نقل و حمل اور اخراج ضروری سمجھے جاتے ہیں۔

5:- خود پر و اور غیر پر و تغذیہ میں کیا فرق ہے؟

جواب:-

Heterotrophic Nutrition غیر پر و تغذیہ	Autotrophic Nutrition خود پر و
☆- غیر پر و تغذیہ میں غذا کو خود پر و نباتات سے حاصل کیا جاتا ہے۔	☆- خود پر و تغذیہ میں غذا کی تخلیق کاربن ڈائی آکسائیڈ پانی کے استعمال سے کی جاتی ہے۔
☆- کلوروفل اور روشنی کی ضرورت نہیں ہوتی۔	یہ عمل ضیائی تالیف کہلاتا ہے۔
☆- غذا کس بھی وقت حاصل کی جاسکتی ہے۔	☆- کلوروفل اور روشنی کی ضرورت ہوتی ہے۔
☆- تمام جانوروں اور فنگائی میں غیر پر و تغذیہ ہوتا ہے۔	☆- غذا کی تیاری دن کے وقت میں ہوتی ہے۔
	☆- تمام سبز نباتات اور سیکڑیا میں اس قسم کا تغذیہ ہوتا ہے۔

6:- ضیائی تالیف کے لیے درکار ہر ایک خام شے کو پودے کہاں سے حاصل کرتے ہیں؟

جواب: ضیائی ترکیب کے لئے درکار خام اشیاء۔

CO₂ ← کاربن ڈائی آکسائیڈ کو پودے اپنے اطراف کے ماحول سے حاصل کرتے ہیں۔

H₂O ← پانی کو پودے زمین سے حاصل کرتے ہیں۔

سورج کی روشنی ← سورج کی روشنی کو پودے سورج سے حاصل کرتے ہیں۔

7:- ہمارے معدہ میں تیزاب کا کیا رول ہے؟

جواب:- ہائیڈروکلورک اسید (HCl) ایک تیزاب بی میڈیم تیار کرتا ہے۔ جو پیپسن انزائم (Pepsin Enzyme) کے کام کو آسان بنا دے تا ہے۔

8:- ہاضم انزائموں کا فعل بیان کیجئے؟

جواب: (a) امائلیز (Amylase) یہ اسٹارچ کو شکر میں تبدیل کرتا ہے۔

(b) پیپسن (Pepsin) پروٹین کو ہضم کرتا ہے۔

(c) ٹریپسین (Trypsin) پروٹین کو ہضم کرنے میں مدد دیتا ہے۔

(d) لائپیز (Lipase) ایملسفائیڈ چربیوں کی تحلیل کرتا ہے۔

9:- ہضم شدہ غذا کو جذب کرنے کے لیے چھوٹی آنت کس طرح ذیوائن کی گئی ہے؟

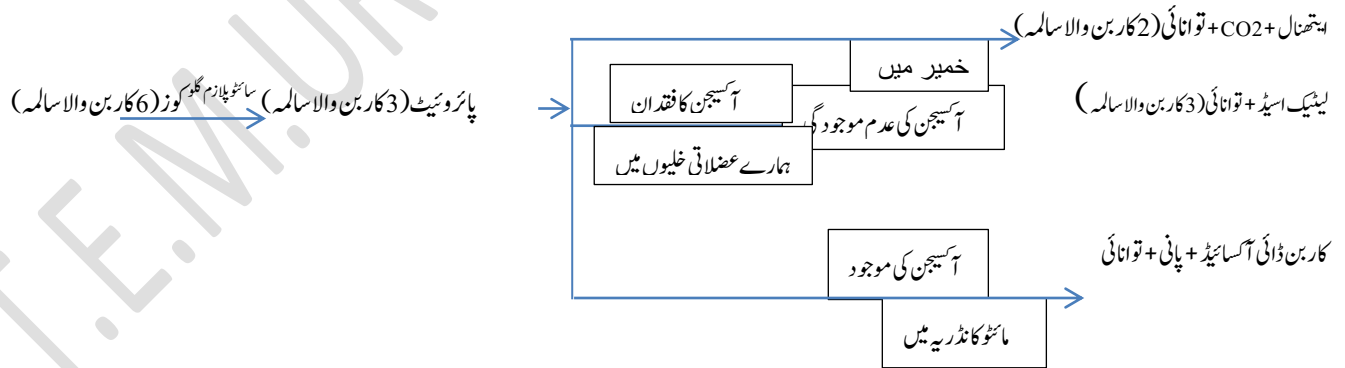
جواب:- ہضم شدہ غذا آنت کی دیوروں کے ذریعہ جذب ہو جاتی ہے۔ چھوٹی آنت کو اندرونی استرپر متعدد انگست نما ابھار پائے جاتے ہیں، جنہیں ولی (Villi) کہتے ہیں۔ یہ انجذاب کی سطح رقبہ میں اضافہ کر دیتے ہیں۔ ولی میں خون کی نالیوں کی فراورنی ہوتی ہے۔ جو غذا کو جذب کر کے جسم کے ہر ایک حلیہ کو پہنچا دیتی ہے۔

10:- تنفس کے لئے آکسیجن حاصل کرنے کے معاملے میں آبی عضویوں کے مقابلے بری جانوروں کو کیا فائدہ ہے؟

جوان: بری جانور کرہ باد سے آکسیجن کا استعمال کرتے ہیں جبکہ بحری جانور پانی میں گھلی ہوئی آکسیجن کا استعمال کرتے ہیں۔ پانی میں آکسیجن کی مقدار کم ہوتی ہے اس لئے آبی عضویوں کی سانس لینے کی شرح زمین پر رہنے والے عضویوں کے مقابلے میں بہت زیادہ ہوتی ہے۔ جبکہ بری جانور کرہ باد سے آسانی سے کافی مواد میں آکسیجن کو حاصل کر سکتے ہیں۔

11:- مختلف عضویوں میں توانائی حاصل کرنے کے لئے گلوکوز کی تفسید کے مختلف طریقے کیا ہیں؟

جواب: سب سے پہلے گلوکوز کا سالمہ سائٹوپلازم میں 3 کاربنی سالے پائرونیٹ میں توڑا جاتا ہے۔ جو آگے الگ الگ عضویوں میں الگ الگ طریقوں سے تفسید پاتا ہے۔



غیر ہوا باش تنفس:- غیر ہوا باش تنفس آکسیجن کی غیر موجودگی میں ہوتا ہے۔ جس میں پائرونیٹ (3 کاربن والا سالمہ) ہتھنال اور کاربن ڈائی

آکسائیڈ میں تفسید پاتا ہے۔ یہ عمل تخمیر کے دوران ایٹ میں واقع ہوتا ہے۔

ہوا باش تنفس:- ہوا باش میں آکسیجن کی موجودگی میں پائرونیٹ کا سالمہ کاربن ڈائی آکسائیڈ اور پانی میں تفسید پاتا ہے۔ یہ عمل مائٹوکانڈریہ میں واقع ہوتا ہے۔

☆ آکسیجن کا فقدان:- بعض اوقات جب ہمارے عضلاتی خلیوں میں آکسیجن کی کمی ہوتی ہے تو دوسرے طریقے سے پائرونیٹ کی تحلیل کی جاتی ہے۔ یہاں پائرونیٹ کو لیکٹک ایسڈ میں تبدیل کیا جاتا ہے۔

12:- انسانوں میں آکسیجن اور کاربن ڈائی آکسائیڈ کا نقل و حمل کس طرح ہوتا ہے؟

جواب:- آکسیجن کا نقل و حمل:- خون میں موجود ہیموگلوبن پھیپھڑوں میں موجود آکسیجن کو جذب کر کے اسے ان خلیوں یا بافت تک پہنچاتا ہے جہاں آکسیجن کی کمی ہوتی ہے۔ کاربن ڈائی آکسائیڈ کا نقل و حمل:- کاربن ڈائی آکسائیڈ پانی میں آکسیجن کے مقابلے زیادہ حل پذیر ہے اسلئے ہمارے خون میں اس کی نقل و حمل زیادہ تر گھٹی ہوئی شکل میں ہوتی ہے۔

13:- انسانی پھیپھڑوں کو گیسوں کے تبادلے کے واسطے رقبہ بڑھانے کے لیے کس طرح ڈیزائن کیا گیا ہے؟

جواب:- پھیپھڑوں میں کئی ملین ایلیولائی ہوتے ہیں۔ جو ایک سطح فراہم کرتے ہیں جہاں گیسوں کا تبادلہ ہوتا ہے۔ ایلیولائی کی دیواروں میں خون کی نالیوں کا ایک وسیع جال ہوتا ہے۔ جب ہم اندر کی طرف سانس لیتے ہیں تو اپنی پسلیوں کو اوپر اٹھاتے ہیں اور ڈایا فرام کو چپٹا کرتے ہیں۔ جس کے نتیجے میں Chest Cavity بڑی ہو جاتی ہے۔ اور ہوا پھیپھڑوں میں کھینچی جاتی ہے۔ نیز ایلیولائی میں موجود آکسیجن کو خون کے ذریعہ تمام خلیوں کو پہنچایا جاتا ہے۔ اور کاربن ڈائی آکسائیڈ کو اس راستے جسم سے باہر خارج کیا جاتا ہے۔

14:- انسانوں میں نقل و حمل کے نظام کے اجزا کیا ہیں؟ ان ارکان کے افعال بیان کیجئے۔

جواب:- انسانوں میں نقل و حمل کے ارکان دل خون اور خون کی نالیاں ہیں۔
دل:- دل ایک عضلاتی عضو ہے۔ جو ہماری مٹھی کے برابر ہوتا ہے۔ خون جسم کے مختلف حصوں سے خون حاصل کر کے اسے پھیپھڑوں میں بھیجتا ہے۔
جہاں De-Oxygenated خون Oxygenated میں تبدیل ہو جاتا ہے۔ اب Oxygenated خون کو دل پھیپھڑوں سے جسم کے تمام حصوں کو مہیا کرتا ہے۔

خون:- خون کاربن ڈائی آکسائیڈ۔ آکسیجن اور کئی تغذی اجزاء کے نقل و حمل میں مدد کرتا ہے۔

خون کی نالیاں:- نالیاں دو قسم کی ہوتی ہیں شریانیں اور رید شریانیں خون کو دل سے جسم کے مختلف اعضاء تک لے جاتی ہیں اور ریدیں مختلف اعضاء سے خون کو جمع کر کے دل کو واپس لے آتی ہیں۔

15:- پستانوں اور پرندوں میں آکسیجینیٹڈ اور ڈی آکسیجینیٹڈ خون کو علاحدہ کرنا کیوں ضروری ہے؟

جواب:- پستان دھاریوں اور پرندوں میں آکسیجینیٹڈ اور ڈی آکسیجینیٹڈ خون کو علیحدہ کرنا بہت ضروری ہے۔ کیونکہ اس سے جسم کو آکسیجن کی بہت زیادہ کارگر سپلائی ملتی ہے۔ پرندے اور پستان دھاری جانوروں کو توانائی کی بہت زیادہ ضرورت ہوتی ہے۔ اس لئے یہ ان جانوروں کے لئے بہت مفید ہے۔

16:- بہت زیادہ منظم پودوں میں نقل و حمل کے نظام کے اجزا کون کون سے ہیں؟

جواب:- بہت زیادہ منظم پودوں میں نقل و حمل کے ارکان زانلم اور فلوم ہیں۔ زانلم مٹی سے حاصل ہونے والے پانی اور معدنیات کی نقل و حمل کرتا ہے۔ اور دوسرا فلوم نم پتیوں میں ضیائی تالیف کے ماصلات کی پودے کے دوسرے حصوں میں نقل و حمل کرتا ہے۔

17:- پودوں میں پانی اور معدنیات کی نقل و حمل کا کام کس طرح انجام دیا جاتا ہے؟

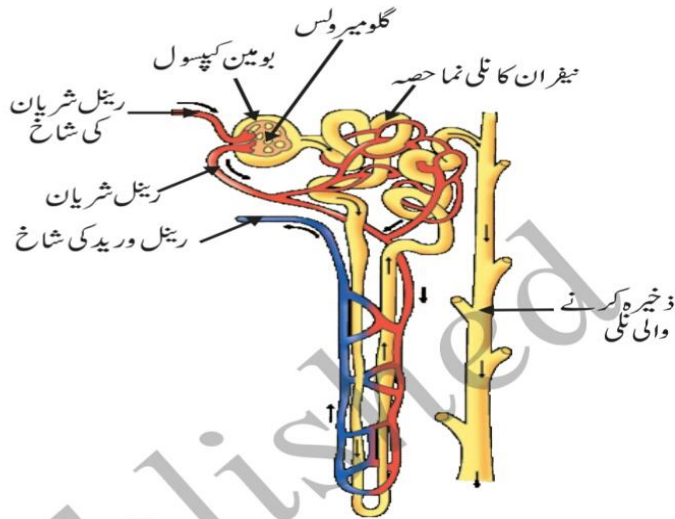
جواب:- زانلم بافت میں جڑوں تنوں اور پتیوں کی نالیاں ایک دوسرے سے منسلک ہو کر پانی کا ایصال کرنے والے ذرائع کا ایک مسلسل نظام تشکیل دیتی ہے جو پودے کے تمام حصوں تک پہنچتا ہے۔ جڑوں کے خلیے مٹی کے تماس میں ہوتے ہیں۔ اور سرگرمی کے ساتھ آبن حاصل کرتے ہیں۔ یہ جڑ اور مٹی کے درمیان آبی رتکاز میں فرق پیدا کرتے ہیں۔ اس فرق کو ختم کرنے کے لئے مٹی سے پانی جڑ میں داخل ہو جاتا ہے۔ اس کا مطلب یہ ہے کہ پانی جڑوں کے زانلم میں پابندی سے جاتا رہتا ہے۔ اور آبی ستون کی تشکیل کرتا ہے۔ جسے لگاتار اوپر کی طرف دھکیلا جاتا ہے۔

18:- پودوں میں غذا کی نقل و حمل کس طرح ہوتی ہے؟

جواب:- فلونم پتیوں میں بننے والے غذا کو جسم کے مختلف حصوں میں سربراہی کرتی ہے۔ یہ عمل ٹرانس لوکیشن کہلاتا ہے۔ جیسے تو انائی ATP کی ضرورت ہوتی ہے۔ شکر جیسے میٹیریل ATP تو انائی کا استعمال کر کے فلونم بافت میں منتقل ہو جاتے ہیں۔ یہ خلیے کے ولوجی دباؤ (Osmotic Pressure) میں اضافہ کر دیتا ہے۔ جسکی وجہ سے پانی اس کے اندر آ جاتا ہے۔ اس دباؤ کی وجہ سے مادے فلونم میں ان خلیوں تک چلے جاتے ہیں۔ جہاں دباؤ کم ہوتا ہے۔

19:- نیفران کی ساخت اور کام کرنے کا طریقہ بیان کیجئے؟

جواب:- ہر ایک گردے میں متعدد فلٹریشن اکائیاں ہوتی ہیں۔ جنہیں نیفران کہتے ہیں۔ یہ نیفران ایک دوسرے سے بہت زیادہ سڑے رہتے ہیں۔ ابتدائی مقطر میں گلوکوز، امینو اسید اور نمک اور کافی مقدار میں پانی موجود ہوتا ہے۔ جیسے جیسے پیشاب اس ٹیوب میں سے ہو کر گذرتا ہے۔ یہ مادے نتیجہ طور پر دوبارہ سے جذب ہو جاتے ہیں۔ دوبارہ جذب ہونے والے پانی کا انحصار جسمانی پانی پر ہوتا ہے۔ ہر ایک گردے میں بننے والا پیشاب ایک لمبی ٹیوب میں داخل ہوتا ہے۔ جیسے حالب کہتے ہیں۔ یہ گردوں کو مٹانہ سے منسلک کرتی ہیں۔ جہاں سے اُسے خارج کر دیا جاتا ہے۔



20:- اخراجی ماحصلات سے چھٹکارا پانے کے لئے پودے کن طریقوں کا استعمال کرتے ہیں؟

جواب:- پودے اخراج کے لئے ایسا لائحہ عمل اختیار کرتے ہیں جو جانوروں کے مقابلے بالکل مختلف ہوتا ہے۔ ضیائی تالیف کے دوران پیدا ہونے والی آکسیجن کو بھی فضلہ کہا جاسکتا ہے۔ عمل سریان کے ذریعہ فالتو پانی سے چھٹکارا پالیتے ہیں۔ پودوں میں بہت سے بافت مردہ خلیوں پر مشتمل ہوتے ہیں اور یہ کچھ حصوں جیسے پتیوں کو گر کر فضلاتی مادوں کو خارج کر دیتے ہیں۔ دیگر فضلات ریزن اور گوند کی شکل میں خارج ہوتے ہیں۔

21:- پیشاب بننے کی مقدار پر کس طرح کنٹرول کیا جاتا ہے؟

جواب: پیشاب بننے کا انحصار استعمال شدہ پانی پر ہوتا ہے۔ جسم میں موجود فضول مادوں کی مقدار پر ہوتا ہے۔ کبھی کبھی جانداروں کے رہنے کی جگہ موسم اور ہارمونس ADH (Anti diuretic Hormone) پر بھی ہوتا ہے۔

مشقیں

1- انسانوں میں گردے جس نظام کا حصہ ہیں وہ ہیں۔

(a) - تغذیہ (b) - تنفس (c) - اخراج (d) - نقل و حمل

جواب: (c) - اخراج

2- پودوں میں زائلم کا کام ہے۔

(a) - پانی کی نقل و حمل (b) - غذا کی نقل و حمل (c) - امینو ایسڈ کی نقل و حمل (d) - آکسیجن کی نقل و حمل

جواب (a) - پانی کی نقل و حمل

3- خورد پرورشی تغذیہ کے لیے درکار ہیں:

(a) - کاربن ڈائی آکسائیڈ (b) - کلوروفل (c) - سورج کی روشنی (d) - مذکورہ بالا سبھی

جواب (d) - مذکورہ بالا سبھی

4- پائروویٹ تحلیل ہو کر کاربن ڈائی آکسائیڈ، پانی اور توانائی فراہم کرتا ہے یہ عمل مندرجہ ذیل سے کس میں ہوتا ہے۔

(a) - سائٹوپلازم (b) - مائٹوکانڈریا (c) - کلوروپلاسٹ (d) - نیوکلئیس

جواب: (b) - مائٹوکانڈریا

5- ہمارے جسم میں چربی کا ہضم کس طرح ہوتا ہے؟ یہ عمل کہاں انجام دیا جاتا ہے؟

جواب:- آنت میں میں چربی بڑے گلوبولس کی شکل میں موجود ہوتی ہے۔ جس کی وجہ سے انزائموں کو اس پر اثر انداز ہونے میں وقت لگتا ہے۔

بالکل نمک انہیں چھوٹے گلوبولس میں توڑ دیتا ہے جس سے انزائم کی کارکردگی میں اضافہ ہوتا ہے۔ لبلبہ۔ پیٹکریٹک اس کا افراز کرتا ہے۔ جس میں

ٹریپسین (Trypsin) لائپس (Lipse) جیسے اینزائم ہوتے ہیں۔ ٹریپسین پروٹین کے ہضم کرنے میں مدد کرتا ہے۔ اور لائپس ایملسیفائیڈ چربیوں کی

تحلیل کرتا ہے۔ چھوٹی آنت کی دیواروں میں غدود پائے جاتے ہیں جو آنت رس کا افراز کرتے ہیں۔ ان میں موجود اینزائم پروٹین کو امائٹو ایسڈ میں

تبدیل کر دیتے ہیں۔

6- غذا کے ہضم ہونے میں لعاب کا کیا رول ہے؟

جواب:- غذا کے ہضم ہونے میں لعاب کا رول ☆- یہ غذا کو نرم کرتا ہے۔

☆ اس میں ہاضمی انزائمز پیدا جاتا ہے۔ جو اسٹارچ کو شکر میں تبدیل کرتا ہے۔

7- خورد پرورشی تغذیہ کے لیے ضروری حالات کیا ہیں اور اس کے ضمنی ماحصلات کیا کیا ہیں؟

جواب:- خورد پرور تغذیہ ضیائی تالیف کے ذریعہ واقع ہوتا ہے۔ ضیائی تالیف کے لئے ضروری اجزاء کاربن ڈائی آکسائیڈ پانی کلوروفل اور سورج کی روشنی کی ضرورت ہوتی ہے۔ کاربوہائیڈریٹ اور آکسیجن اس کے ماحصلات ہیں۔

8- ہو اباش اور غیر ہو اباش میں کیا فرق ہے؟ کچھ ایسے عضویوں کے نام لکھئے جن میں غیر ہو اباش تنفس ہوتا ہے۔

جواب:

غیر ہو اباش تنفس	ہو اباش تنفس
☆ یہ آکسیجن کی غیر موجودگی میں ہوتا ہے۔	☆ یہ آکسیجن کی موجودگی میں ہوتا ہے۔
☆ اس میں گیسوں کا تبادلہ نہیں ہوتا۔	☆ اس میں عضویوں اور ماحول کے درمیان گیسوں کا تبادلہ ہوتا ہے۔
☆ یہ سائٹوپلازم میں واقع ہوتا ہے۔	☆ یہ سائٹوپلازم اور مائٹوکانڈریہ دونوں میں ہوتا ہے۔
☆ ضمنی ماحصلات تبدیل ہوتے ہیں۔ اکثر تھینال اور کاربن ڈائی آکسائیڈ بنتے ہیں۔	☆ اسکے ماحصلات کاربن ڈائی آکسائیڈ اور پانی ہے۔

غیر ہو اباش تنفس - خمیر، پروٹوزوا اور بیکٹریا میں ہوتا ہے

9- ایلیولائی (Alveoli) کا ڈیزائن گیسوں کے زیادہ سے زیادہ تبادلہ میں کس طرح مدد کرتا ہے؟

جواب:- ایلیولائی ایک سطح فراہم کرتی ہے جہاں گیسوں کا تبادلہ ہو سکتا ہے۔ ایلیولائی کی دیواروں میں خون کی نالیوں کا ایک وسیع جال ہوتا ہے۔ ہم اپنی پسلیوں کو اوپر اٹھاتے ہیں۔ اور ڈایا فراہم کو چپٹا کرتے ہیں۔ جسکے نیچے میں جوف صدر بڑی ہو جاتی ہے۔ اس کی وجہ سے ہو اکو پھیپھڑوں میں کھینچ لیا جاتا ہے۔ آکسیجن کو خون میں شامل کیا جاتا ہے۔ اور کاربن ڈائی آکسائیڈ کو خون سے پھیپھڑوں میں خارج کیا جاتا ہے۔

10- ہمارے جسم میں ہیموگلوبن کی کمی کی وجہ سے کیا نقصان ہو سکتا ہے؟

جواب:- ہیموگلوبن ایک تنفس پگنٹ ہے۔ جو خون میں آکسیجن کی سربراہی میں مدد دیتا ہے۔ اگر ہیموگلوبن کی کمی ہو جائے تو آکسیجن کی سپلائی میں کمی آسکتی ہے۔ جسکی وجہ سے ایک بیماری لاحق ہوتی ہے۔ جسے انیمیا کہتے ہیں۔

11- زانلم اور فلوئم میں مادوں کی نقل و حمل کے درمیان کیا فرق ہے؟

جواب:-

فلوئم Phloem	زانلم Xylem
☆ فلوئم بافت غذا کے نقل و حمل میں مدد کرتی ہے۔	☆ زانلم بافت پانی اور معدنیات کے نقل و حمل میں مدد کرتی ہے۔
☆ فلوئم بافت میں غذا دونوں سمتوں میں نقل و حمل پاتی ہے۔	☆ زانلم بافت میں پانی اور معدنیات زمین سے اوپر کی جانب نقل و حمل پاتے ہیں۔
☆ فلوئم میں نقل و حمل کے لئے توانائی کی ضرورت ہوتی ہے۔ جیسے ATP کی صورت میں پورا کیا جاتا ہے۔	☆ زانلم میں نقل و حمل سریان کے نتیجے میں پیدا ہونے والا کھنچاؤ کے ذریعہ واقع ہوتا ہے۔

12۔ پھیپھڑوں میں ایلیولائی اور گردوں میں نیفران کے کام کرنے کے طریقے کو ان کی ساخت کے اعتبار سے بیان کیجئے۔

جواب:-

نیفران کی ساخت اور کام	الیولائی کی ساخت اور کام
☆ نیفرن نلی نما ساختیں ہیں جو گردوں کی اکائیاں ہیں۔ ☆ یہ گلو میرولس۔ باومن کیپول اور لمبی نلی سے بنتے ہیں۔ ☆ نیفران کا کام پیشاب کی تیاری کرنا ہے۔	☆ الیولائی غبارہ نما ساختیں ہیں جو پھیپھڑوں میں پائی جاتی ہیں۔ ☆ الیولائی کی سطح میں خون کی نالیاں ہوتی ہیں۔ جہاں گیسوں کا تبادلہ ہوتا ہے۔ ☆ الیولائی کا کام پھیپھڑوں میں خون اور ماحول کے درمیان گیسوں کا تبادلہ کرتا ہے۔

1- معکوس حرکت اور ٹیلنے کے درمیان کیا فرق ہے؟

جواب:- معکوس حرکت ماحول میں کسی واقعہ کے تین رد عمل کے نتیجے میں اچانک ہونے والی حرکت ہے۔ یہ وہ حرکت ہے جسے ہم بغیر سوچے سمجھے کرتے ہیں۔ مثال کے طور پر کسی گرم چیز کو چھوتے ہی فوراً ہاتھ کو ہٹالینا اس عمل میں دماغ شامل نہیں ہوتا۔ معکوس حرکت کا تعلق صرف نخائی ڈور سے ہوتا ہے۔ جبکہ دوسری طرف ٹیلنا ایک سوچی سمجھی حرکت ہے۔ اس حرکت میں ہمارے اعضاء ہمارے کنٹرول میں ہوتے ہیں۔ اس میں نخائی ڈور کے ساتھ ساتھ دماغ کا کردار بھی شامل ہوتا ہے۔

2- دو اعصاب کے درمیان معانقہ میں کیا ہوتا ہے؟

جواب:- معانقہ دو قریبی عصبی خلیوں کے درمیان موجود خالی جگہ ہے۔ عصبی خلیے کے ڈینڈرائٹ کے سرے پر حاصل کی گئی اطلاع ایک کیمیائی تعامل کے ذریعہ برقی ہیجان پیدا کرتی ہے۔ یہ ہیجان ڈینڈرائٹ سے خلوی جسم تک جاتا ہے اور پھر ایکسن سے ہوتا ہوا اس کے آخری سرے تک پہنچتا ہے۔ ایکسن کے سرے پر برقی ہیجان کچھ کیمیائی اشیاء کا افراز کرتا ہے، یہ کیمیائی اشیاء خالی جگہ یا معانقہ کو پار کرتی ہے اور اگلے عصب کے ڈینڈرائٹ میں بالکل اس قسم کا ہیجان پیدا کرتی ہے۔ یہ جسم میں ہیجان کے سفر کا عام منصوبہ ہے، اسی قسم کا ایک معانقہ بالا آخر اس قسم کے ہیجان کو نیوران کے دیگر خلیوں میں مثلاً اعضا یا غدد تک لے جاتا ہے۔

3- دماغ کا کون سا حصہ جسم کے توازن اور وضع کو قائم رکھتا ہے؟

جواب:- سیر بیلم (Cerebellum) دماغ کا وہ حصہ ہے جو جسم کے توازن اور وضع کو قائم رکھتا ہے۔

4- ہم اگر بتی کی بو کو کس طرح محسوس کرتے ہیں؟

جواب:- ہماری ناک میں آلفکٹری ریسیپٹرز (Olfactory receptors) ہوتے ہیں جو بو کی شناخت کرتے ہیں۔ اگر بتی کی بو ہماری ناک سے Olfactory receptors کو پہنچتی ہے۔ وہاں سے نیوران کے ذریعہ اسے دماغ تک پہنچایا جاتا ہے اور ہم اگر بتی کی بو کی شناخت کرتے ہیں۔

5- معکوس حرکت میں دماغ کا کیا کردار ہے؟

جواب:- معکوس حرکت میں دماغ کا کوئی کردار نہیں ہوتا۔ اس میں نخائی ڈور حصہ لیتی ہے۔ مگر معکوس حرکت کا اختتام پر اس کی خبر دماغ کو پہنچائی جاتی ہے۔

6- نباتاتی ہورمون کیا ہیں؟

جواب:- نباتاتی ہارمون پودوں میں بننے والی کیمیائی شے ہے جو پودوں میں نمو، نشوونما اور محرک کے تین رد عمل جیسے اعمال پر قابو کرتی ہے۔

مثال:- آکسین (Auxin)، جبریلن (Gibberellins)، سائٹوکائنین (Cyto Kinin) اور اباسیک اسید (Abscisic acid)

7- چھوٹی موٹی کے پودے کی پتوں کی حرکت، روشنی کی طرف تنے کی حرکت سے کس طرح مختلف ہے؟

جواب:- چھوٹی موٹی کے پودے کے پتوں کی حرکت وقتی ہوتی ہے۔ جو تھوڑے وقت کے بعد اپنی عام حالت میں واپس آ جاتی ہے۔ یہ معکوس حرکت ہے۔ اس کا نمو کی حرکت سے کوئی تعلق نہیں ہوتا۔ جبکہ روشنی کی طرف تنے کی حرکت نمو کی وجہ سے حرکت ہے۔ یہ وقتی نہیں ہوتی اور یہ غیر معکوس ہے۔

8- ایک نباتاتی ہارمون کی مثال دیجیے جو نمو کو تحریک دیتا ہے۔

جواب:- آکسین (Auxin)

9- کسی سہارے کے اطراف کسی تنے کی نمو میں آکسن کس طرح مدد کرتا ہے؟

جواب:- جب پودا کسی سہارے کے تماس میں آجاتا ہے تو اس میں آکسین (Auxin) پیدا ہوتا ہے۔ یہ آکسین اس حصے میں پیدا ہوتا ہے جہاں پودا سہارے سے محروم ہوتا ہے۔ پھر یہ پودا آکسین کی وجہ سے سہارے کی طرف مڑتا چلا جاتا ہے۔

10- ہائڈروٹراپزم کو دکھانے کے لئے ایک تجربہ انجام دیجیے۔

جواب:- ہائڈروٹراپزم کو بتانے والی سرگرمی:

سرگرمی کا نام:- پودوں میں ہائڈروٹراپزم۔

درکار ضروری اشیاء:- ایک بڑا ٹرے۔ مٹی۔ بیج اور سوراخ دار برتن

طریقہ:- ٹرے میں مٹی کو بھریں اس میں چند بیجوں کو بویں۔ اب اس ٹرے کے ایک کینارے پر سوراخ ڈار برتن میں پانی بھریں اور اس برتن کو ٹرے کے کینارے نصب کر دیں۔ اس نظام کو ایک ہفتے تک چھوڑ دیں۔ ایک ہفتہ بعد آپ مشاہدہ کرو گے کہ بیج کی جڑیں سوراخ دار برتن کی طرف حرکت کرتی ہوئی چلی جا رہی ہیں۔
نتیجہ:- پودوں کی جڑیں ہائڈروٹراپزم کو ظاہر کرتی ہیں۔

11- جانوروں میں کیمیائی ہم آہنگی کس طرح ہوتی ہے؟

جواب:- جانوروں میں کیمیائی ہم آہنگی چند کیمیائی اشیاء سے ہوتی ہے۔ جسے کیمیائی ہارمون کہتے ہیں۔ یہ ہارمون غدود میں بہت کم مقدار میں بنتے ہیں۔ جسے راست طور پر خون میں شامل کیا جاتا ہے۔ مخصوص ہدف اعضاء کے لئے مخصوص ہارمون ہوتے ہیں۔ یہ کئی جسمانی افعال پر ضبط رکھتے ہوئے ہم آہنگی پیدا کرتے ہیں۔
مثال: جسمانی نمو۔ نشوونما اور دوران افزائی وغیرہ۔

12- آیوڈین والے نمک کے استعمال کی صلاح کیوں دی جاتی ہے؟

جواب:- تھائرائڈ غدود کو تھائرائڈ آکسین ہارمون بنانے کے لئے آیوڈین کی ضرورت ہوتی ہے۔ تھائرائڈ آکسین ہارمون ہمارے جسم میں کاربوہائڈریٹ۔ پروٹین اور چربی کے تحویل کو کنٹرول کرتا ہے۔ تاکہ نمو کے لئے بہتر توازن فراہم کیا جاسکے۔ تھائرائڈ آکسین کی تالیف کے لئے آیوڈین ضروری ہے۔ اگر ہماری خوراک میں آیوڈین کی کمی ہو تو ممکن ہے کہ ہم گائٹر (Goiter) کا شکار ہو جائیں۔ اس لئے غذا میں آیوڈین والے نمک کے استعمال کی صلاح دی جاتی ہے۔

13- جب خون میں ایڈرینیلین کا افراز ہوتا ہے۔ تو ہمارا جسم کس طرح رد عمل کرتا ہے؟

جواب:- ایڈرینیلین کا افراز راست طور پر خون میں ہوتا ہے اور جسم کے مختلف حصوں تک پہنچا دیا جاتا ہے۔ یہ دل سمیت ہدف اعضاء یا مخصوص بافتوں پر کام کرتا ہے۔ نتیجتاً دل کی دھڑکن میں اضافہ ہو جاتا ہے۔ تاکہ ہمارے عضلات کو زیادہ آکسیجن فراہم ہو سکے۔ نظام ہضم اور جلد میں خون کی سپلائی کم ہو جاتی ہے۔ کیوں کہ ان اعضاء کی چھوٹی شریانوں کے آس پاس کے عضلات سکڑ جاتے ہیں۔ یہ خون کے بہاؤ کو ڈھانچے کے عضلات کی طرف کر دیتا ہے۔ ڈایافراگم پسیلیوں کے عضلات سکڑنے کی وجہ سے سانس لینے کی شرح میں اضافہ ہوتا ہے۔ تمام رد عمل ایک ساتھ ملکر جانور کے جسم کو صورت حال کا سامنا کرنے کے لئے تیار کرتے ہیں۔

14- ذیابیطس کے کچھ مریضوں کا علاج انسولین کا انجیکشن دے کر کیوں کیا جاتا ہے؟

جواب:- انسولین ایک ہارمون ہے جو کہ لبلبہ کے ذریعہ پیدا ہوتا ہے۔ اور یہ خون میں شکر کی مقدار کو کنٹرول کرتا ہے۔ اگر اس کا افراز مناسب مقدار میں نہیں ہو پاتا تو خون میں شکر کی مقدار بڑھ جاتی ہے اور کئی مضر اثرات کا سبب بن جاتی ہے۔ اس لئے ذیابیطس کے مریضوں کو علاج انسولین انجیکشن دے کر کیا جاتا ہے۔

مشقیں

1- مندرجہ ذیل میں سے کون نباتاتی ہارمون ہے؟

(a) انسولین

(b) تھائراکسن

(c) ایسٹراجن

(d) سائٹوکائین

جواب:- (d) سائٹوکائین

2- دو اعصاب کے درمیان خالی جگہ کہلاتی ہے

(a) ڈینڈرائٹ

(b) معانقہ

(c) ایکسن

(d) ہیجان

جواب: (b) معانقہ

3- دماغ ذمہ دار ہے۔

(a) سوچنے کے لیے

(b) دل کی دھڑکن کو باقاعدہ بنانے رکھنے کے لیے

(c) جسم کو متوازن رکھنے کے لئے۔

(d) مذکورہ بالا سبھی کے لیے

جواب:- (d) مذکورہ بالا سبھی کے لیے

4- ہمارے جسم میں ریسیپٹرز کیا کام ہے؟ اس صورتحال کے بارے میں سوچے جب ریسیپٹرز مناسب طور پر کام نہیں کرتے۔ کیا مسئلہ پیدا ہو سکتا ہے؟

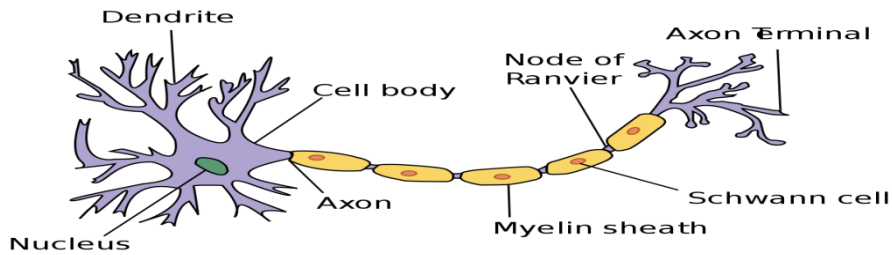
جواب:- ہمارے ماحول سے تمام اطلاعات کی جانکاری کچھ عصبی خلیوں کے مخصوص سروں کے ذریعہ حاصل کی جاتی ہے۔ جو ریسیپٹرز (Receptore) کہلاتے ہیں۔

یہ ریسیپٹرز عموماً ہمارے حسی اعضاء میں موجود رہتے ہیں۔ جیسے اندرونی کان، ناک اور زبان وغیرہ۔ گسٹیٹری ریسیپٹرز ذائقہ کا پتہ لگاتے ہیں۔ جبکہ آلفیکٹری ریسیپٹرز

(Olfactory receptors) بو کی شناخت کرتے ہیں۔ اگر یہ ریسیپٹرز کام نہ کریں تو ہم اطراف کے ماحول کی جانکاری حاصل نہیں کر سکتے۔ جیسے ذائقہ، بو وغیرہ۔

5- عصبی خلیہ (نیوران) کی ساخت بنائے اور اس کے افعال بیان کیجئے۔

جواب:- نیوران کی ساخت



نیوران عصبی نظام کی ساخت اور فعلی اکائی ہے۔ اس کے تین حصے ہیں۔

1- خلوی جسم:- یہ حیوانی خلیہ کی طرح ہوتا ہے جو سائٹوپلازم اور نیوکلیس رکھتا ہے۔

2- ڈینڈرائٹ:- نیوران کے خلوی جسم سے کئی لمبے ریشے نما ساختیں پائی جاتی ہیں انہیں ڈینڈرائٹ کہا جاتا ہے۔ ڈینڈرائٹ ہجوان کو خلوی جسم تک لے جاتے ہیں۔

3- ایکسن (Axon):- خلوی جسم کا لمبا ریشہ ایکسن کہلاتا ہے۔ جس کے سرے پر کیمیائی اشیاء کا افراز ہوتا ہے۔ یہ کیمیائی اشیاء معائنہ کو یاد کرتے ہوئے

ہجوان کو اگلے ڈینڈرائٹ تک پہنچاتے ہیں۔

6- پودوں میں فوٹوٹراپزم کس طرح ہوتا ہے؟

جواب:- فوٹوٹراپزم کے معنی روشنی کی سمت کے تین پودے کا رد عمل ہوتا ہے۔ ماحولیاتی ٹرائی گریٹارو روشنی اس سمت کو تبدیل کر دیتے ہیں۔ جس سمت میں پودے کے حصے نمو کرتے ہیں۔ یہ سمتی یا ٹرائیک حرکت محرک کی جانب یا اس کی برعکس سمت میں ہوتی ہے۔ لہذا دو قسم کی فوٹوٹرائیک حرکات میں روشنی کی طرف مڑ کر رد عمل کرتا ہے۔ اور جڑ اس سے دور مڑ کر رد عمل کرتی ہے۔

7- نخاعی ڈور کے زخمی ہو جانے پر کس قسم کے سگنلوں میں رکاوٹ پیدا ہوگی؟

جواب:- معکوس حرکات وہ حرکات ہیں جو نخاعی ڈور کے ذریعہ کنٹرول کئے جاتے ہیں۔ نخاعی ڈور کے زخمی ہو جانے پر معکوس حرکات میں روکاوٹ پیدا ہوتی ہے۔

8- پودوں میں کیمیائی ہم آہنگی کس طرح ہوتا ہے؟

جواب:- پودوں میں کوئی عصبی نظام نہیں ہوتا مگر پھر بھی وہ حرکات کے تین رد عمل کو ظاہر کرتے ہیں۔ جیسے پانی، روشنی، کشش ثقل وغیرہ۔ اس کے لئے نباتاتی ہارمون ذمہ دار ہیں۔ پودوں میں ہم آہنگی اور کنٹرول کے لئے استعمال کئے جانے والے یہ ہارمون ہماری اُمید کے مطابق تنوع ظاہر کرتے ہیں۔ مختلف نباتاتی ہارمون نشوونما اور ماحول کے تین رد عمل کے ہم آہنگی میں مدد کرتے ہیں۔ ان کی تالیف اس جگہ سے دور ہوتی ہے۔ جہاں یہ عمل کرتے ہیں۔ یہ عمل کے مقام تک مادہ نفوذ کے ذریعہ پہنچ جاتے ہیں۔ مثال آکسن خلیوں کی لمبائی میں اضافہ کرتا ہے۔ جبریلین تنے کی نمو میں مدد کرتا ہے۔ سائٹوکائین خلوی تقسیم کو تحریک دیتا ہے۔

9- عضویوں میں کنٹرول اور ہم آہنگی کے نظام کی ضرورت کیوں محسوس ہوتی ہے۔

جواب:- کنٹرول حرکت کو ماحول میں مختلف واقعات کی شناخت سے وابستہ کیا جانا چاہیے۔ جو رد عمل کے عین مطابق حرکات کو انجام دیں۔ یا الفاظ دیگر عضویوں کو ایسے نظاموں کا استعمال کرنا چاہیے۔ جو کنٹرول اور ہم آہنگی فراہم کرتے ہیں۔ کثیر خلوی عضویوں میں جسمانی تنظیم کے عام اصولوں کے مد نظر ہم یہ کہہ سکتے ہیں کہ مخصوص بافتوں کا استعمال کنٹرول اور ہم آہنگی سے متعلق سرگرمیوں میں ہوتا ہے۔

(i) ہم آہنگی کئی انسانی سرگرمیوں کے لئے ضروری ہے۔ جیسے سوچنا۔ رویہ سانس لینا۔ دل کی دھڑکن، رقص، پڑھائی، لکھائی ہر کام میں ہم آہنگی اور کنٹرول کی ضرورت ہوتی ہے۔ ہمارا عصبی نظام ماحول سے حرکات کو حاصل کر کے اس کے تین مناسب رد عمل ظاہر کرتا ہے۔ اس کے علاوہ جانوروں میں موجود ہارمونس عمل تولید نمو اور معکوس حرکات پر بھی قابو کرتے ہیں۔

(ii) نباتاتی ہارمون ضیائی تالیف میں مدد کرتے ہیں۔ عمل سریان میں اسٹوماٹا کھلنا اور بند ہونا۔ جڑوں کا زمین کی طرف حرکت۔ تنے کا روشنی کی طرف حرکت یہ سب ہارمون سے قابو کئے جاتے ہیں۔ اس لئے ہمیں جانداروں اور پودوں میں کنٹرول اور ہم آہنگی کے نظام کی ضرورت ہے۔

10- غیر اختیاری عمل اور معکوس عمل ایک دوسرے سے کس طرح مختلف ہیں؟

جواب:- غیر اختیاری عمل وہ عمل ہے جو کسی جاندار کے قابو میں نہیں ہوتے۔ ان حرکات کے لئے کوئی حرکات نہیں ہوتے۔ مثال۔ دل کا دھڑکنا، سانس لینا وغیرہ۔ جبکہ معکوس عمل وہ عمل ہے جو کسی حرکات کے تین رد عمل کے زیر اثر ظاہر ہوتے ہیں۔ معکوس عمل کے لئے حرکات کا ہونا ضروری ہے۔ مثال۔ روشنی کے واقع ہونے پر آنکھ کی پتلی کا پھیلنا وغیرہ۔

11- جانوروں میں کنٹرول اور ہم آہنگی کے لیے عصبی اور ہارمون میکانزم کا موازنہ کیجئے۔

جواب:- جانوروں میں کنٹرول اور ہم آہنگی کے لیے عصبی اور ہارمون میکانزم کا موازنہ

ہارمون میکانزم	عصبی میکانزم
☆- غدود سے ملکر بنتا ہے۔	☆- یہ عصبی خلیات سے ملکر بنتا ہے۔
☆- اطلاعات ہارمون (کیمیائی شے) کی صورت میں منتقل ہوتی ہیں۔	☆- اطلاعات الیکٹرانی پہچان کی صورت میں منتقل ہوتی ہیں۔
☆- اطلاعات خون کے ذریعہ گزرتے ہیں۔	☆- اطلاعات عصبی ریشوں سے ہو کر گزرتے ہیں۔
☆- اطلاعات کا اثر لمبے وقفہ تک ہوتا ہے۔	☆- اطلاعات کا اثر مختصر وقفہ تک ہوتا ہے۔
☆- اطلاعات بہت آہستہ سفر کرتے ہیں۔	☆- اطلاعات بہت تیزی سے سفر کرتے ہیں۔

12- چھوٹی موٹی کے پودے میں حرکت اور ہمارے پیر میں ہونے والی حرکت کے انداز میں فرق؟

جواب:- چھوٹی موٹی کے پودے میں حرکت پانی کی مقدار میں تبدیلی کی وجہ سے ہوتی ہے۔ جب اس پودے کو چھوا جاتا ہے تو یہ پانی کی مقدار کو تبدیل کر کے اپنی شکل کو تبدیل کر لیتی ہے۔ نتیجتاً پھولنے اور سکڑنے سے ان کا سائز تبدیل ہو جاتا ہے۔ دوسری طرف ہمارے پیروں میں ہونے والی حرکت ہمارے عضلات کے سکڑاؤ کا نتیجہ ہے۔ جب عضلات سکڑتے ہیں۔ تو اس سے جڑی ہوئی ہڈی بھی حرکت میں آجاتی ہے اور پیر حرکت کرنے لگتا ہے۔

سوال و جواب

1- برق سرکٹ سے کیا مراد ہے؟

جواب:- برقی رو کا مسلسل اور بند راستہ برقی سرکٹ کہلاتا ہے۔

2- کرنٹ کی اکائی کی تعریف کیجئے؟

جواب:- کرنٹ کی اکائی ایمپیر ہے۔ جب کسی موصل میں ایک سکینڈ میں ایک کولمب برقی چارج بہتا ہے تو اسے ایک ایمپیر کہتے ہیں۔

3- ایک کولمب چارج کی تشکیل کرنے والے 1 لیکٹرانوں کی تعداد کا حساب لگائے؟

جواب:- ایک لیکٹران پر 1.6×10^{-19} کا منفی چارج ہوتا ہے۔

$$\frac{1}{1.6 \times 10^{-19}} = \text{اسلئے ایک کولمب چارج}$$

$$6.25 \times 10^{18} =$$

$$6 \times 10^{18} =$$

یعنی 6×10^{18} لیکٹران میں 1 کولمب چارج موجود ہوتا ہے۔

4- اس آلے کا نام بتائیے جو کسی موصل میں مضمرفرق کو بنائے رکھنے میں مدد کرتا ہے؟

جواب:- بیٹری۔ سیل۔ برقی کرنٹ مضمرفرق کو بنائے رکھنے میں مدد دیتے ہیں۔

5- دو نقطوں کے درمیان مضمرفرق 1 ولٹ اس بیان کا کیا مطلب ہے۔

جواب:- موصل کے دو نقطوں کے درمیان ایک جول کام کے استعمال سے ایک کولمب برقی مورچہ / چارج کو ایک نقطے سے دوسرے نقطے تک لے جایا جائے تو دو نقطوں کے درمیان مضمرفرق 1V کہلاتا ہے۔

6- ایک 6V کی بیٹری سے گزرنے والے ہر ایک کولمب چارج کو کتنی توانائی دی جاتی ہے؟

جواب:- ایک 6V بیٹری سے گزرنے والے ہر ایک کولمب چارج کو دی جانے والی توانائی وہ کام ہے۔ جو اسے حرکت کرانے میں استعمال ہوتی ہے۔

$$\frac{W \text{ کیا گیا کام}}{\text{چارج (Q)}} = \text{مضمرفرق (v)}$$

$$(W) \text{ کیا گیا کام} = \text{مضمرفرق (v)} \times \text{چارج (Q)}$$

$$6 \times 1 = (W) \text{ کیا گیا کام}$$

$$6 = W \text{ جول}$$

7- موصل کی مزاحمت کن عوامل پر منحصر ہوتی ہیں؟

جواب:- موصل کی مزاحمت (i) اس کی لمبائی (ii) اس کے کراس سیکشن کے رقبہ (iii)۔ اس کے مادہ کی نوعیت پر منحصر ہوتی ہے۔

8- ایک ہی مادے کے بنے ہوئے کس تار میں کرنٹ زیادہ آسانی سے بہے گا۔ موٹی تار میں یا پتلے تار میں جب کہ دونوں کو ایک ہی ماخذ سے جوڑا جا تا ہے۔ کیوں؟

جواب:- موٹے تار میں کرنٹ زیادہ آسانی سے بہے گا۔ کیونکہ موصل کی مزاحمت کو اس سیکشن کے رقبہ کے ساتھ معکوس تناسب رکھتی ہے۔

$$R \propto \frac{1}{A}$$

رقبہ میں اضافہ (موٹائی اضافہ) مزاحمت کو کم کرتا ہے اور کرنٹ آسانی سے بہتا ہے۔

9- ایک برقی آلے کی مزاحمت کو مستقل رکھتے ہوئے اس کے دونوں سروں کے مضمرفرق کو پہلے سے آدھا کر دیجیے۔ اس میں بہنے والے کرنٹ میں کیا تبدیلی آئے گی؟

جواب:- اوم کے کلیہ کے رو سے۔

$$V = IR$$

$$I = \frac{V}{R} \dots \dots \dots (i)$$

جب مضمرفرق کو پہلے سے آدھا کر دیا جائے تو

$$V' = \frac{V}{2}$$

مزاحمت مستقل ہے۔

$$\text{اب نیا کرنٹ } I' = \frac{V}{R} \text{ ہو گا۔}$$

$$= V = V' / R$$

$$= \left(\frac{1}{2}\right) \left(\frac{V}{R}\right)$$

$$= \frac{1}{2} \times I$$

$$= \frac{1}{2}$$

اس میں بہنے والے کرنٹ کی مقدار بھی آدھی ہو جائیگی

10- برقی ٹوسٹر اور پریس کی کوائمل خالص دھات کے بجائے بھرت کی کیوں بنائی جاتی ہیں؟

جواب:- کسی بھرت کی مزاحمت عام طور پر اس کے اجزائے ترکیبی دھاتوں سے زیادہ ہوتی ہے۔ بھرت اونچے درجہ حرارت پر جلدی تکسید نہیں

ہوتے۔ اس لئے برقی ٹوسٹر اور برقی پریس کے کوائمل، خالص دھاتوں کے بجائے بھرت کے بنے ہوتے ہیں۔

11- جدول 12.2 کے اعداد و شمار کا استعمال کر کے مندرجہ ذیل کے جواب دیجئے۔

(a)۔ لوہے اور پارے میں کون بہتر موصل ہے؟

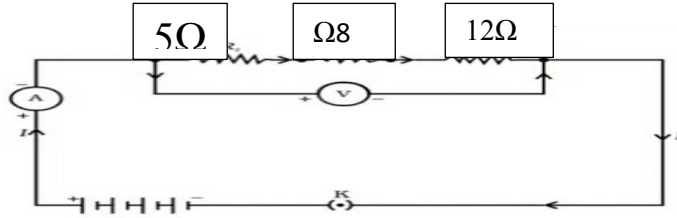
(b) کون سا مادہ سب سے اچھا موصل ہے؟

جواب (a):- لوہا پارے سے بہتر موصل ہے کیونکہ لوہے کی مزاحمت $10.0 \times 10^{-8} \Omega m$ ہے۔ جبکہ پارے کی مزاحمت $94.0 \times 10^{-8} \Omega m$ ہے۔

(b)۔ چاندی سب سے اچھا موصل ہے کیونکہ چاندی کی برقی مزاحمت سب سے کم یعنی $1.6 \times 10^{-8} \Omega m$ ہے۔

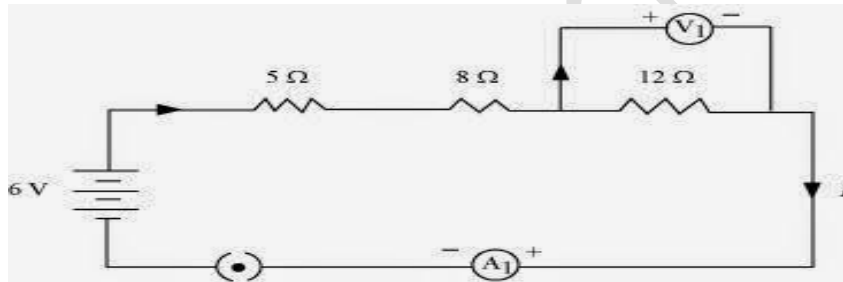
12۔ ایک سرکٹ کا منصوبہ بند ڈائیگرام بنائیے جس میں 2V کے تین سیلوں والی بیٹری 5Ω کا ایک مزاحم، 8Ω کا ایک مزاحم اور 12Ω کا مزاحم اور ایک پلگ کنجی سلسلہ وار ترتیب میں جڑے ہوں۔

جواب:-



13۔ سوال 12 سے سرکٹ کو دوبارہ بنائیے۔ اس میں ایک امیٹر جوڑیے جس سے مزاحموں کے کرنٹ کی پیمائش کی جاسکے اور ایک والٹ میٹر جس سے 12Ω کے مزاحم کے مضمرفرق کی پیمائش کی جاسکے۔ امیٹر اور ولٹ میٹر میں کیا ریڈنگ ہوں گی؟

جواب:-



مزاحموں کو سلسلہ وار جوڑا گیا ہے۔ اوم کے کلیہ کی مدد سے اولٹ میٹر اور امیٹر کی ریڈنگ بہ آسانی محسوب کی جاسکتی ہے۔ اوم کے کلیہ کے مطابق

$$V = IR$$

$$6V = V \text{ دیا گیا}$$

سرکٹ سے بہنے والے کرنٹ کی مقدار = 1

$$R = 5 + 8 + 12 = \text{سرکٹ کی مزاحمت}$$

$$= 25\Omega$$

ہم جانتے ہیں $I = V/R$, $I = 6/25$, $I = 0.24$ ایمپیر

$$12\Omega \text{ مزاحم پر مضمرفرق } V_1 =$$

$$0.24A = I = \text{مقدار کی کرنٹ والے کرنٹ کی مقدار}$$

$$V_1 = IR \quad \text{اوم کے کلیہ کے مطابق}$$

$$= 0.24 \times 12$$

$$= 2.88 \text{ V}$$

اسلئے ایمپیٹر کی ریڈینگ 0.24A ہوگی اور اولٹ میٹر کی ریڈینگ 2.88V ہوگی۔

14۔ جب مندرجہ ذیل متوازی ترتیب میں جڑے ہوں تو معادل مزاحمت معلوم کیجئے۔

$$10^6 \Omega \text{ اور } 10^3 \Omega, 1 \Omega \text{ (b)} \quad 10^6 \Omega \text{ اور } 1 \Omega \text{ (a)}$$

جواب: (1)۔ جب 1Ω اور $10^6 \Omega$ متوازی ترتیب میں جوڑے جاتے ہیں تو

$$\frac{1}{R} = \frac{1}{1} + \frac{1}{10^6} \quad \text{(a)}$$

$$\frac{1}{R} = \frac{1 + 10^6}{10^6} = \frac{10^6}{10^6}$$

$$\frac{1}{R} = 1$$

$$R = 1 \Omega \text{ معادل مزاحمت}$$

(b)۔ جب $10^6 \Omega$ اور $10^3 \Omega, 1 \Omega$ متوازی ترتیب میں جوڑے جائیں تو۔

$$\frac{1}{R} = \frac{1}{1} + \frac{1}{10^3} + \frac{1}{10^6}$$

$$= \frac{10^6 + 10^3 + 1}{10^6}$$

$$R = \frac{1000000}{1001001} = 0.999 \Omega \text{ معادل مزاحمت}$$

15۔ ایک 100Ω کا برقی لیمپ، ایک 50Ω مزاحمت کا ٹوسٹر اور ایک 500Ω مزاحمت والے پانی کے فلٹر کو ایک 220 V کے ماخذ سے متوازی

ترتیب میں جوڑا گیا ہے۔ ایک برقی پریس جو کہ اسی ماخذ سے منسلک ہے اور اتنا ہی کرنٹ لیتی ہے جتنا کہ دیگر تینوں آلات لیتے ہیں۔ پریس میں کتنا

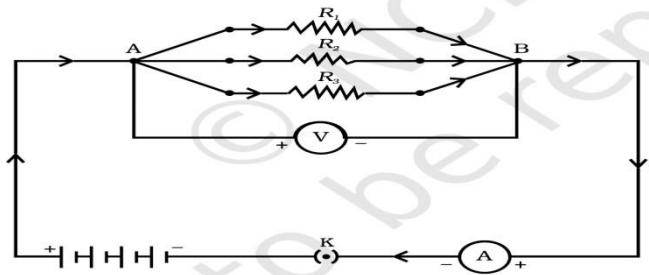
کرنٹ ہوگا؟

جواب:۔ برقی لیمپ کی مزاحمت $R_1 = 100$ اوم

ٹوسٹر کی مزاحمت $R_2 = 50$ اوم

پانی کے فلٹر کی مزاحمت $R_3 = 500$ اوم

ان تمام کو متوازی ترتیب میں جوڑا گیا ہے۔



$$V = 220 \text{ V}$$

فرض کرو کہ R سرکٹ کی معادل مزاحمت ہے۔ اس لئے

$$\frac{1}{R} = \frac{1}{R_1} + \frac{1}{R_2} + \frac{1}{R_3}$$

$$V = IR \text{ کے مطابق}$$

$$I = V/R$$

$$I = \frac{220}{500/16}$$

$$I = \frac{220/16}{500}$$

$$I = 7.04 \text{ A}$$

اس لئے تینوں آلوں سے استعمال شدہ کرنٹ کی مقدار $I = 7.04$ ایمپیر ہوگی۔

فرض کرو برقی پریس کی مزاحمت R' ہے۔

$$V = IR' \text{ کے مطابق}$$

$$R' = \frac{V}{I}$$

$$R' = \frac{220}{7.04} = 31.25 \Omega$$

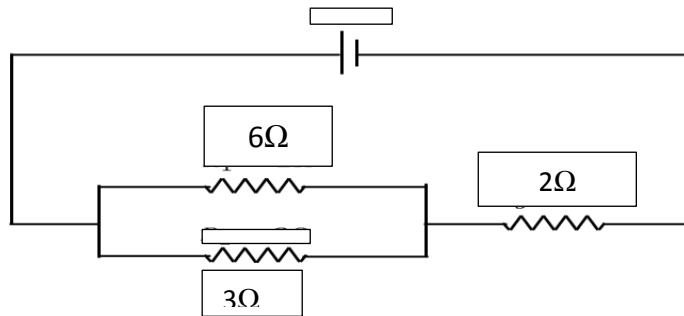
اس لئے برقی پریس کی مزاحمت 31.25 اوم ہوگی۔ اور اس میں بہنے والی کرنٹ کی مقدار 7.04 A ہوگی۔

16۔ برقی آلات کو بیٹری سے سلسلہ وار ترتیب میں جوڑنے کے بجائے متوازی ترتیب میں جوڑنے کے کیا فائدے ہیں؟

جواب:- سلسلہ وار سرکٹ میں کرنٹ پورے برقی سرکٹ کے اندر مستقل رہتا ہے۔ اس لئے برقی آلات کو سلسلہ وار جوڑنا غیر عملی ہوگا۔ کیوں نکلے انہیں صحیح طور پر کام کرنے کے لئے کرنٹ کی بہت زیادہ مقدار اور مختلف قدر دار کار ہوتی ہے۔ سلسلہ وار ترتیب کا دوسرا نقصان یہ کہ اگر ایک جز خراب ہو جاتا ہے۔ تو سرکٹ ٹوٹ جاتا ہے۔ اور کوئی بھی جز کام نہیں کرتا۔ دوسری طرف ایک متوازی سرکٹ کرنٹ کو سبھی آلات میں تقسیم کر دیتا ہے۔ متوازی سرکٹ کی اول مزاحمت کم ہو جاتی ہے۔ یہ ان حالات میں مددگار ثابت ہوتا ہے۔ جب ہر ایک آلے کی الگ مزاحمت ہو اور صحیح طریقے سے کام کے لئے اسے کرنٹ کی الگ مقدار کی ضرورت ہو۔

17۔ 3Ω اور 6Ω مزاحمت والے تین مزاحمتوں کو کس طرح جوڑا جائے کہ کل مزاحمت ہو جائے 1Ω (a) 4Ω (b)

جواب:- یہاں 2Ω ، 3Ω اور 6Ω مزاحمت کے 3 مزاحمت دیئے گئے ہیں۔



یہاں 3Ω اور 6Ω مزاحمت کو متوازی جوڑا گیا ہے۔ اس لئے معادل مزاحمت

$$\frac{1}{R_1} = \frac{1}{6} + \frac{1}{3}$$

$$\frac{1}{R_1} = \frac{1+2}{6} = \frac{3}{6} = \frac{1}{2}$$

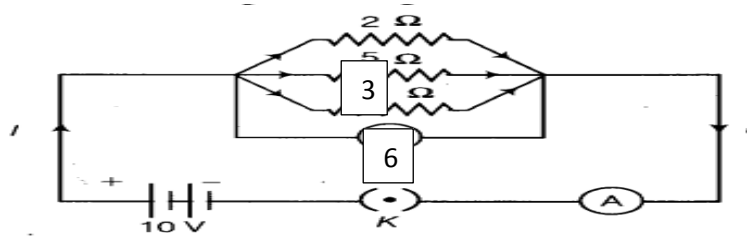
$$R_1 = 2\Omega$$

سرکٹ کی کل مزاحمت = $R + 2\Omega$

$$2 + 2\Omega =$$

$$4\Omega =$$

(b)



تینوں مزاحمتوں کو متوازی جوڑا جائے



$$\frac{1}{R_1} = \frac{1}{2} + \frac{1}{3} + \frac{1}{6}$$

$$\frac{1}{R_1} = \frac{3+2+1}{6}$$

$$\frac{1}{R_1} = \frac{6}{6}$$

$$\frac{1}{R_1} = \frac{1}{1}$$

$$R_1 = 1\Omega$$

18-4Ω, 8Ω, 12Ω اور 24Ω مزاحمت والی کوائلوں (Coils) کی (a)۔ زیادہ سے زیادہ (b)۔ کم سے کم کل مزاحمت کیا ہوگی؟

جواب:- 4Ω, 8Ω, 12Ω اور 24Ω مزاحمت والی کوائلوں کو

(a)۔ اگر سلسلہ وار جوڑا جائے تو۔

$$R = 4 + 8 + 12 + 24$$

$R = 48\Omega$ کل مزاحمت ہوگی۔

(b)۔ اگر متوازی جوڑا جائے۔

$$\frac{1}{R} = \frac{1}{4} + \frac{1}{8} + \frac{1}{12} + \frac{1}{24}$$

$$\frac{1}{R} = \frac{6+3+2+1}{24}$$

$$\frac{1}{R} = \frac{12}{24} = \frac{1}{2}$$

$$R = 2\Omega$$

کوئٹل کی زیادہ سے زیادہ مزاحمت 48 اوہم ہوگی اور کم سے کم مزاحمت 2 اوہم ہوگی۔

19- ایک برقی ہیٹر کا ایلیمینٹ سفید چمک پیدا کرتا ہے۔ مگر اس کا تار ایسا نہیں کرتا۔ کیوں؟

جواب:- ایک برقی ہیٹر کا ایلیمینٹ بھرت سے بنا ہوتا ہے۔ جس کی مزاحمت بہت زیادہ ہوتی ہے۔ اس لئے جب اس سے کرنٹ گزرتا ہے۔ تو یہ بہت گرم ہو کر چمک پیدا کرتا ہے۔ مگر اس کا تار تانبے یا الیومینیم سے بنا ہوتا ہے۔ جس کی مزاحمت بہت کم ہوتی ہے اس لئے وہ چمک پیدا نہیں کرتا۔

20- 96000 کولمب چارج کو 50V سے مضمر فرق پر ایک گھنٹے تک منتقل کرنے میں پیدا ہونے والی حرارت کا حساب لگائیے۔

$$Q = 96000C$$

$$t = 1hr = 60 \times 60 = 3600s$$

$$V = 50 \text{ Volts}$$

$$H = VIt \text{ ہم جانتے ہیں}$$

پہلے ہم I کی مقدار معلوم کریں گے۔

$$I = \frac{Q}{t}$$

$$I = \frac{96000}{3600}$$

$$= \frac{80}{3} A$$

$$H = 50 \times \frac{80}{3} \times 60 \times 60$$

$$= 4.8 \times 10^6 \text{ joule}$$

21- ایک 20Ω مزاحمت کی برقی پریس 5A کرنٹ لیتی ہے۔ 30S میں پیدا ہونے والی حرارت کا حساب لگائیے۔

جواب:- برقی پریس سے پیدا ہونے والی حرارت کو درج ذیل مساوات سے ظاہر کیا جاسکتا ہے۔

$$H = vIt$$

$$I = 5A, t = 30s$$

$$V = I \times R$$

$$V = 5 \times 20$$

$$V = 100 \text{ vlt}$$

$$= 100 \times 5 \times 30$$

$$= 1.5 \times 10^4 \text{ joule}$$

22- ایک شرح کا تعین کون کرتا ہے جس پر کرنٹ کے ذریعہ توانائی پیدا ہوتی ہے؟

جواب:- برقی پاور اس شرح کا تعین کرتا ہے جس پر کرنٹ کے ذریعہ توانائی پیدا ہوتی ہے۔

23- ایک برقی موٹر 220V کی لائن سے 5A کرنٹ حاصل کرتی ہے۔ موٹر کی پاور اور 2 گھنٹے میں خرچ کی گئی توانائی کا حساب لگائیے؟

جواب:- برقی پاور کو درج ذیل ضابطہ سے ظاہر کرتے ہیں۔

$$P = VI$$

$$V = 220V \text{ جہاں}$$

$$I = 5A$$

$$P = 220 \times 5$$

$$P = 1100W$$

$$P \times t = \text{برقی موٹر سے خرچ شدہ توانائی}$$

$$t = 2h = 2 \times 60 \times 60 \text{ جہاں}$$

$$= 7200 \text{ seconds}$$

$$P \times t = 1100 \times 7200 \text{ اس لیے}$$

$$= 7.92 \times 10^6 \text{ Joules}$$

اس لئے موٹر کی پاور 1100 ویاٹ ہے اور موٹر سے 2 گھنٹے میں خرچ کی گئی توانائی 7.92×10^6 جول ہے۔

مشقیں

1- ایک مزاحمت والے تار کے ٹکڑے کو پانچ حصوں میں کاٹا گیا ہے۔ ان حصوں کا پھر متوازی ترتیب میں جوڑا گیا ہے۔ اگر اس ترتیب کی

معادل مزاحمت R ہے تو نسبت R/R ہوگی۔

$$25 \text{ (d)} \quad 3 \text{ (c)} \quad \frac{1}{5} \text{ (b)} \quad \frac{1}{25} \text{ (a)}$$

جواب :- (d) 25

2- مندرجہ ذیل میں سے کون سی اصطلاح کی سرکٹ میں برقی پاور کی نمائندگی نہیں کرتی؟

$$\frac{V^2}{R} \text{ (d)} \quad VI \text{ (c)} \quad IR^2 \text{ (b)} \quad PR \text{ (a)}$$

جواب:- (b) IR²

3- ایک برقی بلب پر لکھا ہے 220V اور 100W- جب اسے 110V پر جلایا جاتا ہے تو کتنی پاور خرچ ہوگی۔

$$25W \text{ (d)} \quad 50W \text{ (c)} \quad 75W \text{ (b)} \quad 100w \text{ (a)}$$

جواب:- (d) 25W

4- دو ایصال تار جو ایک جیسے مادہ کے بنے ہیں۔ برابر لمبائی اور برابر قطر کے ہیں۔ انہیں سرکٹ میں پہلے سلسلہ وار ترتیب میں منسلک کیا جاتا ہے اور پھر متوازی ترتیب میں دونوں صورتوں میں مضمرفرق یکساں ہے۔ سلسلہ وار متوازی ترتیب پیدا ہونے والی حرارت کی نسبت ہوگی۔

4:1 (d)

1:4 (c)

2:1 (b)

1:2 (a)

جواب:- (c) 1:4

5- کسی سرکٹ میں دو نقطوں کے درمیان مضمرفرق کونا پنے کے لیے اولٹ میٹر کس طرح جوڑا جاتا ہے؟
جواب:- متوازی جوڑا جاتا ہے۔

6- یک تانبے کے تار کا قطر 0.5mm مزاحمت اور $1.6 \times 10^{-8}\Omega\text{M}$ ہے۔ اس کی مزاحمت 10Ω بنانے کے لیے تار کی لمبائی کتنی ہوگی؟ اگر قطر کو دو گنا کر دیا جائے تو مزاحمت میں کتنی تبدیلی آئے گی؟

$$A = \pi \left(\frac{d}{2}\right)^2$$

جواب:- تار کے اس سیکشن کا رقبہ

$$\text{قطر } 0.0005\text{m} = 0.5\text{mm}$$

$$\text{مزاحمت } 10\Omega =$$

$$R = P \frac{l}{A} \text{ ہم جانتے ہیں۔}$$

$$d = \frac{RA}{P}$$

$$\frac{10 \times 3.14 \times \left(\frac{0.0005}{2}\right)^2}{1.6 \times 10^{-8}}$$

$$\frac{10 \times 3.14 \times 25}{4 \times 1.6} = 122.72\text{m}$$

تار کی لمبائی = 122.72m ہوگی۔

اگر قطر کو دو گنا کر دیا جائے تو

$$2 \times 0.5 = \text{قطر}$$

$$1\text{mm} =$$

$$0.001\text{m} =$$

فرض کرنی مزاحمت R' ہے۔

$$R' = P \frac{l}{A}$$

$$= \frac{16 \times 10^{-8} \times 122.72}{\pi \left(\frac{1}{2} \times 10^{-3}\right)^2}$$

$$= \frac{1.6 \times 10^{-8} \times 122.72 \times 4}{3.14 \times 10^{-6}}$$

$$= 250.2 \times 10^{-2}$$

$$R' = 2.5 \Omega$$

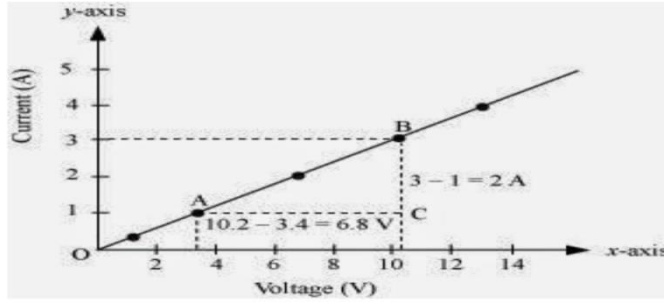
اس لئے تار کی لمبائی 122.72m ہوگی اور نئی مزاحمت 2.5 اوم ہوگی۔

7- مزاحمہ کے مضمحل فرق کی نظیری قدروں کے لئے کسی دے ہوئے مزاحمہ میں پہننے والے کرنٹ 1 کی قدریں مندرجہ ذیل ہیں۔

I (ایمپیر)	0.5	1.0	2.0	3.0	4.0
V (وولٹ)	1.6	3.4	6.7	10.2	13.2

V اور I کے درمیان ایک گراف کھینچئے اور مزاحمہ کی مزاحمت کا حساب لگائیے۔

جواب:-



Slope مزاحمت کی مقدار R کو ظاہر کرتا ہے۔

$$\frac{1}{R} = \text{Slope}$$

$$\frac{BC}{AC} =$$

$$\frac{2}{6.8} =$$

3.4 اوم اس لئے مزاحمہ کی مزاحمت 3.4 اوم ہوگی۔

8- جب ایک نامعلوم مزاحمت سے ایک 12V کی بیٹری کو منسلک کیا جاتا ہے، تو سرکٹ 2.5mA کا کرنٹ ہوتا ہے۔ مزاحمہ کی

مزاحمت معلوم کیجئے۔

جواب:-

$$V = IR, \quad R = \frac{V}{I} \text{ کے مطابق}$$

$$2.5 \times 10^{-3} = 2.5 \leftarrow I, \quad 12 \leftarrow V \text{ جہاں}$$

$$R = \frac{12}{2.5 \times 10^{-3}}$$

$$R = 4.8 \times 10^3 \Omega$$

$$R = 4.8 \text{ k}\Omega$$

اس لئے مزاحمہ کی مزاحمت 4.8 کلو اوم ہے۔

9- ایک 9V کی بیٹری کو بالترتیب $0.2\Omega, 0.3\Omega, 0.4\Omega, 0.5\Omega$ اور 12Ω مزاحموں کے ساتھ سلسلہ وار ترتیب میں جوڑا گیا ہے۔ 12Ω کے مزاحمہ سے کتنا کرنٹ بہے گا۔

جواب:- سلسلہ وار مزاحمت کی ترتیب میں آلات میں گزرنے والی کرنٹ کی مقدار مساوی ہوتی ہے۔ اوم کے کلیہ کے مطابق

$$V = IR$$

$$R = \frac{V}{I}$$

جہاں $R, 0.2\Omega, 0.3\Omega, 0.4\Omega, 0.5\Omega$ اور 12Ω کی معدل مزاحمت۔ انہیں سلسلہ وار جوڑا گیا ہے۔

$$R = 0.2 + 0.3 + 0.4 + 0.5 + 12$$

$$R = 13.4\Omega$$

$$9V = V \text{ مضر فرق}$$

$$I = \frac{9}{13.4}$$

$$I = 0.671A$$

اس لئے 12Ω مزاحمت سے بہنے والی کرنٹ کی مقدار $0.671A$ ہوگی۔

10- ایک $220V$ کی لائن میں $5A$ کو لے جانے کے لیے 176Ω کے کتنے مزاحموں (متوازی میں) کی ضرورت ہوگی؟

جواب:- فرض کرو کہ χ مزاحموں کی ضرورت ہے۔

$$5A = I, \quad 220 = V \text{ جہاں } R = \frac{V}{I} \text{ کے مطابق}$$

$$\frac{I}{R} = \chi \times \frac{1}{176} \text{ متوازی جوڑ میں مزاحمت کا ضابطہ}$$

$$R = \frac{176}{\chi}$$

$$\frac{V}{I} = \frac{176}{\chi} \quad \text{اوم کے کلیہ کے مطابق}$$

$$\chi = \frac{176 \times I'}{V} = \frac{176 \times 5}{220} \\ = 4$$

اس لئے 176Ω کے 4 مزاحمت کو جوڑنا چاہئے۔

11- دکھائیے کہ آپ 6Ω کی مزاحمت والے تین مزاحموں کو کس طرح جوڑیں گے کہ مزاحمت ہو جائے۔ 9Ω (i) 4Ω (ii)

جواب:- اگر ہم تینوں مزاحموں کو سلسلہ وار جوڑینگے تو معدل مزاحمت کل مزاحمت کے مساوی ہوگی۔

$$6+6+6 = \text{معدم مزاحمت}$$

$$18\Omega = \text{جو کہ لازمی ہے۔}$$

اگر ہم تینوں مزاحموں کو متوازی جوڑینگے تو معدل مزاحمت $= \frac{6}{2} = 3$ اوم ہوگی جو کہ لازمی نہیں ہے۔

(a)۔ اگر دو مزاحموں کو متوازی جوڑا جائے تو انکی معدل مزاحمت

$$\frac{I}{R} = \frac{1}{6} + \frac{1}{6}$$

$$\frac{I}{R} = \frac{2}{6}$$

$$\frac{I}{R} = \frac{1}{3}$$

$$R = 3\Omega$$

تیسرے مزاحمت کو سلسلہ وار جوڑا جائے تو معدل مزاحمت

$$R = 6\Omega + 3\Omega = \text{معدل مزاحمت}$$

$$9\Omega = \text{ہوگی}$$

(b)۔ اگر دو مزاحموں کو سلسلہ وار جوڑا جائے تو۔

$$6+6 = \text{معدل مزاحمت}$$

$$12\Omega =$$

تیسری مزاحمت کو متوازی جوڑنے پر۔

$$\frac{1}{6} + \frac{1}{12} = \frac{I}{R}$$

$$\frac{3}{12} = \frac{I}{R} = \frac{1}{4} \quad R = 4\Omega$$

12- کچھ بلب 220V کی برقی سپلائی لائن پر استعمال کے لیے ڈیزائن کیے گئے ہیں۔ ان پر لکھا ہے 10W- اگر زیادہ کرنٹ 5A ہے تو 220V کی لائن کے دو تاروں سے کتنے بلب ایک دوسرے سے متوازی ترتیب میں جوڑے جاسکتے ہیں۔
جواب:- ایک بلب کی مزاحمت R_1 اس طرح ہے۔

$$V = 220, \quad I = 5A, \quad P = 10$$

$$R_1 = \frac{(220)^2}{10} \quad \text{کیوں کہ}$$

$$= 4840 \Omega$$

$$V = IR \quad \text{اوم کے کلیہ کے مطابق}$$

فرض کرو کہ R سرکٹ کی کل مزاحمت ہے جس میں بلب کی تعداد χ ہے۔

$$R = V/I$$

$$R = 220/5$$

$$= 44\Omega$$

$$R_1 = 4840 \Omega \quad \text{ہر ایک بلب کی مزاحمت}$$

$$\frac{1}{R} = \frac{1}{R_1} + \frac{1}{R_2} + \dots + \frac{1}{R_\chi} \quad \text{مرتبہ } \chi$$

$$\frac{1}{R} = \frac{1}{R_1} \times \chi$$

$$\chi = \frac{R_1}{R} = \frac{4840}{44} = 110$$

اس لئے متوازی ترتیب میں جوڑے گئے بلب کی تعداد 110 ہوگی۔

13- ایک 220V کی لائن سے منسلک برقی تندور کی گرم پلیٹ میں دو مزاحمتی کوائسل A اور B ہیں، ہر ایک کی مزاحمت 24Ω ہے۔ جنہیں الگ الگ، سلسلہ وار ترتیب میں یا متوازی ترتیب میں استعمال کیا جاسکتا ہے۔ تینوں حالات میں کرنٹ کیا ہوں گئے؟

جواب:- دیا گیا۔

$$220 = \text{ولٹیج}$$

$$24\Omega = \text{ایک کوائسل کا مزاحمت}$$

$$9.166A = \frac{220}{24} \quad V = \frac{I1}{R1} \quad \text{(i) کوائسل کو الگ الگ جوڑا جائے تو}$$

اس لئے 9.166A کرنٹ کوائسل سے بہیگا اگر کوائسل کو الگ الگ جوڑا جائے۔

(ii)۔ جب کوائسل کو سلسلہ وار جوڑا جائے تو

$$R_2 = 24\Omega + 24\Omega = \text{کل مزاحمت}$$

$$= 48 \Omega$$

$$V = V = \frac{I2}{R2} = \text{اوم کے کلیہ کے مطابق}$$

$$I_2 = \frac{V}{R_2}$$

$$= \frac{220}{48} = 4.58 \text{ Ampere}$$

اسلئے 4.58 A کرنٹ سرکٹ سے بہیگا اگر کوائل کو سلسلہ وار جوڑا جائے۔

(iii)۔ جب کوائل کو متوازی جوڑا جائے۔

کل مزاحمت R3 سے دی جائیگی۔

$$\frac{1}{R_3} = \frac{1}{24} + \frac{1}{24}$$

$$\frac{1}{R_3} = \frac{2}{24}$$

$$\frac{1}{R_3} = \frac{1}{12}$$

$$R_3 = 12 \Omega$$

$$V = \frac{I_3}{R_3} = \text{اوم کے کلیہ کے مطابق}$$

$$I_3 = \frac{V}{R_3}$$

$$I_3 = \frac{220}{12}$$

$$I_3 = 18.33A$$

اسلئے 18.33A کرنٹ سرکٹ سے بہے گا اگر کوائل کو متوازی جوڑا جائیگا۔

14- مندرجہ ذیل ہر ایک سرکٹ میں 2Ω کے مزاحمت میں استعمال ہونے والی پاور کا موازنہ کیجئے۔ (i) ایک 6V بیٹری، 1Ω اور 2Ω کے مزاحمتوں کے ساتھ سلسلہ وار ترتیب میں، اور (ii) ایک 4V بیٹری 12Ω اور 2Ω کے مزاحمتوں کے ساتھ متوازی ترتیب میں۔

جواب:- (i) مضمر فرق $6V = V$

1Ω اور 2Ω مزاحمت کو سلسلہ وار جوڑا گیا اسلئے سرکٹ کو معدل مزاحمت

$$1+2 = R$$

$$3 = \text{اوم}$$

$$V = IR \text{ کے مطابق}$$

$$I = \frac{V}{R}$$

$$I = \frac{6}{3}$$

$$I = 2A$$

سلسلہ وار ترتیب میں چونکہ کرنٹ کو تقسیم نہیں ہوتی اسلئے 2Ω مزاحمت میں بہنے والی کرنٹ کی مقدار 2A ہوگی

P پاور اس طرح سے معلوم کیا جائیگا۔

$$P = I^2 R = (2)^2 \times 2 = 8W$$

(ii) مضمر فرق $4V =$

12 اوم اور 2Ω مزاحمت کو متوازی ترتیب میں جوڑا گیا۔

متوازی ترتیب میں او لیج کی تقسیم نہیں ہوتی اسلئے 2Ω مزاحمت میں بہنے والے او لیج کی مقدار 4V ہوگی۔

$$2\Omega \text{ مزاحمہ سے استعمال شدہ پاور } = \frac{16}{2} = 8W = P = V^2/R = (4)^2/R \text{ اس لئے } 2\Omega \text{ مزاحمہ سے استعمال } 8W \text{ ہوگی۔}$$

15 - دو لیمپ جن میں سے ایک پر لکھا ہے۔ 220V, 100W اور دوسرے پر لکھا ہے 220V, 60W، انہیں متوازی ترتیب میں ایک برقی مین سپلائی سے جوڑا گیا ہے۔ اگر سپلائی وولٹیج 220V ہے تو کتنا کرنٹ حاصل کیا جاسکتا ہے۔

جواب :- دونوں بلبوں کو متوازی ترتیب میں جوڑا گیا ہے۔ اس لئے ہر ایک بلب کے لئے مضر فرق 220V ہی ہاگا۔ 100W کے بلب سے استعمال

$$P = V \times I \text{ کیا گیا کرنٹ}$$

$$I = \frac{P}{V}$$

$$I = \frac{160}{220}$$

$$I = 0.727 \text{ Ampere}$$

16 - کون زیادہ توانائی استعمال کرتا ہے۔ ایک 250W کا TV سیٹ 1 گھنٹے میں، یا ایک 1200W کا ٹوسٹر 10 منٹ میں؟

جواب :- کسی بھی الیکٹرانائی آلے سے استعمال شدہ توانائی کو درج ذیل مساوات سے معلوم کیا جاتا ہے۔

$$H = Pt$$

$$\text{جہاں } P \leftarrow \text{آلے کا پاور}$$

$$t \leftarrow \text{وقت}$$

250W کے TV سیٹ سے استعمال شدہ توانائی

$$250 \leftarrow P$$

$$t \leftarrow 1 \text{ گھنٹہ} = 60 \times 60 = 3600 \text{ سیکنڈ}$$

$$H = P \times t$$

$$H = 250 \times 3600$$

$$H = 9 \times 10^5 \text{ Joule}$$

1200W کے ٹوسٹر سے استعمال شدہ توانائی

$$1200W \leftarrow P$$

$$t \leftarrow 10 \text{ منٹ} = 60 \times 10$$

$$= 600 \text{ سیکنڈ}$$

$$H = P \times t$$

$$H = 1200 \times 600$$

$$H = 7.2 \times 10^5 \text{ Joule}$$

اسلئے 250W TV سیٹ سے استعمال شدہ توانائی کی مقدار زیادہ ہے۔

17 - ایک 8Ω کا برقی ہیٹرز 2 گھنٹے میں سروس مینس سے 15A حاصل کرتا ہے۔ وہ شرح معلوم کیجئے جس سے ہیٹرز میں گرمی پیدا ہوتی ہے۔

جواب :- الیکٹرانائی آلے کی شرح کو $P = I^2 R$ ضابطے سے معلوم کیا جاتا ہے۔

$$\text{جہاں } I = 15A, R = 8\Omega \text{ سلئے}$$

$$P = I^2R$$

$$P = (15)^2 \times 8$$

$$P = 1800 \text{ J/s}$$

اس لئے برقی ہیٹ میں پیدا ہونے والی گرمی 1800J/S ہوگی۔

18- مندرجہ ذیل کو سمجھائیے۔

- (a)۔ برقی لیپوں کے فلائٹ میں زیادہ تر صرف ٹنگسٹن کا ہی کیوں استعمال کیا جاتا ہے؟
- (b)۔ برقی حرارتی آلات کے موصل، جیسے بریڈ ٹوسٹر، برقی پریس خالص دھات کے بجائے بھرت کے کیوں بنے ہوتے ہیں؟
- (c)۔ سلسلہ وار ترتیب گھریلو سرکٹ میں استعمال کیوں نہیں ہوتی؟
- (d)۔ کسی تار کی مزاحمت اس کے کراس سیکشن کے رقبہ کے ساتھ کیوں بدلتی رہتی ہے؟
- (e)۔ برقی ترسیل کے لیے عام طور پر سے تانبے اور ایلیمینیم کے تار ہی کیوں استعمال کیے جاتے ہیں؟
- جواب:- (a) ٹنگسٹن ایک بھرت ہے جسکی مزاحمت اور نقطہ پگھلاؤ بہت اونچا ہے۔ یہ زیادہ تپش پر بھی جلے بغیر رہ سکتے ہیں۔ اسلئے برقی لیپوں کے فلائٹ میں ٹنگسٹن کا ہی استعمال کیا جاتا ہے۔
- (b)۔ کیوں نکلے بھرت کی مزاحمت خالص دھات کے مقابلے میں زیادہ ہوتی ہے۔ جسکی وجہ سے یہ زیادہ حرارت پیدا کر سکتے ہیں۔ اسلئے حرارتی آلات کے موصل بھرت سے بنے ہوتے ہیں۔
- (c)۔ سلسلہ وار ترتیب میں اولٹیج تقسیم ہوتا ہے۔ جسکی وجہ سے ہر برقی آلہ کم مقدار کا کرنٹ حاصل کرتا ہے جسکی وجہ سے یہ صحیح کام نہیں کر پاتا۔ اسلئے گھریلو سرکٹ میں سلسلہ وار ترتیب مناسب نہیں۔
- (d)۔ ایک تار کی مزاحمت اس کے کراس سیکشن کے معکوس تناسب ہوتی ہے۔ یعنی اگر کراس سیکشن کا رقبہ بڑھتا ہے۔ تو مزاحمت کم ہوتی ہے۔ اور اگر رقبہ گھٹتا ہے تو مزاحمت زیادہ ہوتی ہے۔
- (e)۔ تانبے اور ایلیمینیم کے تار برق کے اچھے موصل ہیں۔ چونکہ اسکی مزاحمت بہت کم ہوتی ہے۔ اسلئے برقی ترسیل میں عام طور پر انہیں استعمال کیا جاتا ہے۔

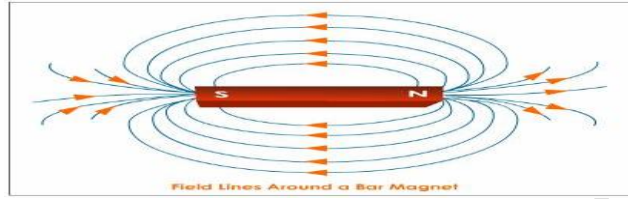
سوال و جواب

1- ایک کمپاس کی سوئی کو چھڑ مقناطیس کے نزدیک لانے پر اس میں انفرانج کیوں پیدا ہو جاتا ہے؟

جواب :- ایک مقناطیسی کمپاس کی سوئی خود ایک چھوٹے مقناطیس کی طرح ہوتا ہے۔ جب اس مقناطیس کو چھڑ مقناطیس کے قریب لایا جاتا ہے تو کمپاس کی سوئی کے مقناطیسی خطوط چھڑ مقناطیس کے مقناطیسی خطوط کے باہمی عمل سے کمپاس کی سوئی میں انفرانج پیدا ہوتا ہے۔

2- ایک چھڑ مقناطیس کے چاروں طرف مقناطیسی میدان بنائیے؟

جواب :-



3- مقناطیسی میدانی خطوط کی خصوصیات کی فہرست بنائیے۔

جواب :- ☆ مقناطیسی میدانی خطوط شمالی قطب سے شروع ہو کر جنوبی قطب پر ختم ہوتے ہیں۔

☆ مقناطیس کے اندر میدانی خطوط کی سمت جنوبی قطب سے شمالی قطب کی طرف ہوتی ہے۔ اس لئے مقناطیسی میدان خطوط بند منحنی ہوتے ہیں۔

☆ کوئی بھی دو میدانی خطوط ایک دوسرے کو قطع نہیں کرتے۔

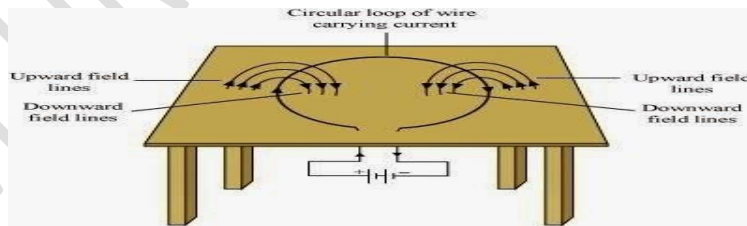
4- دو مقناطیسی میدانی ایک دوسرے کو قطع کیوں نہیں کرتے؟

جواب :- کوئی بھی دو میدانی خطوط ایک دوسرے کو قطع نہیں کرتے۔ اگر وہ ایسا کرتے ہیں تو اس کا مطلب ہے کہ نقطہ تقاطع پر کمپاس کی سوئی دو مختلف سمتوں میں اشارہ کرے گی جو کہ ممکن نہیں ہے۔

5- ایک دائری تار کے لوپ پر غور کیجئے جو میز کے مستوی پر ہے۔ گھڑی کی سمت میں اس میں سے کرنٹ گزرا پیئے۔ دائیں ہاتھ کے کلیہ کا استعمال کر کے لوپ کے اندر

اور باہر مقناطیس میدان کا پتہ لگائیے۔

جواب :-



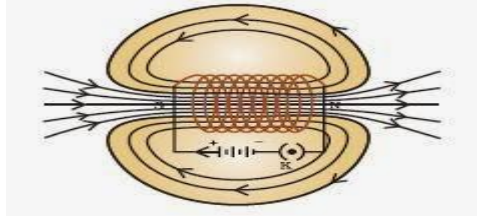
یہ ایک دائری لوپ ہے جو میز پر مستوی رکھا گیا ہے۔ جب گھڑی کی سمت میں اس میں کرنٹ بہایا جاتا ہے تو اس میں مقناطیسی میدان خطوط پیدا ہوتے ہیں۔

دائیں ہاتھ کے کلیہ کا استعمال کرنے پر یہ معلوم ہوتا ہے کہ لوپ کے اندر یہ مقناطیسی میدان خطوط میز کے اندر دھنستے ہوئے نظر آتے ہیں جبکہ لوپ کے باہر یہ میز

سے ابھرتے ہوئے نظر آتے ہیں۔

6- کسی دی ہوئی جگہ پر مقناطیسی میدان یکساں ہے۔ اسے دکھانے کے لیے ڈائیگرام بنائیے۔

جواب:



سولی نو انڈ کے اندر مقناطیسی میدان یکساں ہوتا ہے۔

7- صحیح جواب کا انتخاب کیجئے۔

ایک کرنٹ بردار لمبے سیدھے سولی نو انڈ کے اندر مقناطیسی میدان ہو گا۔

(a) صفر (b) جیسے جیسے ہم سرے کی طرف بڑھیں گے کم ہوتا جائے گا۔

(c) جیسے جیسے ہم سرے کی طرف بڑھیں گے بڑھے گا۔ (d) سبھی نقطوں پر یکساں رہے گا۔

جواب:- (d) سبھی نقطوں پر یکساں رہے گا۔

8- مقناطیسی میدان میں پروٹان کی آزادانہ حرکت کرنے کے دوران مندرجہ ذیل میں سے اس کی کونسی خصوصیات تبدیل ہو سکتی ہے؟ (ایک سے زیادہ صحیح جواب ہو سکتے ہیں)

(a) کمیت (b) چال (c) رفتار (d) تحریک

جواب:- (c) رفتار اور (d) تحریک

9- سرگرمی 13.7 میں چھڑ-AB کے متحرک ہونے پر کیا اثر پڑے گا اگر- (i) چھڑ AB کا کرنٹ بڑھا دیا جائے، (ii) ایک طاقتور نعل نما مقناطیس کا استعمال کیا جائے

اور (iii) چھڑ AB کی لمبائی بڑھا دی جائے؟

جواب:- (i) چھڑ AB کا کرنٹ بڑھا دیا جائے تو اس کے انفرج میں اضافہ ہو گا۔

(ii) ایک طاقتور نعل نما مقناطیس مقناطیسی میدان میں اضافہ کرتا ہے۔ جسکی وجہ سے چھڑ AB کا انفرج بڑھ جاتا ہے۔

(iii) چھڑ AB کی لمبائی میں اضافہ اس کے انفرج میں اضافہ کرتا ہے۔

10- ایک مثبت چارج والا ذرہ (الفاظ ذرہ) جو مغرب کی طرف حرکت کر رہا ہے۔ ایک مقناطیسی میدان کے ذریعہ شمال کی طرف منفرج ہو جاتا ہے۔ مقناطیسی میدان کی سمت ہو گی۔

(a) جنوب کی طرف (b) مشرق کی طرف (c) نیچے کی طرف (d) اوپر کی طرف

جواب:- (d) اوپر کی طرف

11- فلمینگ کے بائیں ہاتھ کے کلیہ کو بتائیے؟

جواب:- اس کلیہ کے مطابق اپنے بائیں ہاتھ کے انگوٹھے، پہلی انگلی اور بیچ کی انگلی کو اس طرح پھیلائیں کہ وہ خود بہ خود ایک دوسرے کے عمودی ہو جائیں۔

اگر پہلی انگلی مقناطیسی میدان کی سمت میں اور دوسری انگلی کرنٹ کی سمت میں اشارہ کرتی ہے تو انگوٹھا موصل پر اثر انداز ہونے والی قوت یا اس کی حرکت کی سمت

میں اشارہ کرتا ہے۔

12- برقی موٹر کا کیا اصول ہے؟

جواب:- برقی موٹر کا اصول برقی رو کے مقناطیسی اثر پر مبنی ہے کرنٹ لے جانے والا دائرویی لوپ جب مقناطیسی میدان میں رکھا جاتا ہے تو اس پر ایک قوت اثر کرتی ہے۔

جسکی وجہ سے دائرویی لوپ گردش کرنے لگتا ہے۔ دائرویی لوپ کی گردش کو فلمینگ کے دائیں ہاتھ کے کلیہ سے ظاہر کیا جاسکتا ہے۔

13- برقی موٹر میں اسپلٹ رنگ کا کیا کام ہے؟

جواب:- برقی موٹر میں اسپلٹ رنگ کو کمیوٹیٹر (Commutator) کہتے ہیں۔ یہ سرکٹ میں کرنٹ کے بہاؤ کی سمت کو تبدیل کرتا ہے۔

14- کسی کوائل میں کرنٹ کی مالیت کرنے کے لیے مختلف طریقوں کی وضاحت کیجئے۔

جواب:- ☆ کوائل کو مقناطیس کے اطراف تیزی سے حرکت دیکر۔

☆ مقناطیس کو کوائل میں تیزی سے حرکت دیکر۔

15- برقی جزیئر کا اصول بتائیے۔

جواب:- برقی جزیئر برقی مقناطیسی مالیت کے اصول پر کام کرتا ہے۔ موصل کو جب میکانکی توانائی کے استعمال سے مقناطیسی میدان میں گھمایا جاتا ہے تو اس میں بجلی پیدا ہوتی ہے۔

16- ڈائریکٹ (راست) کرنٹ کے کچھ ذرائع کے نام بتائیے۔

جواب:- سیل (Cell)، DC، جزیئر وغیرہ

17- کون سے ذرائع متبادل کرنٹ پیدا کرتے ہیں؟

جواب:- AC، جزیئر، پاور پلانٹ وغیرہ متبادل کرنٹ پیدا کرتے ہیں۔

18- صحیح جواب کا انتخاب کیجئے۔

کاپر کی ایک مستطیلی کوائل کو ایک مقناطیسی میدان میں گھمایا جاتا ہے۔ امالی کرنٹ کی سمت میں کتنے چکروں کے بعد آتی ہے؟

(a) دو (b) ایک (c) نصف (d) ایک چوتھائی

جواب:- (c) نصف

19- برقی سرکٹ اور آلات میں استعمال کیئے جانے والی دو حفاظتی تدابیر بتائیے۔

جواب:- برقی سرکٹ اور آلات میں استعمال کئے جانے والے دو حفاظتی تدابیر درج ذیل ہیں۔

(a) برقی فیوز:- برقی فیوز سرکٹ اور آلات کو اوور لوڈنگ کے نقصان سے بچاتا ہے۔ چونکہ یہ اچانک بہت زیادہ برقی کرنٹ کے بہاؤ کو روکتا ہے۔

(b) ارتھنگ:- یہ برقی جھٹکوں سے آئینوالے کرنٹ کے لئے کم مزاحمت کا ایصال راستہ فراہم کرتا ہے۔

20- ایک 2kW برقی اوون ایک گھریلو برقی سرکٹ (220V) میں استعمال کی جاتی ہے جس کی کرنٹ ریٹنگ 5A ہے۔ آپ کس نتیجے کی توقع کرتے ہیں؟ وضاحت کیجئے۔

جواب:- برقی اوون سے استعمال شدہ کرنٹ کو درج ذیل مساوات سے ظاہر کیا جاتا ہے۔ $P=VI$ جہاں کرنٹ I ہے۔ اوون کا پاور P ہے اور V لٹج ہے۔

$$I=? \quad V=220 \quad P=2kW = 2000W$$

$$P=VI$$

$$I=\frac{P}{V}$$

$$I = \frac{2000}{220}$$

$$I=9.09 \text{ Ampere}$$

برقی اوون سے استعمال شدہ کرنٹ 9.09 ایمپیئر ہے

21- گھریلو برقی سرکٹ کو اوور لوڈنگ سے بچانے کے لیے کیا احتیاط برتنی چاہئے؟

جواب:- گھریلو برقی سرکٹ کو اوور لوڈنگ سے بچانے کے لئے درج ذیل احتیاط برتنے چاہئے۔

☆ بہت سارے برقی آلات کو واحد ساکٹ سے نہ کوڑیں۔

☆- بہت سارے برقی آلات کو بہ ایک وقت استعمال نہ کریں۔

☆- سرکٹ میں خراب برقی آلات کو نہ جوڑیں۔

مشق

1- مندرجہ ذیل میں سے کسی لمبی سیدھی تار کے قریب مقناطیسی میدان کی صحیح طریقہ سے وضاحت کرتا ہے۔

(a) میدان خطوط جو تار کے عمودی ہوتے ہیں۔

(b) میدان خطوط جو تار کے متوازی ہوتے ہیں۔

(c) تار سے نمود ہونے والے میدان خطوط جو کہ محوری ہوتے ہیں۔

(d) مقناطیسی میدان کے ہم مرکز خطوط کا مرکز تار ہوتا ہے۔

جواب:- (d) مقناطیسی میدان کے ہم مرکز خطوط کا مرکز تار ہوتا ہے۔

2- برقی مقناطیسی امالیت کا مظہر

(a) کسی جسم کو چارج کرنے کا عمل ہے۔

(b) کوائل میں بہہ رہے کرنٹ کی وجہ سے مقناطیسی میدان پیدا کرنے کا عمل ہے۔

(c) کسی مقناطیس اور ایک کوائل کے درمیان نسبی حرکت کی وجہ سے کوائل میں امالی کرنٹ پیدا کرنے کا عمل ہے۔

(d) کسی برقی موٹر کی کوائل کو گھمانے کا عمل ہے۔

جواب:- (c) کسی مقناطیس اور ایک کوائل کے درمیان نسبی حرکت کی وجہ سے کوائل میں امالی کرنٹ پیدا کرنے کا عمل ہے۔

3- برقی کرنٹ پیدا کرنے والے آلہ کا نام ہے۔

(a) جنریٹر (b) امیٹر

(c) گیولینومیٹر (d) موٹر

جواب:- (a) جنریٹر

4- AC جنریٹر اور DC جنریٹر کے درمیان کا اہم فرق یہ ہے کہ۔

(a) AC جنریٹر میں ایک برقی مقناطیس ہوتا ہے جبکہ DC جنریٹر میں مستقل مقناطیس ہوتا ہے۔

(b) DC جنریٹر بہت زیادہ ولٹیج پیدا کرتا ہے۔

(c) AC جنریٹر بہت زیادہ ولٹیج پیدا کرتا ہے۔

(d) AC جنریٹر میں ایک سلپ رنگ ہوتی ہے جبکہ DC جنریٹر میں ایک کموٹیٹر ہوتا ہے۔

جواب:- (d) AC جنریٹر میں ایک سلپ رنگ ہوتی ہے جبکہ DC جنریٹر میں ایک کموٹیٹر ہوتا ہے۔

5- شارٹ سرکٹ کے وقت سرکٹ میں کرنٹ

(a) بہت زیادہ گھٹ جاتا ہے۔ (b) تبدیل نہیں ہوتا ہے۔

(c) بہت زیادہ بڑھ جاتا ہے۔ (d) لگا تار بدلتا رہتا ہے۔

جواب:- (c) بہت زیادہ بڑھ جاتا ہے۔

6- مندرجہ ذیل بیانات میں کون صحیح اور کون غلط ہیں۔

(a) برقی موٹر میکاکی توانائی کو برقی توانائی میں تبدیلی کرتی ہے۔

(b) برقی جزیٹر برقی مقناطیسی امالیت کے اصول پر کام کرتا ہے۔

(c) کسی لمبی دائری کواکسل (جس کے اندر کرنٹ بہہ رہا ہو) کے مرکز پر مقناطیسی میدان سیدھے متوازی خطوط کی شکل میں ہوگا۔

(d) ہرے انسولیشن والا تار برقی سپلائی کا زندہ تار ہوتا ہے۔

جواب :- (a) غلط

(b) صحیح

(c) صحیح

(d) غلط

7- مقناطیسی میدان کے کم از کم تین ذرائع بتائیے۔

جواب :- ☆ کرنٹ لے جانے والا موصل

☆ مقناطیس

☆ برقی مقناطیس

8- ایک سولینائیڈ مقناطیس کی طرح کیسے برتاؤ کرتا ہے؟ کیا آپ چھڑ مقناطیس کی مدد سے کرنٹ لے جانے والے سولینائیڈ کے شمالی اور جنوبی قطب کا پتہ لگا سکتے ہیں؟ وضاحت کیجئے؟

جواب :- ایک ایسی کواکسل جسے مجوز تانبہ کے تار کو اسطواری شکل میں لپیٹ کر بنایا گیا ہو سولینائیڈ کہلاتی ہے۔ جب سولینائیڈ سے کرنٹ گزارا جاتا ہے۔ تو سولینائیڈ کے اطراف مقناطیسی میدانی خطوط بنتے ہیں۔ سولینائیڈ سے پیدا ہونے والا مقناطیسی میدان چھڑ مقناطیس سے پیدا شدہ مقناطیسی میدان کی طرح ہی ہوتا ہے۔ کرنٹ بردار سولینائیڈ کے بیٹری سے جوڑے گئے منفی سرے کے قریب جب چھڑ مقناطیس کا شمالی قطب لایا جاتا ہے تو وہ اسے دفع (دھکیلتا) کرتا ہے۔ سولینائیڈ کا بیٹری کے منفی سرے سے جوڑا گیا حصہ شمالی قطب کی طرح عمل کرتا ہے۔ جبکہ مثبت سرے سے جوڑا گیا حصہ جنوبی قطب کی طرح عمل کرتا ہے۔ یہاں چھڑ مقناطیس کا شمالی قطب سولینائیڈ کے جنوبی قطب کے ذریعہ کشش پاتا ہے۔ اس طرح ہم ایک سولینائیڈ کے شمالی قطب اور جنوبی قطب کا پتہ لگا سکتے ہیں۔

9- کسی مقناطیسی میدان میں رکھے ہوئے برقی رو کے حمال موصل پر لگنے والی قوت کب سب سے زیادہ ہوتی ہے۔

جواب :- امالی کرنٹ اس وقت سب سے زیادہ ہوتا ہے جب کواکسل کی حرکت کی سمت مقناطیسی میدان کے ساتھ زاویہ قائمہ پر ہوتی ہے۔

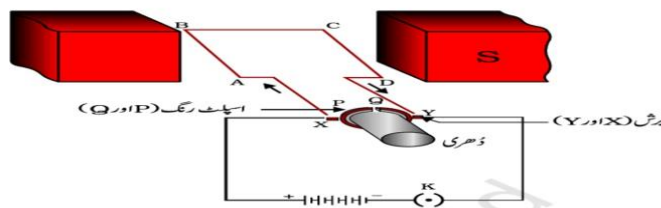
10- تصور کیجئے آپ ایک جیمبر میں اپنی پیٹھ دیوار سے لگا کر بیٹھے ہیں۔ ایک الیکٹران بیم آپ کے پیچھے کی دیوار سے آپ کے سامنے والی دیوار کی طرف افقی حرکت کر رہا ہے۔ اور آپ کے دائیں جانب موجود قوی مقناطیسی میدان کے ذریعہ منفرج ہو جاتا ہے۔ مقناطیسی میدان کی سمت کیا ہے؟

جواب :- کرنٹ پیچھے کی دیوار سے آگے کی دیوار کی طرف عمودی حرکت کر رہا ہے۔ مقناطیسی میدان کی سمت دائیں جانب ہے۔ فلیمنگ کے بائیں ہاتھ کے کلیہ کی رو سے

جیمبر میں مقناطیسی میدان کی سمت نیچے کی طرف ہوگی۔

11- برقی موٹر کا لیبل شدہ ڈائی گرام بنائیے اور اس کا اصول نیز کام کرنے کا طریقہ بیان کیجئے۔ برقی موٹر اسپلٹ رنگ کا کیا کام ہے؟

جواب :-



(a) اصول:- برقی موٹر برقی امالیت کے اصول پر کام کرتا ہے۔ کرنٹ لے جانے والا موصل مقناطیسی میدان میں رکھنے پر گردی کی حرکت کا مظاہرہ کرتا ہے۔
 (b) کام کرنے کا طریقہ:- کوائل ABCD میں کرنٹ ماخذ بیٹری سے ایصال برش X کے ذریعہ داخل ہوتا ہے۔ اور برش Y کے ذریعہ واپس بیٹری میں چلا جاتا ہے۔
 AB بازو میں کرنٹ A سے B کی طرف بہتا ہے۔ اور CD بازو میں C سے D کی طرف AB بازو پر اثر انداز ہونے والی قوت اسے نیچے کی طرف کھینچتی ہے۔ جب کے CD بازو پر اثر انداز ہونے والی قوت اسے اوپر کی طرف دھکیلتی ہے۔ اس طرح کوائل اور ڈھری O، ایک محور کے اوپر گھومنے کے لیے آزاد ہو جاتے ہیں۔ اور گھڑی کی اُلٹی سمت میں گھومتے ہیں۔ نصف گردش کے بعد Q برش X کے رابطہ میں اور P برش Y کے رابطہ میں آ جاتا ہے۔ اسلئے کوائل میں بہنے والے کرنٹ کے بہاؤ کی سمت تبدیل ہو جاتی ہے اور یہ DCBA راستے پر بہنے لگتا ہے۔ ایک آلہ جو سرکٹ میں کرنٹ کے بہاؤ کی سمت کو تبدیل کر دیتا ہے کمیوٹیٹر (Commutar) کہلاتا ہے۔
 برقی موٹروں میں اسپلٹ رنگ کمیوٹیٹر کے طور پر کام کرتا ہے۔ کرنٹ کی سمت تبدیل ہو جانے سے دونوں بازووں یعنی AB اور CD پر اثر انداز ہونے والی قوت کی سمت بھی تبدیل ہو جاتی ہے۔ اس طرح کوائل کا بازو AB جو پہلے نیچے کی طرف تھا اب اوپر کی طرف حرکت کرے گا اور بازو CD جو پہلے اوپر تھا اب نیچے کی طرف حرکت کرے گا۔ اس طرح کوائل اسی سمت میں نصف مرتبہ گھومے گی۔ ہر نصف گردش کے بعد کرنٹ کی سمت بھی تبدیل ہو جاتی ہے۔ جس کی وجہ سے کوائل اور ڈھری کی حرکت مستقل بنی رہتی ہے۔

12- کچھ ایسے آلات کا نام بتائیے جن میں برقی موٹروں کا استعمال ہوتا ہے۔

جواب:- برقی موٹر کا استعمال برقی پنکھوں، ریفریجیٹریٹر، کسمر، کپڑے دھونے کی مشینوں، کمپیوٹروں MP3 پلیئر وغیرہ میں ہوتا ہے۔

13- ایک مجوز کا پر کے تار کی کوائل ایک گیلوینو میٹر سے منسلک ہے۔ کیا ہو گا جب ایک چھڑ مقناطیس کو

(a) کوائل کے اندر داخل کیا جاتا ہے۔

(b) کوائل کے اندر سے واپس نکال لیا جاتا ہے۔

(c) کوائل کے اندر جامد حالت میں رکھا جاتا ہے۔

جواب:- (a) کوائل میں انفرج ہو گا۔

(b) کوائل میں مخالف سمت میں انفرج ہو گا اور پوائنٹ صفر پر آ کر رُکے گا۔

(c) کوائل میں کوئی انفرج نہیں ہو گا۔

14- دو دائری کوائل A اور B ایک دوسرے کے قریب رکھی ہوئی ہیں۔ اگر کوائل A کا کرنٹ تبدیل کر دیا جائے تو کیا کوائل B میں کرنٹ کی امالیت ہوگی؟ وجہ بتائیے۔

جواب:- دو دائری کوائل A اور B ایک دوسرے کے قریب رکھے ہوئے ہیں۔ اگر کوائل A کا کرنٹ تبدیل کر دیا جاتا ہے تو اسکے اطراف کا مقناطیسی میدان تبدیل ہو جاتا ہے۔ جسکے نتیجہ میں B کوائل کا مقناطیسی میدان بھی تبدیل ہو جاتا ہے۔ اور کوائل B میں کرنٹ کی امالیت ہوتی ہے۔

15- مندرجہ ذیل کی سمت کا تعین کرنے کے لیے کلیہ بیان کیجئے۔

(i) سیدھے موصل کے اطراف پیدا ہونے والا مقناطیسی میدان (ii) اپنے عمودی مقناطیسی میدان میں رکھے ہوئے ایک برقی رو کے حمال سیدھے موصل پر اثر انداز ہونے والی قوت (iii) مقناطیسی میدان میں گردش کی وجہ سے کسی کوائل میں امالی کرنٹ

جواب:- (i) دائیں ہاتھ کے انگوٹھے کا قانون

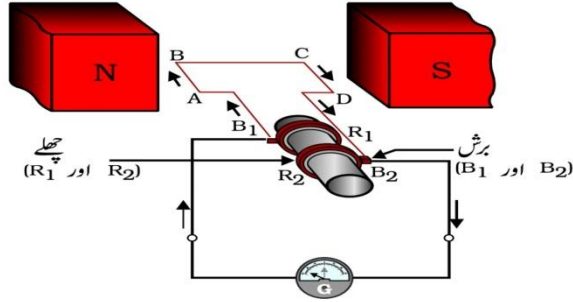
(ii) فلیمینگ کے دائیں ہاتھ کا قانون

(iii) فلیمینگ کے بائیں ہاتھ کا قانون

16- ایک لیبل شدہ ڈائی گرام بنا کر برقی جزیئر کے اصول اور کام کرنے کے طریقہ کی وضاحت کیجئے۔ برشوں کا کیا کام ہے؟

جواب:- اصول:- برقی جزیئر برقی مقناطیسی امالیت کے اصول پر کام کرتا ہے۔ "موصل کو جب میکانکی توانائی کے استعمال سے مقناطیسی میدان میں گھمایا جاتا ہے۔

تو اس میں کرنٹ پیدا ہوتا ہے"



برقی جنریٹر کے کام کرنے کا طریقہ :- دو ساکن ایصالی برش B_1 اور B_2 بالترتیب R_1 اور R_2 کے اوپر الگ الگ دبا کر رکھے ہوتے ہیں۔ دونوں چھلے R_1 اور R_2 اندرونی طور پر ایک دوسرے سے جڑے ہوتے ہیں۔

دونوں چھلوں سے منسلک دھری کو اس طرح گھمایا جاتا ہے کہ مستقل مقناطیس کے ذریعہ پیدا کئے گئے مقناطیسی میدان میں بازو AB اوپر اٹھتا ہے اور بازو CD نیچے آتا ہے۔ مان لیجئے کہ کوائل $ABCD$ کو گھڑی کی سمت میں گھمایا جاتا ہے۔ فلیمینگ کے دائیں ہاتھ کے استعمال سے امالی کرنٹ ان بازوؤں میں AB اور CD کی سمت میں ہے۔ اس طرح سے امالی کرنٹ $ABCD$ سمت میں بہتا ہے۔ اگر کوائل میں پھیروں کی تعداد زیادہ ہو تو ہر پھیروں میں پیدا ہونے والا کرنٹ یکجا ہو کر کوائل میں بہت زیادہ کرنٹ کی تشکیل کرتا ہے۔ اس سے مراد یہ ہے کہ باہر سرکٹ میں کرنٹ کا بہاؤ B_2 سے B_1 کی جانب ہے۔ آدھی گردش کے بعد بازو CD اوپر اٹھنا شروع ہوتا ہے اور AB نیچے کی طرف آتا ہے اس کے نتیجے میں دونوں بازوؤں میں امالی کرنٹ کی سمت تبدیل ہو جاتی ہے۔ اور یہ رخ $DCBA$ میں کُل کرنٹ کی امالیت کرتے ہیں۔ باہری سرکٹ میں کرنٹ اب B_1 سے B_2 کی طرف بہتا ہے۔ اس طرح ہر نصف گردش کے بعد کرنٹ کی قطب متعلقہ بازو میں تبدیل ہو جاتی ہے۔ اور اس طرح جزیٹ متبادل کرنٹ فراہم کرتا ہے۔

برشوں کا کام :- برش B_1 اور B_2 کرنٹ کو کوائل سے بیرونی سرکٹ میں منتقل کرتے ہیں۔

17- کوئی برقی سرکٹ شارٹ کب ہوتا ہے؟

جواب :- جب لائیو تار اور نیوٹرل تار ایک دوسرے کے رابطے میں آجاتے ہیں تو سرکٹ میں اور لو ڈنگ ہو جاتی ہے۔ یہ تب ہوتا ہے۔ جب تار کا ججز خراب ہو جاتا ہے۔ یا پھر آلات میں کوئی خرابی ہوتی ہے۔ اس صورت میں سرکٹ کے اندر کرنٹ اچانک بڑھ جاتا ہے۔ اسے شارٹ سرکٹ کہتے ہیں۔

18- ارتھ وائیر کا کیا کام ہے؟ دھاتی آلات کو ارتھ کرنا کیوں ضروری ہے؟

جواب :- ارتھ وائیر ایک حفاظتی تدابیر کے طور پر استعمال کیا جاتا ہے۔ خاص طور پر ان آلات کے لئے جو دھات سے بنے ہوتے ہیں۔ جیسے پریس، ٹوسٹر، پنکھا، ریفریجریٹر وغیرہ۔ دھاتی جسم ارتھ وائیر سے جڑا رہتا ہے۔ جو کرنٹ کے لئے کم مزاحمت کا ایصالی راستہ فراہم کرتا ہے۔ اس طرح سے اس بات کو یقینی بناتا ہے کہ اگر آلات کے دھاتی جسم سے برقی رو کا ساؤ ہو جائے تو اس کا صفر زمین کے جیسا بنارہے اور استعمال کرنے والے کو بجلی کا جھکا نہیں لگے۔

سوال و جواب

1- تغذئی درجے کیا ہوتے ہیں؟ ایک غذائی زنجیر کی مثال دیجئے اور اس میں مختلف تغذئی درجوں کو بیان کیجئے۔

جواب:- غذائی زنجیر کے مرحلے تغذئی درجے کہلاتے ہیں۔

مثال: چیل سانپ → مینڈک → گھاس →

گھاس:- یہ اس غذائی زنجیر کا پہلا تغذئی درجہ ہے۔ انکو پروڈیوسر (تخلیق کار) کہتے ہیں۔ یہ غذائی زنجیر میں ضیائی تالیف کے ذریعہ غذا تیار کرتے ہیں جو انکے اور دیگر تغذئی درجوں کے لئے فراہم ہوتی ہے۔

ٹڈا:- یہ غذائی زنجیر کا دوسرا تغذئی درجہ ہے۔ اسے اولین صارفین کہتے ہیں۔ اولین صارفین اکثریت نباتات خور ہوتے ہیں۔

مینڈک:- یہ غذائی زنجیر کا تیسرا تغذئی درجہ ہے۔ یہ گوشت خور ہے۔

سانپ:- یہ غذائی زنجیر کا چوتھا تغذئی درجہ ہے۔ یہ بھی گوشت خور ہے۔

چیل:- یہ غذائی زنجیر کا پانچواں تغذئی درجہ ہے۔ یہ بھی گوشت خور ہے۔

2- ماحولیاتی نظام میں تحلیل گروں کا کیا رول ہے؟

جواب:- ماحولیاتی نظام میں تحلیل گروں کا کردار

یہ پیچیدہ نامیاتی اشیاء کو سادہ نامیاتی اشیاء میں تحلیل کرتے ہیں۔ جو کہ واپس مٹی میں چلی جاتی ہیں۔ اور ایک بار پھر انہیں پودے غذا کے طور پر استعمال کرتے

ہیں ان کی غیر موجودگی میں فضلہ۔ مردہ جانوروں اور مردہ پودوں کی تحلیل نہیں ہو سکتی اور مٹی کا احیا (Replenishment) نہیں ہو پائے گا۔

3- کچھ اشیاء حیاتی تنزل پذیر اور کچھ غیر حیاتی تنزل پذیر کیوں ہوتی ہیں؟

جواب: قدرت میں چند اشیاء حیاتیاتی اعمال کے اثر سے اور تحلیل گر کے ذریعہ سادہ نامیاتی اشیاء میں ٹوٹ جاتی ہیں۔ اس لئے وہ حیاتیاتی تنزل پذیر (Biodegradable)

ہوتی ہیں۔ جبکہ چند اشیاء کسی بھی حیاتیاتی عمل یا تحلیل گر سے سادہ مرکبات میں نہیں ٹوٹ پاتی اس لئے وہ غیر حیاتیاتی تنزل پذیر ہوتی ہیں۔

4- کوئی دو طریقے بتائیے جن سے حیاتی تنزل پذیر اشیاء ماحول پر اثر ڈال سکتی ہیں؟

جواب:- ☆ حیاتیاتی تنزل پذیر اشیاء تخلیلی عمل (Decomposition) کے دوران بدبو پیدا کرتے ہیں۔

☆ حیاتیاتی تنزل پذیر اشیاء تخلیلی عمل کے دوران چند گیس (Gases) پیدا کرتی ہیں۔ جیسے میتھین۔ امونیا۔ کاربن ڈائی آکسائیڈ وغیرہ جو فضائی آلودگی کا باعث بنتی ہیں۔

5- کوئی دو طریقے بتائیے جن سے غیر حیاتیاتی تنزل پذیر اشیاء ماحول پر اثر ڈال سکتی ہیں۔

جواب:- ☆ غیر حیاتیاتی تنزل پذیر اشیاء لمبے عرصہ تک اپنی اصل حالت میں موجود رہ سکتی ہیں۔ اور ماحولیاتی نظام کے تمام عوامل کو نقصان پہنچا سکتی ہیں۔

☆ چند غیر حیاتیاتی تنزل پذیر کیمیائی اشیاء غذائی زنجیروں میں داخل ہو جاتی ہیں۔ اور ہر درجہ میں ان کا ارتکاز بڑھتا جاتا ہے۔ جس سے حیاتیاتی تکبیر کا خطرہ

(Biological Magnification) لاحق ہوتا ہے۔

6- اوزون کیا ہے اور یہ کس طرح ماحولیاتی نظام کو متاثر کرتی ہے؟

جواب:- اوزون O3 کا سالمہ ہے۔ یہ آکسیجن کے تین ایٹموں سے بنا ہوتا ہے۔ یہ سورج سے آئیو الیٹرا وائلٹ شعاعوں سے سطح زمین کی حفاظت کرتی ہے۔ جو جلد کے کینسر کا باعث ہوتی ہیں۔

7- کچرے کے تصفیے کے مسئلہ کو کم کرنے میں آپ کیا مدد کر سکتے ہیں؟ کوئی دو طریقے بتائیے۔

جواب:- ☆ ہمیں قابل تلف (Disposable) چیزوں کا زیادہ استعمال کرنا چاہیے۔ بمقابلہ (Compare to) ناقابل تلف اشیاء کے۔

☆ ہمیں غیر حیاتی تنزل پذیر اشیاء (Non-Biodegradable) چیزوں کی بازگردش (Recycle) کر کے ماحول میں انکے ارتکاؤ کو کم کرنا چاہیے۔

مشق

1- مندرجہ ذیل میں سے کس گروپ میں صرف حیاتی تنزل پذیر چیزیں ہیں؟

(a) گھاس، پھول اور چڑا

(b) گھاس، لکڑی اور پلاسٹک

(c) پھلوں کے چھلکے، کیک اور نیبو کارس

(d) کیک، لکڑی اور گھاس

جواب:- (a) گھاس، پھول اور چڑا

2- ان میں سے کون غذائی زنجیر کی تشکیل کرتا ہے؟

(a) گھاس، گیہوں اور آم

(b) گھاس، بکری اور آدمی

(c) بکری، گائے اور ہاتھی

(d) گھاس، مچھلی اور بکری

جواب:- (b) گھاس، بکری اور آدمی

3- ان میں سے کون سا عمل ماحول دوست ہے؟

(a) خریداری کے دوران سامان رکھنے کے لئے کپڑے کا بیگ استعمال کرنا۔

(b) جب ضرورت نہ ہو تو پنکھو اور بلب کے سوچ بچ بند رکھنا۔

(c) اسکول تک اپنی والدہ کے اسکوٹر سے جانے کے بجائے پیدل جانا۔

(d) مذکورہ بالا سبھی۔

جواب:- (d) مذکورہ بالا سبھی۔

4- کیا ہو گا اگر ہم کسی تغذئی درجہ کے سبھی عضویوں کو ختم کر دیں۔

جواب:- اگر ہم کسی تغذئی درجہ کے سبھی عضویوں (Organisms) کو ختم کر دیں تو ماحولیاتی نظام کا توازن بگڑ جائیگا۔ مثال کے طور پر۔

شیر → انسان → بکری → گھاس

اگر گھاس کو تباہ کر یا جائے تو اس سے جڑے تغذیٰ درجہ بکری، انسان اور شیر سبھی متاثر ہو سکتے ہیں۔

5- کیا کسی تغذیٰ درجہ کے سبھی عضویوں کو ہٹا دینے کا اثر دوسرے تغذیٰ درجوں جیسا ہی ہو گا؟ کیا ماحولیاتی نظام کو نقصان پہنچائے بغیر کسی تغذیٰ درجہ کے سبھی عضویوں کو ہٹایا جا سکتا ہے؟

جواب:- ہاں۔ تغذیٰ درجے کے سبھی عضویوں کو ہٹا دینے کا اثر دوسرے تغذیٰ درجوں پر بھی ہاگا۔ مثال کے طور پر اگر تغذیٰ درجوں میں سے پروڈیوسر کو نکال دیا جائے تو کوئی بھی جاندار غذا حاصل نہ کر سکے گا۔ اگر غذائی زنجیر سے نباتات خور نکال دیا جائے تو کوئی بھی گوشت خور نہ بچ سکے گا۔ غذائی زنجیر میں کسی بھی ایک تغذیٰ درجے کا خاتمہ پورے ماحولیاتی نظام پر اثر انداز ہوتا ہے۔

6- حیاتیاتی تکبیر کیا ہے؟ کیا اس تکبیر کے درجے ماحولیاتی نظام کے مختلف درجوں پر مختلف ہوں گے؟

جواب:- غذائی زنجیر کے مرحلوں یا تغذیٰ درجوں میں کیمیائی اشیاء کا ذخیرہ اور ارتکاز میں اضافہ کو حیاتیاتی تکبیر کہتے ہیں۔

حیاتی تکبیر مختلف تغذیٰ درجوں میں مختلف ہوتی ہے۔ مثال کے طور پر کسی تالاب میں DDT کا چھڑکاؤ کیا جائے تو تالاب کے پانی میں اسکا ارتکاز 0.04ppm ہو گا۔ اور یہی ارتکاز تالاب میں رہنے والے تیران پذیر (Plankton) میں ہو گا۔ ان Plankton کو جب تالاب کی مچھلیاں کھائیں گی تو DDT ان کے جسم میں سرایت کرے گا۔ اسکا ارتکاز تقریباً 0.23ppm ہو گا۔ اور تالاب کی مچھلیوں کو کھانے والے جانوروں اور انسانوں کے جسم میں ہو سکتا ہے۔ اسکا ارتکاز بہت زیادہ ہو۔

7- ہمارے ذریعہ پیدا کیے گئے غیر حیاتی تنزل پذیر فضلہ سے کیا مسئلے پیدا ہو سکتے ہیں؟

جواب:- ان سے حیاتیاتی تکبیر (Bio magnification) کا خطرہ لاحق ہوتا ہے۔

☆- یہ ماحولیاتی آلودگی میں اضافہ کرتے ہیں۔

☆- اس سے ماحول صاف ستھرا نظر نہیں آتا۔

☆- یہ مفید خوردبینی اجسام کا خاتمہ کرتے ہیں۔

8- اگر ہمارے ذریعہ پیدا ہونے والا تمام فضلہ حیاتی تنزل پذیر ہو تو کیا اس کا ماحول پر کوئی اثر نہیں پڑے گا؟

جواب:- اگر ہمارے ذریعہ پیدا ہونے والا تمام فضلہ حیاتیاتی تنزل پذیر ہو تو اس سے بھی ماحولیاتی نظام متاثر ہوتا ہے۔ چونکہ زمین پر تحلیل گر کی مقدار کم ہے تو یہ تمام فضول مادوں کو سادہ مادوں میں تحلیل نہ کر سکے گے۔ جس سے مکھیوں اور دیگر حشرات کی تعداد میں اضافہ ہو گا۔ بیماریاں بڑھنے کا خطرہ لاحق ہو گا۔ ماحول بدبو سے بھر جائے گا۔

9- اوزون پرت میں نقصان پریشانی کی وجہ کیوں ہے؟ اس نقصان کو کم کرنے کے لیے کیا اقدام کیے جا رہے ہیں؟

جواب:- اوزون پرت میں نقصان ہونے سے درج ذیل خطرات کے امکانات ہیں۔

☆- انسانی جلد کی رنگت خراب ہو سکتی ہے۔

☆- جلد کا کینسر ہو سکتا ہے۔

☆- آنکھوں کی بیماری (Cataract) ہو سکتا ہے۔

☆- اس سے کئی نباتات (Phytoplankton) بھی تباہ ہو سکتے ہیں۔ جس سے گلوبل وارمنگ (Global warming) ہونے کے امکانات بڑھ جاتے ہیں۔

اس سے ہونے والے نقصانات سے بچنے کے لئے ہمیں۔

CFCs کا استعمال کم کرنا چاہئے جو کہ اوزون کو بہت زیادہ نقصان پہنچاتا ہے۔ CFCs کا استعمال چند ریفریجریٹرز اور آگ بجھانے والے آلات میں ہوتا ہے۔ ان آلات میں ہمیں CFCs کا عمل البدل استعمال کرنا چاہئے۔

.....meet2mmgmail.com.....