

حل شدہ امتحانی پرچہ (گیس پیپر) کورس کوڈ: 203 جنرل سائنس سطح : میٹرک

سوال نمبر 1- مندرجہ ذیل کی تعریف لکھیں۔ (10x2=20)

- 1- جیوفزکس: زمین کی اندرونی ساخت اور دوسرے زمینی مظاہر کی فزکس کے قوانین سے وضاحت جیوفزکس کہلاتا ہے۔
- 2- بائیو کیمسٹری:-

جانداروں میں ہونے والے تمام حیاتیاتی کیمیائی عمل کے مطالعہ کو بائیو کیمسٹری کہتے ہیں۔

- 3- سائنس (Science): سائنس کے لفظی معنی ہیں یعنی جو چیز یا اصول جیسا بھی ہے اس کے بارے میں جانا جائے اس میں انسان کے عقیدے اور خواہشات کو کوئی دخل نہیں سائنس میں موجود علم کوئی ایسا علم ہے جیسے محتاط اندازوں کے بعد حاصل کیا جائے وہ کسی بھی قوم کے کسی بھی فرد کا نتیجہ ہو۔

0334-5504551

- 4- مسکن (Habitat)

ماحول کی وہ مخصوص قسم جس میں کوئی نوع رہتی ہے اس نوع کا مسکن کہلاتی ہے مثلاً ایک جنگل میں درختوں کی چوٹیاں کسی پرندے کا مسکن ہو سکتی ہیں ایک کم گہری، ٹھنڈے اور تیز بہنے والی پانی کی ندی ٹراؤٹ کا مسکن ہو سکتی ہے اسی طرح سے لکڑی کی گیلی جو گل سرور رہی ہو پتنگیوں کی مختلف انواع فنجائی اور بہت سے مائیکرو آرگنزمز مثالی مسکن کا ہوتا ہے مسکن نوع کو زندہ رہنے کیلئے موزوں قسم کی ضروریات مثلاً مناسب خوراک، چھت، ٹمپرچر وغیرہ مہیا کرتی ہے مسکن کے جس حصے میں کوئی جاندار رہتا ہے میں گڑبڑ مسکن کی تباہی کہلاتی ہے جنگل سے تمام درختوں کی کٹائی مسکن کی تباہی کی ایک شکل ہے مسکن کی تباہی انواع کی بقا کیلئے ایک خطرہ ہے۔

- 5- گرین ہاؤس ایفیکٹ (Green Houses Effect)

سورج کی روشنی حرارت کا سب سے بڑا ذریعہ ہے۔ سورج کی شعاعیں روشنی کی صورت میں بلا روک ٹوک زمین پر پہنچتی ہیں۔ یہ شارٹ ویولینتھ (Wavelength) کی شعاعیں ہوتی ہیں۔ زمین سے ٹکرانے اور جذب ہونے پر اسے گرم کر دیتی ہیں۔ گرم زمین جذب شدہ انرجی کو حرارت کی لونگ ویولینتھ والی شعاعوں کی شکل میں منعکس کرتی ہے۔ اس طرح ایٹموسفیئر کا ٹمپرچر متوازن رہتا ہے۔ کاربن ڈائی آکسائیڈ (CO2) اور آبی بخارات سورج کی شعاعوں کو زمین کی طرف گزرنے دیتے ہیں مگر منعکس ہونے والی حرارت کی شعاعوں کو دوبارہ سپیس (Space) میں جانے سے روکتے ہیں۔

- 6- ٹروپوسفیئر (Troposphere) یہ زمین کی سطح سے شروع ہوتا ہے اور فضاء میں 8 سے 17 کلومیٹر تک پھیلا ہوا ہے۔ کرہ ہوائی کی یہ تہہ بہت کثیف اور گاڑھی ہے۔ اگر آپ زمین سے اوپر کی طرف چڑھتے چلے جائیں تو آپ کو اس کا درجہ حرارت کم ہوتا معلوم ہوگا۔ اس تہہ کے اندر درجہ حرارت 17 سے منفی 52 سینٹی گریڈ تک گر جاتا ہے۔ اس کی وجہ یہ ہے کہ اسی تہہ میں سب موسم جنم لیتے ہیں، بادلوں کی تمام قسمیں اسی تہہ میں واقع ہوتی ہیں۔ یہ زمین سے اٹھنے والے آبی بخارات کو گاڑھا کر کے پانی کی شکل دیتی ہے اور وہ بارش کی شکل میں زمین پر واپس آ جاتے ہیں۔ اس تہہ کا ایک چھوٹا سا حصہ جسے ٹروپوپاؤز (Tropopause) کہتے ہیں ٹروپوسفیئر کو کرہ ہوائی کی اگلی تہہ سے الگ کرتا ہے۔

- 7- غالب جینز (Dominant Genses): ایک نسل میں موجود خوبیاں دراصل جینز (Genes) میں موجود مختلف کیمیائی مرکبات کی وجہ سے ہوتی ہیں جو صنفی خلیوں کے ذریعے ایک نسل سے دوسری نسل میں منتقل ہوتی ہیں۔ جو خصوصیات آئندہ نسل میں ابھر کر واضح نظر آ جائیں اس جینز کو غالب جینز کہتے ہیں۔

- 8- فقار یہ جانور:-

دنیا کی تمام یونیورسٹیز کے لیے انٹرن شپ رپورٹس، پروپوزل، پراجیکٹ اور تھیسز وغیرہ میں رہنمائی کے لیے رابطہ کریں۔

علامہ اقبال اوپن یونیورسٹی کی تمام کلاسز کی حل شدہ اسائنمنٹس، گیس پیپر زفری میں ہماری ویب سائٹ سے ڈاؤن لوڈ کریں ہاتھ سے لکھی ہوئی اور آن لائن ایل ایم ایس کی مشقیں دستیاب ہیں۔

ایسے جانور جن میں ریڑھ کی ہڈی پائی جاتی ہے فقار یہ جانور کہلاتے ہیں۔

9۔ پولی نیشن (Polination)

پولن گرین کا سٹگما تک پہنچنے کا عمل پولی نیشن کہلاتا ہے۔

10۔ اوزون :-

اوزون آکسیجن کی ایک بہروپی شکل ہے۔ اوزون کا مالیکیول آکسیجن کے تین ایٹمز کی کوویلنٹ بانڈنگ سے بنتا ہے۔

سوال نمبر 2- مندرجہ ذیل کی تعریف لکھیں۔ (2x10=20)

1- ایکسو کرائن غدود۔ (Exocrine glands) ایکسو کرائن ایسی غدود ہیں جو اپنی رطوبتیں نالیوں میں خارج کرتے ہیں مثلاً آنسو، لعاب دہن کے غدود وغیرہ۔

2۔ لمفائی نظام (Lymphatic System): لمفی نالیاں مل کر لمفائی نظام تشکیل دیتی ہیں۔

3- هارمون (Harmon)

اینڈوکرائن غدود کی رطوبت کو ہارمون کہتے ہیں۔

4۔ متعدی امراض (Infectious Diseases): 0334-5504551
ایسے امراض جو ایک شخص سے دوسرے شخص کو بالواسطہ یا بلاواسطہ چھونے سے منتقل ہو سکیں انھیں چھوت کی بیماری یا متعدی امراض کہا جاتا ہے

مثال کے طور پر

5- کیپلر ۱۰:-

دیواریں اتنی نازک ہوتی ہیں کہ ان میں سے قابل حد غذائی اجزاء آسانی سے داخل ہو جاتے ہیں۔

6۔ -ولائی (Vili): انسان کی چھوٹی آنت کے اندرونی حصے میں بے شمار انگلی نما ابھار پائے جاتے ہیں۔ جنہیں ولائی (Villi) کہتے ہیں۔

7 اینابولیزم (Anabolism)

جانداروں میں وقوع پذیر ہونے والے تعمیر کییمیائی عوامل کو اینابولزم کہا جاتا ہے۔ یہ ایسے عوامل ہیں جن میں جاندار توانائی کو استعمال کرتے ہیں۔ نئے مالیکیولز بناتے ہیں۔ اینابولزم کی مثال پودوں میں فوٹوسنتھی سز کا عمل ہے۔ جس میں پودے سورج کی روشنی سے توانائی حاصل کرتے ہیں۔ کاربن ڈائی آکسائیڈ اور پانی موجودگی میں کاربوہائیڈریٹس بناتے ہیں۔ اس عمل کو اینابولک (Anabolic) عمل کہتے ہیں۔ مثلاً پودوں میں فوٹوسنتھیسز کا عمل کہلاتا ہے۔

8۔ جینیوم:-

بیالوجی میں کسی جاندار کا جینوم دراصل DNA کی صورت میں اس جاندار کی مکمل وراثی معلومات کا ایک سیٹ ہوتا ہے اور کچھ وائرسز میں RNA کی صورت میں ہوتا ہے۔

9- ویکسینز (Vaccines) یہ لاطینی لفظ ایکسا سے اخذ کیا گیا ہے۔ جس کا مطلب گائے ہے دراصل سب سے پہلے جو ویکسین تیار کی گئی وہ کاؤپاکس پر مشتمل تھی۔ جو شمال پاکس کے خلاف تھی۔ سترہویں صدی کے آخر میں انگلش مریضوں کا مشاہدہ ہوا جو لوگ ایک مرتبہ کاؤپاکس کا شکار رہ چکے تھے ان کے خلاف مدافعت پیدا ہو چکی تھی اس سلسلے نے ایک تجربہ کیا۔

10۔ بائیو ٹیکنالوجی: (Bio Techinolgoy) ہم بائیو ٹیکنالوجی کی تعریف مندرجہ ذیل الفاظ میں کر سکتے ہیں ”خورد بینی جانداروں کا انسانی فائدے کیلئے صنعتی پیمانے پر استعمال بائیو ٹیکنالوجی کہلاتا ہے بائیو ٹیکنالوجی کی مدد سے خورد بینی جانداروں کی جنٹک انجینئرنگ کر کے صنعتی پیمانے پر ان مفید اشیاء کو حاصل کیا جاسکتا ہے بائیو ٹیکنالوجی کا مختلف شعبوں میں استعمال کیا جا رہا ہے جن میں فصلوں کی پیداوار میں اضافہ، استعمال شدہ اشیاء کو دوبارہ قابل استعمال بنانا کان کنی زراعت اور ہارمونز کی تیاری اور ادویات قابل ذکر ہیں۔

دنیا کی تمام یونیورسٹیز کے لیے انٹرن شپ ریورٹس، پروپوزل، پراجیکٹ اور تھیسز وغیرہ میں رہنمائی کے لیے رابطہ کریں۔

میٹرک ایف اے آئی کام بائی کام ، بی ایڈ ، بی ایس ایم اے ایم ایڈ ایم ایس سی پی ڈی ایف اساتذہ متعلمین ہمارے ویب سائٹ سے مفت میں ڈاؤن لوڈ کریں گے ہاتھ سے لکھی ہوئی اور ای میل ایس کی انفرادی امتحانی مشقوں کے لیے کیڈی کے نمبرز پر رابطہ کریں

علامہ اقبال اوپن یونیورسٹی کی تمام کلاسز کی حل شدہ اسائنمنٹس، گیس پیپر زفری میں ہماری ویب سائٹ سے ڈاؤن لوڈ کریں ہاتھ سے لکھی ہوئی اور آن لائن ایل ایم ایس کی مشقیں دستیاب ہیں۔

پوٹینشل توانائی ہوتی ہے۔ جو بعد میں حرکی توانائی میں بدل جاتی ہے پوٹینشل یا حرکی دونوں ایک دوسرے میں تبدیل ہو سکتی ہیں۔ مثلاً پتھر کو اٹھا کر بلندی پر رکھے تو آپ کے پٹھوں کی حرکی توانائی پتھر کی پوٹینشل توانائی میں تبدیل ہو جاتی ہے۔ ایندھن جلانے سے اس کی پوٹینشل توانائی حرارت (جو کہ حرکی توانائی ہے) میں تبدیل ہو جاتی ہے۔

3- ٹربائین (Turbine): یہ خاص قسم کی مشینیں ہوتی ہیں جن میں پانی کی حرکی توانائی کو ذخیرہ کرنے کی صلاحیت ہوتی ہے اور یہ مشین پین بجلی گھر میں پائی جاتی ہے۔

4- وولٹیج (Voltage): جب الیکٹران (یا پروٹان) ایک جگہ اکٹھے ہوتے ہیں تو ایک جیسے ہونے کی وجہ سے ایک دوسرے پر دباؤ ڈالتے ہیں جس کی وجہ سے وہ ایک دوسرے سے دور بھاگنے کی کوشش کرتے ہیں۔ اگر ان کی حرکت میں رکاوٹ نہ ہو تو وہ ایسے مقام کی طرف بھاگتے ہیں جہاں یہ دباؤ کم ہے۔ یہ حرکت اس وقت تک جاری رہتی ہے۔ جب تک دونوں مقاموں پر دباؤ یکساں نہیں ہو جاتا۔ اسی دباؤ کا نام وولٹیج ہے۔

5- ارتھ وائر (Earth wire)

بجلی ایک خطرناک توانائی ہے اور اس کے استعمال میں معمولی سی بے احتیاطی جان لیوا ثابت ہو سکتی ہے اس قسم کی صورتحال سے بچنے کے لئے لائیو اور نیوٹرل وائر کے ساتھ ایک ارتھ وائر بھی استعمال کیا جاتا ہے جس کا ایک سراگھر میں زمین کے اندر گاڑ دیا جاتا ہے یعنی گراؤنڈ کر دیا جاتا ہے اب ارتھ وائر بھی لائیو اور نیوٹرل وائر کے ساتھ گھر کی بجلی کے سرکٹ میں شامل ہو جاتی ہے اس سرکٹ میں تین ٹرمینل والے ساکٹ استعمال ہوتے ہیں۔

6- انسولیٹر (Insulator): ”وہ اشیاء جن میں سے چارج باسانی نہ گزر سکے انسولیٹرز یا نان کنڈکٹرز کہلاتی ہیں۔“

6- انسولیٹر (Insulator): ”وہ اشیاء جن میں سے چارج باہر سے انسو لیٹر یا نان کنڈکٹر کہلاتی ہیں۔“

7- فیوز (Fuse): فیوز ایک ایسی وائر ہوتی ہے جو ایک خاص مقدار سے زیادہ الیکٹرک کرنٹ گزرنے پر پگھل کر ٹوٹ جاتی ہے اس طرح

8- اوہم کا قانون (Ohm's Law): کسی کنڈکٹر میں سے گزرنے والے الیکٹرک کرنٹ ”I“ کی مقدار اس کنڈکٹر کے سروں پر لگائے گئے پوٹینشل ڈفرینس

”V“ کے Directly پر پوزیشنل یا راست متناسب ہوگی بشرطیکہ اس کنڈکٹر کا ٹمپرچر اور طبعی حالت مستقل رہے۔

9- ٹرانسٹرز (Transistors): اسی میٹرا، ایمپلی فائر، ٹیونر اور کوئٹڈ کے لحاظ سے علیحدہ کرنے کا کام چھوٹے چھوٹے آ لے کرتے ہیں۔ جنہیں ٹرانسٹرز کہتے ہیں۔

10- تعدد (Frequency): کسی منبع سے ایک سیکنڈ میں جاری ہونے والی موجوں کی تعداد کا تعدد یا فریکوئنسی کہلاتی ہے۔ ہوا میں آواز کی موجیں تقریباً 330 میٹر فی سیکنڈ اور روشنی کی رفتار تقریباً 3 لاکھ کلومیٹر فی سیکنڈ ہے۔

سوال نمبر 5- مندرجہ ذیل کی تعریف لکھیں۔ (2x10=20)

1- ضیائی تالیف (Photosynthesis)

بناتے ہیں ضیائی تالیف کہلاتا ہے۔

2- **سٹریٹوسفیئر (Stratosphere):** یہ کرہ قریباً 12 کلومیٹر سے لے کر 50 کلومیٹر اونچائی تک زمین کے گرد پایا جاتا ہے۔ اس تہہ میں پٹلی تہہ کی طرح ہلچل نہیں رہتی بلکہ تقریباً ایک سی کیفیت رہتی ہے اس کرہ کی ایک خصوصیت یہ بھی ہے کہ اس میں تقریباً 20 سے 35 کلومیٹر تک کے حصے میں اوزون گیس موجود ہے۔

3- بھاری پانی (Heavy Water) کیلشیم اور میگنیشیم کے نمکیات پانی میں حل ہو کر اس پانی کو بھاری پن پیدا کر دیتے ہیں اس کو بھاری پانی کہتے ہیں۔

4- وزن (weight): وزن وہ قوت ہے جس سے زمین ہر شے کو اپنے مرکز کی طرف کھینچتی ہے۔

5- هوائی دباؤ (Atmospheric Pressure)

ہوا کے مالیکیولز اپنے وزن کی وجہ سے زمین اور اس پر موجود ہر چیز پر دباؤ ڈالتے ہیں۔ ہوا کے مالیکیولز کا اکائی رقبہ پر ڈالا گیا دباؤ ہوائی دباؤ (Air)

(Atmospheric Pressure یا Pressure) کہلاتا ہے۔ جوں جوں بلندی کی طرف جائیں ہوا کا دباؤ کم ہوتا جاتا ہے۔ اسی لئے پہاڑی علاقوں میں ہوا کا دباؤ میدانی علاقے کی نسبت کم ہوتا ہے۔ ہوا کے دباؤ کو ناپنے کے لیے Barometer استعمال ہوتا ہے۔

6- عمل تکسید (Oxination)

عمل تکسید میں اسیجن کیمیائی طور پر مل کر نامیاتی مرکبات کی بوسیدگی کرتے ہیں اس عمل میں توانائی کافی مقدار میں حاصل ہوتی ہے۔

7 برقی ملمع کاری (Electro Plating) برقی طریقے سے ملمع کاری کرنے سے دھات کی سطح پر ایسی دوسری دھات کی پتلی سی تہہ چڑھائی جاتی ہے جو ملمع اکلے ہو تو اس طرح ملمع شدہ دھات زنگ سے محفوظ ہو جاتی ہے مثلاً لوہے کو زنگ آلودگی سے بچانے کیلئے اس کی سطح پر نکل، کرومیم، جست اور ٹن کا ملمع کر دیا جاتا ہے جست

دنیا کی تمام یونیورسٹیز کے لیے انٹرن شپ ریورٹس، پروپوزل، پراجیکٹ اور تھیسز وغیرہ میں رہنمائی کے لیے رابطہ کریں۔

علامہ اقبال اوپن یونیورسٹی کی تمام کلاسز کی حل شدہ اسائنمنٹس، گیس پیپر زفری میں ہماری ویب سائٹ سے ڈاؤن لوڈ کریں ہاتھ سے لکھی ہوئی اور آن لائن ایل ایم ایس کی مشقیں دستیاب ہیں۔

سے ملمع کاری کی ہوئی لوہے کی چادروں سے پانی کی بالٹیاں، صندوق اور چھتوں کی چادریں بنائی جاتی ہیں اسی طرح بعض دھاتوں پر سونے چاندی اور پلاٹینم دھاتوں کی ملمع کاری کی جاتی ہے تاکہ ان پر اکلاؤ کا عمل نہ ہو۔ خوردنی تیل اور غذا رکھنے والے ڈبے اور گھریلو استعمال کے دھاتی برتنوں پر قلعی کی ملمع کاری کی جاتی ہے تاکہ غذا اجزاء کے ساتھ مل کر تانبہ، پتیل اور لوہا کے زہریلے مرکبات پیدا نہ ہوں اور ان میں رکھی ہوئی غذائیں زہریلی نہ ہو جائیں۔

8- بھرت (Alloy) یا زیادہ خالص دھاتوں کے آمیزہ کو بھرت کہتے ہیں۔

9- نامیاتی مرکبات (Organic Compounds) دھاتی یا غیر دھاتی مرکبات مل کر ایک نئی چیز دریافت کرتے ہیں جس کی خاصیتیں ایسی خاصیتوں سے مختلف ہوتی ہیں اس نئی چیز کو مرکبات کہتے ہیں اگر دھاتیں اور غیر دھاتیں اس طرح ملیں کہ ملاپ کیمیائی نہ ہو تو یعنی حرارت دباؤ اور روشنی میں جیسے عوامل پیش نہیں آئے تو اس کو آمیزہ کہتے ہیں۔

10- ہائیڈروجن اندازی (Hydrogenation) ہائیڈروجن اندازی ایسا عمل ہے جس کے ذریعے تیل کو مائع سے ٹھوس حالت میں تبدیل کر کے اس کا نقطہ پگھلاؤ بڑھا دیا جاتا ہے تاکہ اس میں بہتر خواص اور خوبیاں پیدا ہو جائیں مثلاً زمین پر بڑھتی ہوئی آبادی کے پیش نظر تیل کی بڑھتی ہوئی مانگ کو پورا کیا جاسکتا ہے ان تیلوں میں حیاتین اے اور حیاتین ڈی شامل کر دیئے جاتے ہیں

سوال نمبر 6 درج ذیل کی تعریف لکھیں۔ (10x2=20)

1- ٹھنڈے خون والے جانور: مچھلیوں کو ٹھنڈے خون والے جانور بھی کہا جاتا ہے یہ پانی میں رہتی ہیں اس ماحول میں رہنے کے لیے ان کے جسم میں گہڑے موجود ہوتے ہیں۔ ان کی جلد پر چھلکے ہوتے ہیں۔ افزائش نسل کے لیے کچھ مچھلیاں انڈے دیتی ہیں۔ کچھ بچے بھی دیتی ہیں۔

2- می اوسس (Meiosis): ایسی خلوی تقسیم جس میں ڈائریلیوں میں کروموسومز کی تعداد آبائی خلیہ کی نسبت آدھی رہ جائے گی اوسس کہلاتی ہے۔

3- فقاریہ جانور: ایسے جانور جن میں ریڑھ کی ہڈی یائی جاتی ہے فقاریہ جانور کہلاتے ہیں۔

4- میزوسفئیر: سٹریوسفئیر سے اوپر اور سطح زمین سے 85 کلومیٹر تک بلند ایٹماسفئیر کی تیسری تہ کو میزوسفئیر کہتے ہیں۔ یہ سرد تہ ہے جہاں کا ٹمپریچر منفی سو (-100) سینٹی گریڈ ہوتا ہے۔

5۔ اوزون: فضائی درمیانی تہہ گزہ قاعہ میں موجود ایک گیس جو کہ بالکل باریک غلاف کی صورت میں ہوتی ہے اوزون (Ozone) گیس کہلاتی ہے۔ اگرچہ یہ گیس کل کرہ فضائی کا صرف دس لاکھواں حصہ ہے لیکن زمین پر زندگی کی بقا میں اس کا بہت بڑا ہاتھ ہے۔ اوزون آکسیجن کی ایک بہروپی شکل ہے۔ اوزون کا مالیکیول آکسیجن کے تین ایٹمز کی کوویلنٹ بانڈنگ سے بنتا ہے۔

6- سایہ دار پودے: ایسے پودے جن میں بیج نہیں بنتے ان میں فرن، موس وغیرہ شامل ہیں یہ سایہ دار جگہوں پر پائے جاتے ہیں یہ پودے سدا بہار ہوتے ہیں اور ان کی لکڑی مضبوط ہوتی ہے۔ ان کو سایہ دار پودے کا نام دیا جاتا ہے۔

7- آبادی: آبادی ایک ہی نوع کے ممبران کا ایسا گروہ ہے جو ایک خاص وقت میں کسی خاص جگہ پر رہتے ہوں مثال کے طور پر 1998ء میں کوئٹہ میں 0.56 ملین لوگ رہتے تھے۔ ہم کہیں گے کہ 1998 میں کوئٹہ کی انسانی آبادی 56 ملین تھی۔

8- بائیو کیمسٹری: جانداروں میں ہونے والے تمام حیاتیاتی کیمیائی عمل کے مطالعہ کو بائیو کیمسٹری کہتے ہیں۔

9- جیوفزکس: زمین کی اندرونی ساخت اور دوسرے زمینی مظاہر کی فزکس کے قوانین سے وضاحت جیوفزکس کہلاتا ہے۔

10- نظریہ (Theory): جب کوئی سائنس دان تجربات کی مدد سے مفروضہ کو اچھی طرح پرکھ لیتا ہے اور اس میں کوئی شک اور شبہ کی گنجائش نہیں رہتی تو وہ اس مسئلے سے متعلق اصول وضع کرتا ہے۔ مکمل پرکھ کے بعد قائم کیے جانے والا اصول نظریہ کہلاتا ہے۔

سوال نمبر 7:- درج ذیل کی تعریف لکھیں۔

جواب:

(1) ہائیڈروجن اندازی: ایک عمل انگیز کی موجودگی میں مالیکیولر ہائیڈروجن کا کسی عنصر یا مرکب کے ساتھ کیمیائی عمل ہائیڈروجنیشن کہلاتا ہے۔ اس عمل کے ذریعے آئل سے گھی بناتے وقت hydrogen کا نکل کی موجودگی میں آئل کے ساتھ کیمیائی عمل ہوتا ہے۔

(2) نامیاتی مرکبات: وہ مرکبات جو کاربن، ہائیڈروجن اور نائٹروجن سے مل کر بنیں نامیاتی مرکبات کہلاتے ہیں۔

(3) ہوائی دباؤ: کسی بھی سطح پر ہوا کے وزن کی وجہ سے اکائی رقبہ پر لگائی جانے والی قوت کو ہوائی دباؤ کہتے ہیں۔ اور اس کا یونٹ پاسکل کہلاتا ہے

(4) اکلّاؤ: زنگ سے لوہے کو ختم ہو جانے کے عمل کو اکلّاؤ کہتے ہیں۔

(5) ایٹم: مادے کا وہ چھوٹے سے چھوٹا ذرہ جو آزادانہ اپنی حالت برقرار نہ رکھ سکے ایٹم کہلاتا ہے۔ اس کے مرکزہ میں پروٹان اور نیوٹران اور مرکزہ سے باہر الیکٹران ہوتے ہیں۔

دنیا کی تمام یونیورسٹیز کے لیے انٹرن شپ ریورٹس، پروپوزل، پراجیکٹ اور تھیسز وغیرہ میں رہنمائی کے لیے رابطہ کریں۔

میٹرک ایف اے کی کام جی اے بی کام ، بی ایڈ، بی ایس ایم اے ایم ایڈ ایم ایس سی پی ٹی ڈی ایف اساتذہ متعلمین ہاری ویب سائٹ سے مفت میں ڈاؤن لوڈ کریں ہاتھ سے لکھی ہوئی اور ایل ایم ایس کی انفرادی امتحانی مشقوں کے لیے کیدی کے نمبرز پر رابطہ کریں

میٹرک ایف اے آئی کام بی اے بی کام ، بی ایڈ، بی ایس ایم اے ایم ایڈ ایم ایس سی کی پی ڈی ایف اسائنمنٹ جاری ویب سائٹ سے مفت میں ڈاؤن لوڈ کریں ہاتھ سے لکھی ہوئی اور اصل ایم ایس کی انفرادی امتحانی مشقوں کے لیے ایکٹیوی کے نمبرز پر رابطہ کریں

(6) **بھرت:** دو یا زیادہ خالص دھاتوں کو بھرت کہتے ہیں۔

(7) ٹرانسپائریشن ایک لازمی برائی ہے۔ کیونکہ اس میں پانی کی کمی کا سامنا ہوتا ہے۔ جو کہ زندگی کا ایک لازمی مرکب ہے۔ ٹرانسپائریشن وہ عمل ہے جس میں پودے کے اندر پانی مانع حالت سے بخارات میں تبدیل ہو جاتا ہے۔ اور ماحول میں شامل ہوتا ہے۔ ٹرانسپائریشن کے ذریعے کافی مقدار میں پانی پودوں سے خارج ہوتا ہے۔ ٹرانسپائریشن اور ایوپوریشن میں فرق کرنا کافی مشکل ہے۔ پودا پانی کو جڑ کی مدد سے زمین میں سے حاصل کرتا ہے۔ اس کے بعد زائکم ویسل کے ذریعے تنے کے راستے پتوں میں پہنچتا ہے۔ زیادہ تر پتوں میں نچلے حصوں (Stoma) کے ذریعے بخارات کی صورت میں خارج ہوتا ہے۔

(8) خشک برف: کاربن ڈائی آکسائیڈ کو 78 ڈگری سینٹی گریڈ پر ٹھنڈا کیا جائے تو ٹھوس شکل اختیار کر لیتی ہے جس کو ٹچک برف کہتے ہیں۔ جو کھانے کی اشیاء کو محفوظ کرنے کے لیے استعمال ہوتی ہے۔

(9) **بھاری پانی:** بھاری پانی (Heavy Water) کو ڈیوٹیریم آکسائیڈ بھی کہتے ہیں۔ اس پانی میں آکسیجن کے ساتھ ہائیڈروجن کی بجائے ڈیوٹیریم ہوتی ہے۔ اسے Girdler sulfide process سے بنایا جاتا ہے۔ یہ ان جوہری بجلی گھروں میں استعمال ہوتا ہے جن میں قدرتی یورینیم (یعنی غیر افزودہ یورینیم) استعمال کیا جاتا ہے۔ آجکل ایسے جوہری بجلی گھر بہت کم رہ گئے ہیں۔ اب دنیا کے زیادہ تر جوہری بجلی گھر افزودہ یورینیم استعمال کرتے ہیں جس میں بھاری پانی کی بجائے عام سادہ پانی بطور موڈریٹر استعمال کیا جاتا ہے۔ بھاری پانی تابکار نہیں ہوتا مگر پھر بھی زہریلا ہوتا ہے۔ یہ صابن کے ساتھ جھاگ نہیں بناتا یہ صابن کے ساتھ پھٹکیاں پیدا کرتا ہے۔ اس میں نمکیات موجود ہوتے ہیں یہ مینے کے لیے مناسب نہیں۔ یہ کپڑوں کی دھلائی اچھی طرح نہیں کرتا۔

(10) آئینوسفیر: یہ کرہ تقریباً 80 کلومیٹر سے 300 کلومیٹر اونچائی تک پھیلا ہوا ہے اس کرہ میں آکسیجن گیس کے آئن موجود ہیں یہ کرہ زمین کے گرد ریڈیو کی لہروں کو منعکس کر کے مواصلات کو دنیا بھر میں رکھنے کا بے حد اہم کام سرانجام دے رہا ہے۔

جواب:

1- توانائی کے قابل تجدید وسائل: قدرت میں پائے جانے والے وسائل توانائی جو بار بار حاصل کیے جاسکتے ہیں۔ قابل تجدید وسائل (Renewable Energy Resources) کہلاتے ہیں۔

2- کیلوری:- حرارت کی ایسی مقدار جو پانی کے ایک گرام کا درجہ حرارت ایک ڈگری سینٹی گریڈ بڑھانے کے لئے درکار ہوتی ہے اور خاص طور پر 3.98°C , 14.5°C or 19.5°C سے جبکہ کرہ ہوائی کا دباؤ 1 atm ہو۔ اسے ایک کیلوری کہتے ہیں۔

3- ارتھ وائر: - ارتھ وائر دراصل برقی آلے کو براہ راست زمین سے منسلک کر دیتی ہے۔ ایسے میں اگر سرکٹ میں کوئی گڑبڑ ہو جائے تو اور کوئی شخص دھاتی خول کو چھو بھی لے تو بجائے اس شخص کے کرنٹ کی بڑی مقدار زمین میں چلی جاتی ہے اور چھونے والا شخص محفوظ رہتا ہے اور زیادہ مقدار میں گزرنے والا کرنٹ فیوز اڑا دیتا ہے۔ اور بجلی کی سیلانی منقطع ہو جاتی ہے

4- آواز کی شدت:- کسی بھی آواز کی شدت سے مراد ہے کہ اس کے مالیکیول سننے والے سے کتنے دور ہیں۔ جبکہ اس کا فریکوئنسی کے ساتھ کوئی تعلق نہیں ہوتا۔

5- فیوز:- یہ بھی ایک حفاظتی تدبیر ہے جس سے برقی آلات اور گھر کی وائرنگ کی حفاظت ہوتی ہے کسی بیٹری کے سرے کو استعمال کے بعد فوراً چھو کے دیکھا جائے تو وہ گرم ہوگا کیونکہ کنڈیکٹر میں سے الیکٹرک کرنٹ کے گزرنے سے حرارت پیدا ہوتی ہے۔ الیکٹرک کرنٹ کے اس اثر کو فیوز میں استعمال کے اچاتا ہے۔

6- برقی مقناطیسیت :- برقی رو مقناطیس پردھکا لگاتی ہے۔ مقناطیس کی حرکت سے الیکٹران کو دھکا لگتا ہے جس سے برقی رو پیدا ہوتی ہے۔ ہر برقی رو کے گرد برقی قوت کے علاوہ مقناطیسی قوت بھی پیدا ہوتی ہے اسے برقی مقناطیسی قوت کہتے ہیں اور اس عمل کو برقی مقناطیسیت کہتے ہیں۔

7- مزاحمت :- جب الیکٹران کسی دھاتی تار میں حرکت کرتے ہیں تو یہ نہ صرف ایک دوسرے سے بلکہ ایٹموں کے ساتھ بھی ٹکراتے ہیں۔ اس ٹکراؤ کی وجہ سے ان کے بہاؤ میں رکاوٹ پیدا ہوتی ہے۔ اس رکاوٹ کا نام مزاحمت ہے۔ پس مزاحمت کی تعریف یوں کر سکتے ہیں ”کسی کنڈکٹر کی وہ خاصیت جو اس میں سے بہنے والے کرنٹ کے لیے رکاوٹ پیدا کرے مزاحمت کہلاتی ہے۔ مزاحمت کی اکائی اوہم ہے اور اس کی علامت Ω سے ظاہر ہوتی ہے۔

8- جزیئر:- جب دو مقناطیسوں کے درمیان ایک کوئل کو کسی بیرونی زریعے سے گھمایا جاتا ہے تو اس سے کرنٹ پیدا ہوتا ہے۔ اس سسٹم کو اے سی جزیئر کہتے ہیں۔

9۔ جُول: اگر ایک نیوٹن فورس اپنی ہی سمت میں ایک جسم کو ایک میٹر تک حرکت دے تو کام کی یہ مقدار ایک جُول کہلاتی ہے۔

10- حرکی توانائی: کسی بھی جسم کے حرکت کرنے سے اس میں کام کرنے کی صلاحیت کو حرکی توانائی کا نام دیا جاتا ہے۔ اجسام کی حرکی توانائی اس چیز کی کمیت اور رفتار کے مربع پر انحصار کرتی ہے۔ رفتار اور کمیت جتنی زیادہ ہوتی ہے اجسام کی حرکت اتنی ہی زیادہ تیز ہوتی ہے۔ کسی بھی حرکت کرتی ہوئی چیز کو اگر روک دیا جائے تو نتیجہ میں حرکی توانائی صوتی اور حرارتی توانائی میں تبدیل ہو جاتی ہے۔ دوڑتا ہوا جسم اگر رک جائے تو جسم کو چھونے پر محسوس ہوگا کہ وہ بہت گرم ہے۔ چلتی ہوا، بہتا پانی، گرتے ہوئے اجسام اس کی مثالیں ہیں۔

سوال نمبر 9۔ وائرس کسے کہتے ہیں؟ وائرس کی ساخت شکل کی مدد سے بیان کریں نیز وائرس سے پیدا ہونے والی بیماریوں کے نام لکھیں۔

دنیا کی تمام یونیورسٹیز کے لیے انٹرن شپ ریورٹس، پروپوزل، پراجیکٹ اور تھیسز وغیرہ میں رہنمائی کے لیے رابطہ کریں۔

علامہ اقبال اوپن یونیورسٹی کی تمام کلاسز کی حل شدہ اسائنمنٹس، گیس پیپرز فری میں ہماری ویب سائٹ سے ڈاؤن لوڈ کریں ہاتھ سے لکھی ہوئی اور آن لائن ایم ایس کی مشقیں دستیاب ہیں۔

6- کینچوا: کینچوا ایک ایسا جانور ہے جو تقریباً دنیا کے ہر حصے میں پایا جاتا ہے عام طور پر یہ نرم مٹی میں مل کر رہتا ہے۔ اس کی یہ عادت زراعت کے نقطہ نظر سے بہت فائدہ مند ہے۔ اس طرح نیچے کی مٹی اوپر کی سطح پر منتقل کرتا رہتا ہے۔ اور آکسیجن کو اپنے اندر جذب کر لیتا ہے۔

(i) تیار کنندگان (Producers):

وہ جاندار جو غیر نامیاتی مالیکیولز، پانی اور کاربن ڈائی آکسائیڈ کو روشنی اور کلوروجل کی موجودگی میں ملا کر اپنے لئے خوراک تیار کرتے ہیں۔ تیار کنندگان یا پروڈیوسرز کہلاتے ہیں۔ خشکی کے ایکوسسٹم میں پودے سب سے اہم پروڈیوسرز ہیں۔ جبکہ آبی ایکوسسٹم میں فوٹوسنتھیز کرنے والے پروٹسٹس سب سے اہم پروڈیوسرز ہیں۔ بائیوسفیر میں داخل ہونے والی تقریباً تمام انرجی سورج سے آتی ہے۔

(ii) صارفین (Consumers):

وہ جاندار جو اپنی خوراک خود نہیں بنا سکتے۔ اور پروڈیوسرز کی تیار کردہ خوراک استعمال کرتے ہیں۔ صارفین یا کنزیومرز کہلاتے ہیں۔ تمام جانور، فنجائی اور بہت سے پروٹسٹس اور بیکٹیریا کنزیومرز میں شامل ہیں۔ کنزیومرز تین بنیادی طریقوں سے خوراک حاصل کرتے ہیں۔ وہ جانور جو صرف پودوں یا پروڈیوسرز کو کھاتے ہیں ہربی وورز کہلاتے ہیں۔ چونکہ ہربی وورز پروڈیوسرز کو کھاتے ہیں۔ اس لیے انہیں پرائمری کنزیومرز بھی کہتے ہیں۔ بہت سے حشرات، پرندے اور چرنے والے جانور مثلاً گائے، بھینس، بکری وغیرہ ہربی وورز میں شامل ہیں۔ کارنی وورز، ہربی وورز یا دوسرے کارنی وورز کو پکڑتے اور کھاتے ہیں۔ وہ کارنی وورز جو پرائمری کنزیومرز کو کھاتے ہیں سیکنڈری کنزیومرز کہلاتے ہیں۔ اور وہ کارنی وورز جو دوسرے کارنی وورز کو کھاتے ہیں ٹریٹری کنزیومرز کہلاتے ہیں۔ شیر، سانپ، عقاب اور مکڑے کارنی وورز کی مثالیں ہیں۔ کارنی وورز کے جسم شکار کو پکڑنے اور کھانے کے عمل سے مطابقت رکھتے ہیں۔ بعض کنزیومرز مثلاً انسان، اومنی وورز ہوتے ہیں۔ یعنی وہ پروڈیوسرز اور کنزیومرز کو کھاتے ہیں۔

(iii) تحلیل کنندگان (Decomposers):

بیکٹیریا اور فنجائی جو مردہ جانداروں کے اجسام اور دوسرے نامیاتی بیکار مادوں سے خوراک حاصل کرتے ہیں۔ ڈی کمپوزرز کہلاتے ہیں۔ یہ مختلف قسم کے مردہ نامیاتی موادی ڈی کمپوزیشن کرتے ہیں۔ جس میں درختوں کے گرے ہوئے پتوں سے لے کر پروڈیوسرز اور کنزیومرز کے جسم شامل ہیں۔ ڈی کمپوزرز ایکوسسٹم میں بہت زیادہ اہمیت کے حامل ہیں کیونکہ یہ غذائی اجزاء کو جانوروں کے جسموں سے واپس ماحول میں لوٹا دیتے ہیں۔ اگر ڈی کمپوزرز نہ ہوں تو پروڈیوسرز کے لئے غذائی اجزاء جلد ہی ختم ہو جائیں۔

غیر حیاتیاتی عوامل (Abiotic Factors)

غیر حیاتیاتی اجزاء میں زیادہ تر نامیاتی اور غیر نامیاتی مرکبات شامل ہیں۔ ان میں پانی، کاربن ڈائی آکسائیڈ، آکسیجن، کیشیم، نائٹروجن، سلفر، فاسفورس کے نمکیات اور ایمائنو ایسڈز وغیرہ شامل ہیں۔ ان نشوونما کے اجزاء کا کچھ حصہ محلول کی صورت میں ہوتا ہے۔ لیکن زیادہ تر حصہ ذرائع کی صورت میں ہوتا ہے۔

(i) روشنی (Light):

کسی بھی ایکوسسٹم میں روشنی کے بغیر کام ممکن نہیں۔ نظر آنے والی روشنی کی طول موج 390 ملی مائیکرون سے 760 ملی مائیکرون تک ہوتی ہے اور سطح زمین پر جتنی روشنی پڑتی ہے نظر آنے والی روشنی اس کا 48 فیصد ہے۔ روشنی کے زندگی کے ساتھ تعلق کی ہم تین طرح سے وضاحت کر سکتے ہیں:

الف) روشنی کی خاصیت

ب) روشنی کی شدت

ج) روشنی کی مدت خاص طور پر دن کے وقت

الف) روشنی کی خاصیت:

نظر آنے والی روشنی کی حد 390 ملی مائیکرون سے 760 ملی مائیکرون تک ہوتی ہے۔ 760 ملی مائیکرون سے لمبی طور موج کو ہم زیر سرخ روشنی کہتے ہیں۔ طیف کے سات رنگوں میں سے صرف سرخ اور نیلی روشنی جذب ہوتی ہے۔ جبکہ 390 ملی مائیکرون سے چھوٹی طول موج کو بالائے بنفشی روشنی کہتے ہیں۔ اس بالائے بنفشی روشنی کا بہت کم حصہ اوزون میں جذب ہوتا ہے جبکہ باقی ماندہ سطح زمین پر پڑتا ہے۔ یہ جانوروں اور پودوں دونوں کے لئے نقصان دہ ہے اور ان کی نشوونما پر گہرا

دنیا کی تمام یونیورسٹیز کے لیے انٹرن شپ رپورٹس، پروپوزل، پراجیکٹ اور تھیزس وغیرہ میں رہنمائی کے لیے رابطہ کریں۔

میکٹرک ایف اے ایم ایس کی تمام کلاسز کی حل شدہ اسائنمنٹس، گیس پیپرز فری میں ہماری ویب سائٹ سے ڈاؤن لوڈ کریں ہاتھ سے لکھی ہوئی اور آن لائن ایم ایس کی مشقیں دستیاب ہیں۔

میٹرک ایف اے آئی کام بی اے کام ، بی ایڈ، بی ایس ایم اے ایم ایڈ ایم ایس سی کی پی ڈی ایف اساتذہ محترمین ہمارے ویب سائٹ سے مفت میں ڈاؤن لوڈ کریں گے۔
کھسی ہوئی اور ایل ایم ایس کی انفرادی امتحانی مشقوں کے لیے ایڈمی کے نمبرز پر ابھر کر ہیں

اثر ڈالتی ہے لیکن اس کا مفید پہلو یہ ہے کہ یہ سورج کی روشنی کو وٹامن ڈی میں تبدیل کر دیتی ہے۔

(ب) روشنی کی شدت:

روشنی کی شدت کا جانداروں پر براہ راست اثر ہوتا ہے۔ مثال کے طور پر وہ جگہ جہاں پر مناسب روشنی نہیں پہنچتی ان میں کلوروفل نہیں بنتا جبکہ اگر روشنی کی شدت بہت زیادہ ہو تو کلوروفل ختم ہو جاتا ہے۔ اسی شدت کی بناء پر پودوں کو مختلف گروہوں میں تقسیم کیا گیا ہے۔

(ج) روشنی کی شدت:

روشنی کی مدت کا انحصار دن اور رات کی لمبائی پر ہے اور یہ پودوں اور جانوروں کی جغرافیائی تقسیم میں اہم کردار ادا کرتے ہیں۔ پھولوں کا آنا اور پتوں کے گرنے کا انحصار بھی دن اور رات کی لمبائی اور روشنی کی شدت پر ہوتا ہے۔ جبکہ جانوروں میں ہجرت، تولید، گھونسلے بنانا اور رنگت میں تبدیلی وغیرہ سب کا انحصار روشنی کی شدت پر ہے۔

(ii) پانی (Water)

یہ بات شک و شبہ سے بالاتر ہے کہ زندگی کا آغاز پانی سے ہوا۔ سطح زمین کا 70 فیصد حصہ پانی پر مشتمل ہوتا ہے۔ پانی کے اندر نمکیات اور دوسرے مادے اس طرح سے حل ہوتے ہیں کہ یہ جانوروں کے میٹابولزم کا حصہ بن سکیں۔ پانی کی سب سے بڑی خاصیت یہ ہے کہ اس میں بہت سی چیزیں حل ہو جاتی ہیں۔ آکسیجن اور کاربن ڈائی آکسائیڈ بھی پانی میں حل ہوتی ہے۔ آئن سازی کا بہترین نمونہ ہمیں پانی میں ملتا ہے۔ پانی کی ایک اور خاصیت یہ ہے کہ اس میں درجہ حرارت کا اتار چڑھاؤ ایک جیسا رہتا ہے۔ پانی کا نقطہ انجماد بہت زیادہ ہے۔ اور زیادہ سے زیادہ کثافت 4°C سینٹی گریڈ ہے۔ اسی وجہ سے سمندر کی اوپر والی سطح کا پانی جم جاتا ہے اور جاندار سردیوں میں نیچے کے پانی میں آسانی سے گزارہ کر سکتے ہیں۔ پانی کے شفاف ہونے کی وجہ سے روشنی گہرائی تک جاتی ہے۔

(iii) درجه حرارت (Temperature):

زمین پر طول بلد اور عرض بلد کی وجہ سے درجہ حرارت مختلف مقامات پر مختلف ہوتا ہے۔ درجہ حرارت کا اوپر بیان کردہ عوامل، پانی اور روشنی کے ساتھ گہرا تعلق ہے۔ اور یہ لازم و ملزوم ہیں۔ درجہ حرارت کو عام طور پر سنٹی گریڈ یا فارن ہائیٹ میں ناپتے ہیں۔ درجہ حرارت میں تبدیلی آب ماحول میں کم ہوتی ہے اور خشکی پر زیادہ۔

(vi) فضا اور ہوا (Atmosphere):

فضا گیس کا وہ غلاف ہے جو زمین کو لپیٹے ہوئے ہے۔ فضا میں نائٹروجن، آکسیجن، کاربن ڈائی آکسائیڈ اور پانی جیسی خمسہ اہم ہیں۔ پودے نائٹروجن نائٹریٹ کی صورت میں لیتے ہیں۔ پروٹین کے بننے میں اہم کردار ادا کرتی ہے۔ جبکہ آکسیجن عمل تنفس میں اہم کردار ادا کرتی ہے اور CO₂ ضیاتی تالیف میں اہم کردار ادا کرتی ہے۔ ہوا جب گردش میں ہو تو اسے ہم آندھی یا ہوا کا نام دیتے ہیں۔ یہ درجہ حرارت اور پانی کی فراہمی میں اہم کردار ادا کرتی ہے۔ اگر ہوا تیز ہوگی تو درجہ حرارت کم ہوگا اور اگر ہوا کم ہوگی تو درجہ حرارت زیادہ ہوگا۔ زیادہ تر تیز آندھی کی صورت میں ہوا پودے جڑ سے اکھڑھٹاتے ہیں۔

:(Fire) آگ (v

آگ بھی ایکوسٹم کا غیر حیاتی عوامل ہے۔ آگ کے لئے تین شرائط ضروری ہیں۔

- 1- نامیاتی مادہ خاصی مقدار میں جمع ہو۔

- 2- خشک موسم جو نامیاتی مادے کو جلا سکے۔

- 3- کوئی ایسا ذریعہ جس سے آگ جل سکے۔ یہ ذرائع روشنی اور انسان ہیں۔

بہت سے قدرتی طبقات آگ کے نتیجے میں ہی وجود میں آئے ہیں۔ دنیا کے بڑے بڑے سبزہ زار اس کی مثالیں ہیں۔ آگ کے جلنے سے مردہ نامیاتی مرکبات حل ہونے والی راکھ میں تبدیل ہو جاتے ہیں۔ اور بہت سے ایسے اجزاء کو فضا میں چھوڑتے ہیں جو نشوونما کے لیے ضروری ہیں۔ آگ کے نتیجے میں جو سبزہ زار بنتے ہیں وہاں پر بنات خوروں کی آبادی بڑھتی ہے۔ کچھ پودوں کو آگ نہیں لگتی کیونکہ ان کے تنے زمین کے نیچے ہوتے ہیں۔ کچھ پودے ایسے ہیں جو اپنی بقا کا انحصار آگ پر کرتے ہیں۔ مثلاً صنوبر، آگ کے نتیجے میں ان کے بیج منتشر ہوتے ہیں اور زیرگی کا عمل فروغ

دنیا کی تمام یونیورسٹیز کے لیے انٹرن شپ ریورٹس، پروپوزل، پراجیکٹ اور تھیسز وغیرہ میں رہنمائی کے لیے رابطہ کریں۔

میٹرک ایف اے کی کام جی اے بی بی کام ، بی ایڈ ، بی ایس ایم اے ایم ایڈ ایم ایس سی کی پی ڈی ایف ایف اسٹیمنس ہمارے ویب سائٹ سے مفت میں ڈاؤن لوڈ کریں ہاتھ سے لکھی ہوئی اور ایبل ایچ ایس کی انفرادی امتحانی مشقوں کے لیے ایڈمی کے نمبرز پر رابطہ کریں

دنیا کی تمام یونیورسٹیز کے لیے انٹرن شپ ریپورٹس، پروپوزل، پراجیکٹ اور تھیسز وغیرہ میں رہنمائی کے لیے رابطہ کریں۔

یہ سب کاموں کے لیے ہمارے لیے ہے

علامہ اقبال اوپن یونیورسٹی کی تمام کلاسز کی حل شدہ اسائنمنٹس، گیس پیپر زفری میں ہماری ویب سائٹ سے ڈاؤن لوڈ کریں ہاتھ سے لکھی ہوئی اور آن لائن ایم ایس کی مشقیں دستیاب ہیں۔

جواب کی تلاش ضروری ہے مثلاً کیا پانی میں کوئی ایسی چیز شامل ہے جو اس بخار کا سبب بنتی ہے۔ یا پھر اس پانی کی موجودگی سے کچھ ایسے حالات پیدا ہو جاتے ہیں جن کے نتیجے میں ملیئر یا پھیلتا ہے۔ تاہم اس مفروضے سے آئندہ کے لئے یہ راہ مل جاتی ہے کہ اس پانی سے متعلق مزید تحقیق کی جائے۔ سائنس دان کے نزدیک جب بھی کوئی مسئلہ زیر بحث ہوتا ہے وہ پہلے ایک مفروضہ قائم کر لیتے ہیں۔

مفروضے کی ضرورت اور اہمیت: مفروضہ قائم کرنا کیوں ضروری ہے اور اس کی کیا اہمیت ہے اس کی وضاحت ہم یوں کر سکتے ہیں کہ: درحقیقت مفروضہ سائنس دان کی سوچ کے لئے ایک راہ کا تعین کر دیتا ہے اور پھر مختلف طریقوں سے سائنس دان اسے ثابت کرنے کی کوشش کرتے ہیں۔ ثابت نہ ہونے کی صورت میں مفروضہ غلط قرار دے دیا جاتا ہے۔ ملیئر یا ہی کی مثال لیجئے۔ مشاہدات سے سائنس دانوں کو اس بات کا اندازہ تو ہو ہی گیا تھا کہ کھڑے پانی میں کوئی ایسی چیز ہے جس کی وجہ سے ملیئر یا بخار پھیلتا ہے۔ لیکن یہ بات اب بھی ایک معمہ ہی تھی کہ آخر یہ چیز ہے کیا۔ کچھ ماہرین نے اس بات کا اندازہ لگانے کے لئے جو ہڑوں کا پانی تک پیا لیکن ملیئر یا یا بخار نہ ہوا۔ انیسویں صدی کے آخر میں ایک سائنس دان نے ملیئر یا پر بڑی محنت سے کام کرنا شروع کیا۔ چنانچہ اس کھوج کے دوران ملیئر یا کے مریضوں کے خون کا مشاہدہ کرتے ہوئے اس بات کا انکشاف ہوا کہ ایسے مریضوں کے خون میں ایک خاص قسم کے جراثیم موجود ہیں۔ چنانچہ مفروضہ قائم کیا گیا کہ کچھ ایک خلوی جاندار جنہیں بعد میں پلازموڈیم کا نام دیا گیا ہے ملیئر یا بخار پیدا کرتے ہیں۔ اس مفروضے کو قائم کرنے کا یہ فائدہ ہوا کہ بعد میں تمام تحقیقات اسی ایک مفروضے کے گرد گھومتی رہیں اور بالآخر یہ بات ثابت ہو گئی کہ جو ہڑوں میں پیدا ہونے والے چھڑوں کے کاٹنے سے بخار کی کیفیت پیدا ہوتی ہے۔ لیکن بہت ممکن ہے کہ مفروضہ غلط بھی ثابت ہو جائے۔ ایسی صورت میں ایک نیا مفروضہ قائم کیا جاتا ہے اور مزید تحقیق کی جاتی ہے تاکہ اسے سائنسی بنیادوں پر پرکھا جاسکے۔

تجربات (Experiments): مفروضہ قائم کرنے کے بعد سائنس دان مفروضے کی سچائی جاننے کے لئے تجربات کرتے ہیں۔ تجربات سے مراد ایسے حالات پیدا کرنا ہے جس کے دوران میں درست مشاہدہ کرنے کا موقع مل سکے۔ سائنس میں تجربات کو بہت اہمیت حاصل ہے اس کی چند وجوہات مندرجہ ذیل ہیں۔

☆ تجربات کی مدد سے کسی مسئلے کے بارے میں درست تحقیق کی جاسکتی ہے۔

☆ تجربات کے دوران مختلف عوامل کو کنٹرول کیا جاسکتا ہے۔

مثال: اگر یہ ثابت کرنا مقصود ہو کہ کسی پودے کی نشوونما کے لئے ریتیلی مٹی موزوں رہے گی یا چکنی تو اس کے لئے کچھ اس قسم کا تجربہ کیا جاسکتا ہے۔ (i)

کسی پودے کے چند ایسے بیجوں کا چناؤ کیا جائے جو بظاہر دیکھنے میں یکساں صحت مند ہوں۔

(ii) ایک ہی سائز کے گملے لے کر ان میں برابر مقدار کی چکنی مٹی بھر لیں اور باقی میں اسی مقدار کی ریتیلی مٹی بھر لیں۔

(iii) ہر گملے میں ایک جیسی تعداد میں بیج بودیں۔

(iv) ان گملوں کو کسی ایسی جگہ پر رکھیں جہاں پر گملے تک روشنی (دھوپ) کی یکساں مقدار پہنچے۔

(v) انہیں برابر مقدار میں پانی دیا جائے۔

اس تجربے کے دوران آپ نے جن عوامل کو کنٹرول کیا ہے ان کی ترتیب کچھ اس طرح ہے۔

(i) بیجوں کا چناؤ۔ (ii) ریتیلی اور چکنی مٹی کی مقدار

(iii) گملوں میں پودوں کی مقدار (iv) پودوں تک پہنچنے والی روشنی (v) پانی

گویا اس تجربے کے اختتام پر آپ کہہ سکتے ہیں کہ مختلف گملوں میں اگائے جانے والے پودوں کی نشوونما میں فرق مٹی کی قسم (ریتیلی یا چکنی) کی وجہ سے پیدا ہوا۔ سائنس میں تجربات کے دو بڑے فائدے ہیں۔ پہلا تو یہ کہ تجربات کے دوران بعض اوقات کچھ نئے پہلو دریافت ہوتے ہیں۔ پنسلین دوائی کی دریافت بھی اسی قسم کے تجربات کا نتیجہ ہے اور دوسرا فائدہ یہ ہے کہ تجربات کو دہرایا جاسکتا ہے۔ اس طرح نہ صرف وہ سائنسدان جس نے مفروضہ قائم کیا ہو خود اپنے تجربات کو دہرا کر اپنے نتیجے کی پڑتال کر سکتا ہے۔ بلکہ ہزاروں میل دور کوئی اور سائنسدان بھی انہیں تجربات کی مدد سے مفروضہ کی درستگی کی جانچ پڑتال کر سکتا ہے۔

نظریہ (Theory): جب کوئی سائنس دان تجربات کی مدد سے مفروضہ کو اچھی طرح پرکھ لیتا ہے اور اس میں کوئی شک اور شبہ کی گنجائش نہیں رہتی تو وہ اس مسئلے سے متعلق اصول وضع کرتا ہے۔ مکمل پرکھ کے بعد قائم کیے جانے والا اصول نظریہ کہلاتا ہے۔

دنیا کی تمام یونیورسٹیز کے لیے انٹرن شپ رپورٹس، پروپوزل، پراجیکٹ اور تھیسز وغیرہ میں رہنمائی کے لیے رابطہ کریں۔

میکٹرک ایف اے آئی کامیابی کے لیے ایف اے آئی کی ویب سائٹ سے مفت میں ڈاؤن لوڈ کریں ہاتھ سے لکھی ہوئی اور آن لائن ایم ایس کی امتحانی مشقوں کے لیے ایکٹیوی کے نمبرز پر رابطہ کریں

میٹرک ایف اے آئی کام بی اے کام ، بی ایڈ، بی ایس ایم اے ایم ایڈ ایم ایس سی کی پی ڈی ایف اساتذہ محترمین ہمارے ویب سائٹ سے مفت میں ڈاؤن لوڈ کریں گے۔
کھسی ہوئی اور ایل ایم ایس کی انفرادی امتحانی مشقوں کے لیے ایڈمی کے نمبرز پر ابھر کر ہیں

میٹرک سے پیر ایم اے ایم اے ایس سی ایم فل تک تمام کلاسز کی داخلوں سے پیپرڈ کری کے حصول تک ہاں تمام معلومات مفت میں حاصل کرنے کے لیے جاری ویب سائٹ کا وزٹ کریں

جواب: ری سائیکلنگ (Recycling): استعمال شدہ بے کار اشیاء سے دوبارہ نئی اور قابل استعمال اشیاء بنانے کا عمل ری سائیکلنگ کہلاتا ہے اس عمل کے لیے استعمال کے بعد پھینکی گئی اشیاء مثلاً شیشہ، لوہا، پلاسٹک، کاغذ وغیرہ کو ایک مخصوص عمل سے گزار کر دوبارہ قابل استعمال بنایا جاتا ہے۔

پہلا مرحلہ: ناکارہ یا استعمال شدہ اشیاء کو اکٹھا کرنا۔ اسے صاف کرنا۔ ری سائیکلنگ یا نئے مواد کی تیاری کے قابل بنانا۔

Download Free Assignment from [Newspaper](#)

کے فوائد: موجودہ دور میں جب انسان وسائل کی کمی کا شکار ہے۔ وسائل کی دستیابی کے لئے انسان نت نئے طریقے تلاش کر رہا ہے۔ اس کے مندرجہ ذیل فوائد ہیں:

☆ اس عمل کے ذریعے خام مال (Raw Material) کی کھپت کو کم کیا جاسکتا ہے۔

☆ اس طریقے سے توانائی کا استعمال کم ہوتا ہے اور بچت کی گئی توانائی کو دوسرے کاموں میں

☆ ری سائی کنگ کی مدد سے کم سرمائے میں وسائل کی دستیابی ممکن ہوتی ہے۔

☆ گندے نالے، ہروس اسٹیشن اور انڈسٹری کے استعمال شدہ پانی کی ری سائیکل

مالی فوائد: اوپر بیان کردہ وجوہات کے علاوہ بے شمار اخراجات کی بچت ہوتی ہے۔ جو کہ نئی اشیاء کی پیداوار میں خرچ ہوتے ہیں۔

پکھرے کی جگہ: ناکارہ اشیاء کے استعمال کرنے کی وجہ سے ہماری دیگر ناکارہ اور استعمال شدہ اشیاء کی جگہ کی دستیابی میں اضافہ ہوتا ہے

روزگار میں اضافہ: ری سائیکنگ میں افرادی قوت کے استعمال سے بے روزگاری میں کمی واقع ہوتی ہے۔

فالتو اشیاء کو قابل استعمال بنانا: ہم عام استعمال کی گھریلو اشیاء کو فالتو سمجھ کر پھینک دیتے ہیں جس

باعث بنتی ہیں بلکہ بھاری مقدار میں سرمائے کا نقصان بھی ہوتا ہے۔ ری سائیکلنگ کے ذریعے ہم اس نقصان پر قابو پاسکتے ہیں۔ ذیل میں ہم پڑھیں

دوسرے مقاصد کے لئے استعمال کیا جاسکتا ہے۔ استعمال شدہ گندے پانی کو دوبارہ قابل استعمال بنانے سے پانی کی کمی کے مسئلہ کو حل کیا جاسکتا ہے۔

سبھروں اور صنعتوں کے استعمال شدہ پانی کو بیچ کر کے ٹرمین پلانٹ کے ذریعے صاف کیا جاسکتا ہے۔ اور آسانی ضرورت کے لئے استعمال کیا جاسکتا ہے۔ شیشے کے استعمال شدہ اور ٹوٹے ہوئے برتن پیر کر کے ان سے دوبارہ قابل استعمال اشیاء بنائی جاسکتی ہیں۔ اس طرح نقص سے تو انائیڈ اور

میٹرک ایف اے کی کام جی اے بی کام ، بی ایڈ، بی ایس ایم اے ایم ایڈ ایم ایس سی کی پی ڈی ایف اساتذہ محترمین ہاوری ویب سائٹ سے مفت میں ڈاؤن لوڈ کریں گے تاہم سے کھسی ہوئی اور ایل ایم ایس کی انفرادی امتحانی ششوں کے لیے کیڈمی کے نمبرز پر رابطہ کریں

میٹرک سے پیر ایم اے ایم اے ایس سی ایم فل تک تمام کلاسز کی داخلوں سے پیپرڈ کری کے حصول تک ہاں تمام معلومات مفت میں حاصل کرنے کے لیے جاری ویب سائٹ کا وزٹ کریں

دنیا کی تمام یونیورسٹیز کے لیے انٹرن شپ رپورٹس، پروپوزل، پراجیکٹ اور تھیسز وغیرہ میں رہنمائی کے لیے رابطہ کریں۔

علامہ اقبال اوپن یونیورسٹی کی تمام کلاسز کی حل شدہ اسائنمنٹس، گیس پیپر زفری میں ہماری ویب سائٹ سے ڈاؤن لوڈ کریں ہاتھ سے لکھی ہوئی اور آن لائن ایل ایم ایس کی مشقیں دستیاب ہیں۔

انسان میں موجود 12 جوڑے کریٹیل نرزا اور 31 جوڑے سپائٹل نرزا اسی نظام کا حصہ ہیں۔
کریٹیل نرزا:

یہ نروز دماغ سے نکلتی ہیں یہ نروز ناک، آنکھ، زان، چہرے کے عضلات، کان، حلق کے عضلات، گردن کے عضلات، پھیپھڑوں، دل جگر اور معدہ سے وابستہ ہیں ان بارہ جوڑوں میں سے کچھ سنسری نروز ہیں اور کچھ موٹر نروز اور بعض مکسڈ نروز ہیں ان کا کام دیکھنے، سننے، سونگھنے، بولنے کی حسیات کا احساس دماغ کو پہنچاتا ہے اور وہاں کے متعلقہ اعضاء تک احکامات لاتا ہے اسی طرح کچھ کریئیل نروز، سر گردن کے حرکات و سکنات سے متعلق ہے۔

سپائنل نروز:

یہ نروسپائنل کارڈ سے نکلتی ہیں اور دھڑ، بازوؤں ٹانگوں اور اندرونی اعضاء میں پھیل جاتی ہیں سپائنل کارڈ کے کچھ اعصاب جب سپائنل کارڈ میں داخل ہوتے ہیں تو دو حصوں سنسری اور موٹر میں تقسیم ہو جاتے ہیں۔ سنسری حصہ دماغ میں چلا جاتا ہے جبکہ موٹر حصہ حرام مغز سے کسی عضلات، غدود یا عضلات میں جاتے ہیں۔ اس صورت میں سپائنل کارڈ درمیانی وسیلہ کا کام کرتا ہے۔

پرفیئرل نروس سسٹم کے موٹر نیوراز جو اختیاری افعال کو کنٹرول کرتے ہیں سویٹک نروس سسٹم کو تشکیل کرتے ہیں
اختیاری افعال سے مراد ایسے افعال ہیں جو ہماری مرضی کے تابع ہوں مثلاً دوڑنا، تالی بجانا وغیرہ۔

پرفیئرل نروس سسٹم کا ایک حصہ آٹونومک نروس سسٹم ہے۔ یہ ان موٹر نیورائز پر مشتمل ہوتا ہے جو غیر اکتیاری افعال کو کنٹرول کرتے ہیں مثلاً دل کی حرکات، گردے، پھیپھڑے اور معدہ کی حرکات وغیرہ۔

آٹونومک نروس سسٹم بہت سے نیورانز سے بنے ہوئے گانٹھوں کی دوہری زنجیر پر مشتمل ہے ان گانٹھوں کی زنجیریں ریڑھ کی ہڈی کے دونوں طرف واقع ہیں یہ گانٹھیں دراصل میوں کی سیل باڈیز کے گروہ ہیں وہ زنجیریں دماغ اور سپائنل کارڈ سے اعصاب کے ذریعے وابستہ ہیں ان گانٹھوں سے نکلنے والی نروسز دل پھیپھڑے، گردے، معدہ، آنتوں، خون کی نالیوں کے عضلات میں پھیلے ہوتے ہیں۔

سمپٹھیک نروس سسٹم:

یہ سسٹم مختلف اعضاء کے کام کی رفتار کو تیز کرتا ہے مثلاً دل کی دھڑکن کسی بھی خوف سے یکدم تیز ہو جاتی ہے اس کا ذمہ داری ہی نظام ہے۔

پیرا سمنپتھیک نروس سسٹم:

یہ سسٹم اعضاء کے کام کی رفتار کو سسٹ کر کے نارمل حالت میں لاتا ہے مثلاً دل کی دھڑکن کا واپس معمول کے مطابق ہونا۔
بے نالی غدودوں کا نظام:

ہمارے جسم میں دو طرح کی غدودیں موجود ہوتی ہیں کچھ غدودیں اپنی رطوبتیں اعضاء تک نالیوں کے ذریعے پہنچاتی ہیں۔ یہ غدودیں ایکسو کرائن غدودیں کہلاتی ہیں جبکہ بہت ساری غدودیں ایسی ہیں جن سے منسلک نالیاں نہیں ہوتیں۔ یہ غدودیں اپنی رطوبتیں براہ راست خون میں شامل کرتی ہیں ان کو اینڈو کرائن غدود کہا جاتا ہے مثلاً جگر اور لبلبہ۔ ان کی رطوبتیں خوراک کو ہضم کرنے کے کام آتی ہیں

اینڈوکرائن کی رطوبت کو ہارمون کہتے ہیں ہارمون خون کے ذریعے جسم کے تمام حصوں تک پہنچتے ہیں یہ اعضاء کے فعل کو مست یا تیز کرتے ہیں یہ رطوبتیں ہمارے جسم کے تمام نظاموں کے افعال کو کنٹرول کرتی ہیں نروس سسٹم کے بعد یہ جسم کا دوسرا کنٹرول سسٹم ہے۔

سوال نمبر 18- زراعت میں استعمال ہونے والے کیمیائی مرکبات کی ضرورت اور نقصانات کا جائزہ لیں۔ (20)

جواب:

زراعت اور کیمیائی مرکبات: زمین جس سطح کو ہم ”مٹی“ کہتے ہیں وہ کھیت کی اوپری سطح چھ سے بارہ انچ کی گہرائی تک ہوتی ہے جو فصلوں کی پیداوار کیلئے استعمال کی جاتی ہے۔ مٹی مختلف غیر نامیاتی اور نامیاتی مرکبات کا آمیزہ ہے۔ زمین کی سطح کو صحیح طور پر کاشت کاری کیلئے استعمال کرنے سے اسے خرابیوں سے بچانے اور اسے مزید زرخیز

دنیا کی تمام یونیورسٹیز کے لیے انٹرن شپ ریورٹس، پروپوزل، پراجیکٹ اور تھیسز وغیرہ میں رہنمائی کے لیے رابطہ کریں۔

میٹرک ایف اے آئی کام بی اے بی کام ، بی ایڈ، بی ایس ایم اے ایم ایڈ ایم ایس سی کی پی ڈی ایف اسائنمنٹ جاری ویب سائٹ سے مفت میں ڈاؤن لوڈ کریں ہاتھ سے لکھی ہوئی اور ایل ایم ایس کی انفرادی امتحانی مشقوں کے لیے کیدی کے نمبرز پر ابھر کر ہیں

یہ سب کاموں کے لیے جاری ہیں۔

جن علاقوں میں بارشیں زیادہ ہوتی ہیں وہاں پانی کے لگاتار زمین میں جذب ہونے کے ساتھ ساتھ کیشیم، مینیشیم، سوڈیم اور پوٹاشیم کی بھی کمی ہو جاتی ہے ایلومینیم سلیکون اور آئرن کے مرکبات زمین میں حل نہیں ہوتے اس لیے انہیں زمین میں ان اجزاء کی بہتات ہو جاتی ہے جس کی وجہ سے زمین تیزابی ہو جاتی ہے اس طرح کم بارش یا خشک علاقوں کی زمینوں میں نمکیات ہو جاتے ہیں اگر زمین چوٹے والے پہاڑوں سے بنی ہے تو وہ چونے والی ہو جاتی ہیں۔

پاکستان کی اکثر زمینیں چونکہ خشک علاقوں اور بنیادی طور پر چوٹے والے پہاڑوں سے بنی ہوئی ہیں اس لیے زمینیں چونے والی اور نمکیات والی ہیں لیکن تھور زدہ علاقوں کی زمین میں سوڈیم کے مرکبات کی زیادتی ہوتی ہے اس لیے ہم کہہ سکتے ہیں کہ کھراور تھور والی زمینوں میں نمکیات کی زیادتی ہوتی ہے۔

فاسفورس اور پوٹاشیم زیادہ اہم ہیں لگاتار زمین سے فضلیں حاصل کرنے کیلئے ان اجزاء کی مٹی میں کمی واقع ہو جاتی ہے اس لیے ان کے استعمال کو روکنا ضروری ہے۔

پودوں کو ان کی خوراک کیلئے ضروری اجزاء وافر مقدار میں مل سکیں اگر نہیں ملتے تو فاس اور پوٹاشیم اضافی طور پر فراہم کرنا ہوتا ہے۔

Solved assignments source -
Downloaded from AssignmentSource.com

☆ کیڑے مکوڑے تلف کرنے کیلئے ☆ غیر ضروری جڑی بوٹیوں کو ختم کرنے کیلئے

☆ جڑی بوٹیوں کو فصلوں سے ختم کرنے کیلئے بھی کیمیائی نامیاتی مرکبات استعمال کئے جاتے ہیں جو فصلوں کو نقصان نہیں دیتے بلکہ غیر ضروری جڑی بوٹیوں کو ختم کر دیتے ہیں ان میں ڈی 4، اور 2، 4، 5-t زیادہ اہم مرکبات ہیں ہمارے ملک میں فصلوں اور باغوں کو کیڑوں مکوڑوں سے بچانے کیلئے زہریلی ادوات کا استعمال عام نہیں ہے لیکن ان کے اثرات سے انسانوں اور مویشیوں کو بچانا نہایت ضروری ہے ان مرکبات کے استعمال کیلئے ضروری احتیاط چاہئے جو ممکنہ زراعت سے پوچھی جاسکتی ہیں۔

☆ کیڑے مار ادویات: کیڑے مار ادویات ایسی زہریلی ہیں جو کیڑوں کو کنٹرول کرنے میں معاون ثابت ہوتی ہیں۔ عام طور پر کیڑے مار ادویات مختلف اقسام کی ہیں جو درج ذیل ہیں۔

☆ قدرتی نامیاتی مرکبات: قدرتی نامیاتی مرکبات مثلاً روٹیوں اور پائزہ تھرز بھی کیڑے مار ادویات کے طور پر استعمال کی جاتی ہیں یہ ادویات انسان کیلئے اتنی نقصان دہ نہیں کیونکہ یہ جلد ہی غیر زہریلے مرکبات میں تبدیل ہو جاتے ہیں گوٹین، کور، نفتھینٹ اور مختلف پٹرولیم کے ڈیرایوٹوز بھی استعمال کئے جاتے ہیں۔

☆ سینٹھک نامیاتی مرکبات: سینٹھک نامیاتی مرکبات مختلف اقسام کے ہیں جو درج ذیل ہیں

الف۔ کلورینڈ ڈہائیڈروکاربنز: کلورینڈ ڈہائیڈروکاربنز مثلاً ڈائیسیلوڈرن اینڈرین، کلورین، لینڈین، پیراڈائی کلوروبینزین کیڑے مار دویات کے طور پر استعمال کیے جاتے ہیں۔

دنیا کی تمام یونیورسٹیز کے لیے انٹرن شپ ریورٹس، پروپوزل، پراجیکٹ اور تھیسز وغیرہ میں رہنمائی کے لیے رابطہ کریں۔

علامہ اقبال اوپن یونیورسٹی کی تمام کلاسز کی حل شدہ اسائنمنٹس، گیس پیپر زفری میں ہماری ویب سائٹ سے ڈاؤن لوڈ کریں ہاتھ سے لکھی ہوئی اور آن لائن ایل ایم ایس کی مشقیں دستیاب ہیں۔

ب۔ فاسفورس کے نامیاتی ایسٹر: فاسفورس کے نامیاتی ایسٹر بھی اچھے کیڑے مار ادویات ہیں۔

☆ حیاتیاتی کیڑے مارادویات: پائریتھرائیڈ کیڑوں کی نشوونما اور بڑھوتری کے ذمہ دار ہارمونز نیوروٹاکسن اور میٹابولک ان ہیٹھ حیاتیاتی کیڑے مارادویات کے طور پر استعمال کیے جاتے ہیں۔

سوال نمبر 19 زندگی آلودگی کے عمل کی وضاحت کریں نیز زندگی آلودگی سے بچاؤ کے اقدامات بھی تجویز کریں۔ (20)

جواب

زنگ آلودگی: اگر ہم کسی پرانی دھات کی سطح کا غور سے مشاہدہ کریں تو ہم دیکھیں گے کہ یہ نئی دھات کی چند اسطح سے بالکل مختلف نظر آئے گی مثلاً لوہے کی اشیاء کا کانسی یا لالہ سے بنائے ہوئے کھلونے بت اور وہ برتن جو بیانی جمع رکھنے کیلئے استعمال کیے جاتے ہیں ان پر عموماً سبزی مائل تہہ جی ہوتی ہے۔ برسات کے موسم میں لوہے کی اشیاء پر گہرے برے رنگ کے سفوف کی تہہ پیدا ہو جاتی ہے پینٹیشنیم کی تار کو ہوا میں رکھنے سے سفیدی باریک تہہ پیدا ہو جاتی ہے۔

اگر ان دھاتی اشیاء کو پکڑے سے رگڑ کر صاف کر دیں تو دھات کی نئی سطح نظر آنے لگتی ہے۔ دھاتوں کی چمکدار سطح پر جو آلودگی کی جو باریک سطح بن جاتی ہے اور دھاتوں کی چمک کو مدھم کر دیتی ہے اس باریک تہہ کو زنگ آلودگی کہتے ہیں۔ لوہے پر دیگر دھاتوں کی نسبت جلد اور زیادہ زنگ پیدا ہوتا ہے۔ اور لوہا کچھ عرصہ بعد مکمل طور پر ٹوٹ پھوٹ سکتا ہے۔ دھاتوں پر زنگ لگنے کی خاصیت کو زنگ آلودگی کہتے ہیں۔

اگر لوہے کی کیلوں کو پانی میں ڈال دیں تو کچھ عرصہ بعد ان پر گہرے بھورے رنگ کا زنگ پیدا ہو جاتا ہے۔ برسات میں لوہے کی چیزیں زنگ آلود ہو جاتی ہیں۔ اس سے معلوم ہوا کہ پانی زنگ لگنے میں مدد کرتا ہے کیونکہ خشک موسم میں لوہے کی چیزوں پر زنگ نہیں لگتا۔

لوہے کو لگنا ایک بیماری کی طرح ہے اگر آبی بخارات اور آکسیجن کی مناسب مقدار ہو مایں موجود ہو تو لوہے کو زنگ لگنا شروع ہو جاتا ہے زنگ آلودہ لوہے پر مزید زنگ لگتا رہتا ہے۔ حتیٰ کہ تمام لوہا کچھ عرصہ بعد زنگ میں تبدیل ہو جاتا ہے۔ جب ایلومینیم اور زنگ جیسی دھاتوں پر زنگ لگتا ہے تو دھات کی سطح پر ایک تپلی سی تہہ جم جاتی ہے جو دھات کو مزید زنگ لگنے سے بچاتی ہے۔ اگر ہوا میں سلفر ڈائی آکسائیڈ جیسی زہریلی گیس موجود ہو تو یہ مزید زنگ سے نہیں بچا سکتی۔

☆ دھاتوں پر آکسیجن کا عمل: اگر کسی دھات کو ہوا میں جلایا جائے تو ہوا میں موجود آکسیجن دھات سے کیمیائی طور پر ملا پکرتی ہے اور دھات کا مرکب تشکیل دیتی ہے جسے آکسائیڈ کہتے ہیں اور اس عمل کو آکسید کا نام دیتے ہیں۔

مختلف دھاتوں کا آکسیجن سے ملاپ ان کی اپنی خاصیت پر منحصر ہے کچھ دھاتیں آکسیجن سے بہت جلدی ملاپ کرتی ہیں اور زیادہ رغبت رکھتی ہیں مثلاً آئرن آکسائیڈ کے ساتھ اگر ایلومینیم کو گرم کیا جائے تو ایلومینیم، آئرن آکسائیڈ میں سے آکسیجن لے لیتی ہے اور آئرن (لوہا) کو الگ کر دیتی ہے اس طرح ایلومینیم کی آکسیجن کیلئے لوہے کی نسبت زیادہ رغبت ہے۔

سوڈیم، پوٹاشیم، اور کیکلشیم کی دھاتیں پانی کے ساتھ فوراً عمل کرتی ہیں پانی میں آکسیجن لے لیتی ہے ہائیڈروجن کو آزاد کر دیتی ہے۔

پوٹاشیم + یا سوڈیم + پانی -> سوڈیم یا پوٹاشیم کے ہائیڈروآکسائیڈ + ہائیڈروجن گیس

بعض دھاتوں کے آکسائیڈ تبدیل ہوتے ہیں یعنی لٹمس کے کاغذ میں کوئی تبدیلی پیدا نہیں کرتے چند دیگر دھاتوں کے آکسائیڈ سرخ لٹمس کاغذ کو نیلا کر دیتے ہیں انہیں اساسی آکسائیڈ کہتے ہیں۔

☆ دھاتوں پر آکسیجن کا عمل: قلوئی اور قلوئی عرضی دھاتوں کے ساتھ پانی فوراً اور تیزی سے کیمیائی عمل کرتا ہے لیکن بھاری اور سکہ دھاتوں پر پانی بہت آہستہ آہستہ عمل کرتا ہے اور انہیں زنگ آلودہ بنا دیتا ہے چند دھاتوں پر پانی کی بجائے بھاپ تیزی سے عمل کرتی ہے اور بھاپ تیزی سے عمل کرتی ہے اور پانی کی ہائیڈروجن آؤد ہو جاتی ہے جبکہ آکسیجن (پانی سے) دھات کا آکسائیڈ یا ہائیڈروآکسائیڈ + ہائیڈروجن گیس

بعض دھاتیں حرارت سے سرخ گرم ہونے پر پانی سے عمل کرتی ہیں اور دھاتوں کے ساتھ آکسائیڈز بناتی ہیں۔

میں خ گرم لوہا + بھاپ -----> لوہے کا آکسائیڈ + ہائیڈروجن گیس
میگنیشیم + بھاپ -----> ہائیڈروجن گیس

☆ زنگ آلودگی سے بچاؤ کے اقدامات:

☆ **ملع کاری:** زنگ آلودگی کا عمل دھات کی سطح پر ہوتا ہے اگر سطح پر کسی دوسری غیر عامل دھات کی باریک تہہ چڑھا دی جائے یا جمع کر دیا جائے تو دھات زنگ آلودگی سے بچ جاتی ہے۔ ملع کاری دو طریقوں سے کی جاتی ہے۔

الف۔ برقی ملع کاری ب۔ طبعی ملع کاری

برقی طریقے سے ملمع کاری کرنے سے دھات کی سطح پر ایسی دوسری دھات کی پٹی سی تہہ چڑھائی جاتی ہے جو مائع اکلاؤ ہو تو اس طرح ملمع شدہ دھات زنگ سے محفوظ ہو جاتی

دنیا کی تمام یونیورسٹیز کے لیے انٹرن شپ ریورٹس، پروپوزل، پراجیکٹ اور تھیسز وغیرہ میں رہنمائی کے لیے رابطہ کریں۔

میٹرک ایف اے کی کام جی اے بی کام ، بی ایڈ ، بی ایس ایم اے ایم ایڈ ایم ایس سی پی کی ڈی ایف ایف اساتذہ محترمہ ہری ویب سائٹ سے مفت میں ڈاؤن لوڈ کریں ہاتھ سے لکھی ہوئی اور ایل ایم ایس کی انفرادی امتحانی مشقوں کے لیے کیڈمی کے نمبرز پر درجہ کریں

میٹرک سے لے کر ایم اے ایم ایس سی ایم فل تک تمام کلاسز کی دواخووں سے میٹرڈ لکری کے حصول تک لی تمام معلومات مفت میں حاصل کرنے کے لیے ہماری ویب سائٹ کا وزٹ کریں

علامہ اقبال اوپن یونیورسٹی کی تمام کلاسز کی حل شدہ اسائنمنٹس، گیس پیپرز فری میں ہماری ویب سائٹ سے ڈاؤن لوڈ کریں ہاتھ سے لکھی ہوئی اور آن لائن ایل ایم ایس کی مشقیں دستیاب ہیں۔

ہے مثلاً لوہے کو زنگ آلودگی سے بچانے کیلئے اس کی سطح پر نکل، کرومیم، جست اور ٹن کا ملمع کر دیا جاتا ہے جست سے ملمع کاری کی ہوئی لوہے کی چادروں سے پانی کی بالٹیاں، صندوق اور چھتوں کی چادریں بنائی جاتی ہیں اسی طرح بعض دھاتوں پر سونے چاندی اور پلاٹینم دھاتوں کی ملمع کاری کی جاتی ہے تاکہ ان پر کلاؤ کا عمل نہ ہو۔ خوردنی تیل اور غذا رکھنے والے ڈبے اور گھریلو استعمال کے دھاتی برتنوں پر قلعی کی ملمع کاری کی جاتی ہے تاکہ غذا اجزاء کے ساتھ مل کر تانبہ، پیتل اور لوہا کے زہریلے مرکبات پیدا نہ ہوں اور ان میں رکھی ہوئی غذائیں زہریلی نہ ہو جائیں۔

☆ **روغن کاری:** آجکل یہ طریقہ بھی بکثرت استعمال کیا جاتا ہے گھریلو اشیاء دھاتی فرنیچر، کاریں، لوہے کے پائپ، سمندری جہازوں میں استعمال ہونے والی لوہے کی چادریں اور ایسی تمام چیزیں جو موسم کے اثرات اور ماحول سے زنگ آلودہ ہو جاتے ہیں۔ ان پر مختلف قسم کے پینٹ کی ہلکی سی تہہ چڑھائی جاتی ہے جس سے ان کی سطح فضا کے بخارات اور آکسیجن کے عمل سے محفوظ ہو جاتی ہیں اس طرح وہ زنگ آلودہ نہیں ہوتیں۔ اس میں بڑا نقص یہ ہے کہ پینٹ کچھ عرصہ بعد اتر جاتی ہے یا خراب ہو جاتے ہیں جس سے اشیاء کی سطح کو دوبارہ زنگ آلودگی کا خرہ لاحق ہو جاتا ہے اس لیے ان پر دوبارہ روغن کرنا پڑتا ہے آپ نے بجلی کے کھمبوں پر چمکدار ایلومینیم پینٹ چڑھا ہوا دیکھا ہوگا۔ ٹرکوں اور دیگر متحرک گاڑیوں کے ڈھانچوں پر مختلف رنگ کے روغن چڑھے ہوئے ہم روز دیکھتے ہیں۔

☆ **تیل یا گریس چڑھانا:** یہ طریقہ بالکل عارضی ہے جب تک دھاتی اشیاء پر تیل یا گریس لگا رہتا ہے وہ زنگ آلودگی سے محفوظ رہتی ہے جو نبی یہ اترتا ہے ان پر زنگ لگنا شروع ہو جاتا ہے

☆ **بھرت سازی کا طریقہ:** ایک قسم کی پگھلی ہوئی دھات میں دوسری دھات کی قلیل مقدار شامل کر دیں تو دو دھاتوں کا آمیزہ بن جاتا ہے جسے بھرت کہتے ہیں نئی دھات زنگ سے محفوظ رہ سکتی ہے اس کے دیگر خواص بھی اصل دھات یا دھاتوں سے بہتر ہو جاتے ہیں۔ دو یا زیادہ خالص دھاتوں کے آمیزہ کو بھرت کہتے ہیں۔

سوال نمبر 20: فاسفورس کے حصول، خصوصیات اور استعمال پر روشنی ڈالیں۔ (20)

جواب:

فاسفورس (Phosphorus): فاسفورس ایک غیر اہم دھات ہے۔ قدرتی طور پر آزاد حالت میں نہیں ملتی کیونکہ ہوا میں فوراً جل اٹھتی ہے۔ دیگر عناصر کے ساتھ کیمیائی طور پر مل کر مرکبات کی صورت میں وسیع پیمانے پر پائی جاتی ہے۔ اس کے مرکبات "فسفیٹ" کہلاتے ہیں جن میں کیمیاؤں فاسفیٹ دنیا کے کئی ممالک میں بطور معدن حاصل ہوتا ہے۔ فاسفورس ہڈیوں کا اہم جز ہے۔ اس کے نامیاتی مرکبات میں انسانی جسم میں اہم حیثیت رکھتے ہیں۔ پودوں اور جانداروں کی خوراک کا لازمی حصہ ہیں۔ جاندار کے خلیے میں نیوکلیک ایسڈ (Nucleic Acid) بھی نامیاتی فاسفیٹ ہے جو انسانی جسم کے مرکبات میں زندگی اور وراثت کا ضامن ہے۔ فاسفورس (phosphorous) کا حصول: یہ صرف کیمیشیم فاسفیٹ سے یہ وسیع پیمانے پر تیار کی جاتی ہے۔ فاسفیٹ کو سیلیکا (ریت) اور کوک (کاربن) کے ساتھ برقی بھٹی میں گرم کیا جاتا ہے۔ تو کیمیائی عمل سے فاسفورس اور کاربن مونو آکسائیڈ گیس بنتے ہیں۔ جو ٹھنڈا ہونے پر سفید فاسفورس بناتے ہیں۔

کیمیشیم فاسفیٹ + سیلیکا + کاربن ----- > فاسفورس (سفید) + کاربن مونو آکسائیڈ

خصوصیات:

- 1۔ فاسفورس خالص حالت میں کی طرح نرم ہے اسے پانی میں رکھا جاتا ہے کیونکہ اسے ہوا میں آگ لگ جاتی ہے۔
- 2۔ سفید فاسفورس کو ہوا کی غیر موجودگی میں 250°C تک گرم کای جائے تو سرخ سفوف میں تبدیل ہو جاتی ہے۔ پھر اس کو گرم کر کے بخارات کو ٹھنڈا کیا جائے تو سفید فاسفورس بن جاتی ہے۔
- 3۔ فاسفورس کے زرات کو اگر اندھیری جگہ پر اڑایا جائے اس کے زرات روشنی پیدا کرتے ہیں اس عمل میں فاسفورس آکسائیڈ بنتا ہے۔
- 4۔ فاسفورس ہوا میں رکھنے سے سلگنے اور پھر جلنے لگتی ہے۔

استعمال:

- 1۔ کیمیشیم سپر فاسفیٹ پانی میں حل پذیر ہے اور پودے اسے جذب کر کے اپنی نشوونما کر سکتے ہیں اس لیے فاسفیٹ کو کھادوں میں استعمال کیا جاتا ہے۔
- 2۔ بیکنگ پاؤڈر، سوڈیم بائی کاربونیٹ کے ساتھ کیمیشیم ہائیڈروجن فاسفیٹ کو ملا کر خمیر اٹھانے والا آمیزہ یا بیکنگ پاؤڈر بنایا جاتا ہے۔
- 3۔ اشیاء کو صاف کرنے اور بھاری پانی کو ہلکا بنانے میں ٹرائی سوڈیم فاسفیٹ استعمال ہوتا ہے۔ یہ مختلف واشنگ پاؤڈرز کا جز بھی ہے۔
- 4۔ لوہے کو زنگ آلودگی سے بچانے کیلئے رنگ و روغن کرنے سے پہلے اس پر فاسفورس ایسڈ کی تہہ لگا دی جاتی ہے جو لوہے سے عمل کر کے آئرن فاسفیٹ بنا کر لوہے کو زنگ آلودگی سے بچاتا ہے۔
- 5۔ فاسفورس کو ماچس کی صنعت میں استعمال کیا جاتا ہے۔ ماچس کے مصالحوں میں فاسفورس پینٹا سلفائیڈ، گوند، پوٹاشیم کلورائیڈ، سرخ فاسفورس اور اینٹی من سلفائیڈ بھی استعمال کئے جاتے ہیں۔

سوال نمبر 21: پانی ہماری زندگی میں کردار پر نوٹ لکھیں۔ (20)

جواب: پانی کی ہماری زندگی میں اہمیت: پانی انسانی زندگی کا نہایت اہم غذائی جزو ہے۔ بلکہ یوں کہا جائے کہ پانی ہی زندگی ہے تو غلط نہ ہوگا کیونکہ اب تک دریافت

دنیا کی تمام یونیورسٹیز کے لیے انٹرن شپ رپورٹس، پروپوزل، پراجیکٹ اور تھیسز وغیرہ میں رہنمائی کے لیے رابطہ کریں۔

علامہ اقبال اوپن یونیورسٹی کی تمام کلاسز کی حل شدہ اسائنمنٹس، گیس پیپر زفری میں ہماری ویب سائٹ سے ڈاؤن لوڈ کریں ہاتھ سے لکھی ہوئی اور آن لائن ایل ایم ایس کی مشقیں دستیاب ہیں۔

شدہ کروڑوں سیاروں اور ستاروں میں سے ہماری زمین ہی وہ واحد سیارہ ہے جہاں زندگی پوری آب و تاب کے ساتھ رواں دواں ہے اور اس کی واحد وجہ یہاں پر پانی کا ہونا ہے۔ ہماری زمین کا 70 فیصد حصہ پانی اور صرف 30 فیصد خشکی پر مشتمل ہے تقریباً یہی حال ہمارے جسم کا بھی ہے ہمارا دو تہائی جسم پانی ہی پر مشتمل ہے۔ ایک عام انسان کے جسم میں 35 سے 50 لیٹر تک پانی ہوتا ہے۔ مردوں میں کل وزن کا 65 تا 70 فیصد حصہ پانی ہے۔ جبکہ خواتین میں 65 فیصد پانی ملتا ہے۔ صرف دماغ کو ہی لیں تو اس کا 85 فیصد حصہ پانی ہے۔ امراض سے لڑنے والے ہمارے خلیے خون میں سفر کرتے ہیں۔ خون بذات خود 83 فیصد پانی ہی ہے۔ ہمارے ہر جسمانی خلیے میں موجود پانی ہی سے بدن کے تمام نظام چلتے ہیں۔ ان میں نظام ہضم کے علاوہ دوران خون اور فضلات کے اخراج کا نظام بھی شامل ہے۔

اگرچہ انسانی وجود کی تخلیق میں پانی کے ساتھ دیگر عناصر کی اہمیت بھی اپنی جگہ مسلمہ ہے لیکن پانی ایک ایسا عنصر ہے جو نہ صرف انسانی جسم میں 70 فیصد تک پایا جاتا ہے بلکہ کرۂ ارض کا تین چوتھائی حصہ بھی پانی پر مشتمل ہے۔ پانی آکسیجن اور ہائیڈروجن کا کیمیائی مرکب ہے جو کائنات میں ہر ذی روح کی زندگی کا سب سے بڑا سبب ہے۔ اس حقیقت کو خالق کائنات نے قرآن حکیم میں بھی واضح کرتے ہوئے فرمایا ”ہم نے ہر جاندار شے کو پانی سے پیدا کیا“۔ کرۂ ارض کی تمام مخلوقات کی زندگی کا دار و مدار پانی پر ہے۔ جدید میڈیکل سائنس نے یہ ثابت کیا ہے کہ اگر جسم انسانی میں پانی کی مطلوبہ مقدار میں کمی واقع ہو جائے تو انسانی زندگی خطرے سے دوچار ہونے لگتی ہے۔ پانی ایک ایسا مادہ ہے جو تینوں حالتوں ٹھوس برف مائع پانی اور گیس یعنی بخارات کی شکل میں پایا جاتا ہے۔ پانی ہماری روزمرہ غذاؤں کی پیداوار میں بھی کلیدی کردار ادا کرتا ہے پھل، سبزیاں اور ترکاریاں جو ہمارے بدن کی نشوونما کے لیے بنیادی ضرورت کا درجہ رکھتی ہیں۔ نہ صرف یہ کہ پانی انہیں اگانے کے لیے ضروری ہے بلکہ تمام پھلوں، سبزیوں اور ترکاریوں میں بھی 80 فیصد تک پانی کی مقدار پائی جاتی ہے۔ انسانی جسم کو جس قدر پانی کی ضرورت ہوتی ہے وہ اسے کھائے جانے والی خوراک، پی جانے والے سیال اور دیگر مائعات جیسے، دودھ، پھلوں کے رس اور مشروبات سے پورا کرتا ہے۔ پاکیزہ، صاف اور شفاف پانی ہمارے جسم سے مضر اور گندے مادوں کو براستہ بول و براز اور پسینہ خارج کر کے ہماری تن درستی میں ہمارا معاون ہوتا ہے۔ غیر شفاف اور آلودہ پانی کئی ایک امراض جیسے ٹائیفائیڈ، ہیضہ، پیچش، اسہال، قبض، بد ہضمی اور پیٹ کی خطرناک بیماریوں کا سبب بنتا ہے۔ جیسے غیر شفاف ہوا میں سانس لینے سے نظام تنفس میں خرابی واقع ہو کر انسانی زندگی کے لالے پڑ جاتے ہیں بالکل اسی طرح آلودہ پانی کا استعمال بھی صحت و تن درستی کا دشمن ثابت ہوتا ہے۔ اگرچہ پانی میں بظاہر کوئی قابل ذکر غذا ایت نہیں پائی جاتی تاہم یہ ہماری غذا کو ہضم کرنے اور جسم میں خون کی روانی بحال رکھنے کے لیے ایک لازمی اور بنیادی غذائی جو مانا جاتا ہے۔

پانی کے طبی فوائد: پانی مزاج کے لحاظ سے سرد ہے۔ پیاس بجھاتا، بے ہوشی، تھکاوٹ بچگی، قے اور قبض کے امراض کو دور کرنے میں ہمارے بدن کے کام آتا ہے۔ ریقان اور پیشاب کی جلن میں مفید ہے۔ بدن انسانی سے فاصلہ مادی اور زہروں کو پیشاب اور پسینے کے راستے خارج کرتا ہے۔ خون کو گاڑھا ہونے سے بچاتا اور نظام دوران خون کی کارکردگی کو بحال اور رواں رکھنے میں انتہائی اہم کردار کا حامل ہے۔ پانی ہماری جلدی خلیات کو تازگی مہیا کر کے جلد کو ملائم، نرم اور خوبصورت بناتا ہے۔ انسانی جسم کے خون کو تازہ آکسیجن کی فراہمی چہرے کو شگفتگی اور جلد کو تازگی بخشتا ہے۔ اور یہ اپنی سردی اور تری کی بدالت انسانی جسم کی حدت و حرارت کو اعتدال پر رکھنے میں بنیادی کردار ادا کرتا ہے۔ غذا کو رقیق بنا کر ہضم ہونے میں مدد دیتا ہے۔ اخلاط کے قوام کو گاڑھا ہونے سے روکتا ہے اور صفراء و سوداء اور خون کے اثرات بد کو زائل کرنے میں ہماری مدد کرتا ہے۔

پانی میں پائی جانے والی کثافتیں: دو حصے ہائیڈروجن گیس اور ایک حصہ آکسیجن کا اگرمل جائیں تو پانی بن جاتا ہے اسی لئے کیمیائی زبان میں اسے H₂O کہا جاتا ہے۔ آسمان سے بارش کی صورت میں برسنے والے پانی میں (اگر گردوغبار یا) کوئی اور چیز شامل نہ ہو تو یہ خالص پانی یا H₂O ہوتا ہے۔ لیکن قدرت ابھی اسے آپ کو پینے کے لئے فراہم نہیں کرتی۔ پہلے یہ برف کی صورت پہاڑوں پر گرتا ہے پھر ندی اور دریاؤں کے ذریعے بہتا ہوا ہم تک پہنچتا ہے اس دوران اس میں معدنیات شامل ہوتی ہیں جن میں کیشم، میکیشم، کلورائیڈ، فلورائیڈ، آرسینک، نائٹریٹ، آئرن، سلفیٹ شامل ہیں۔ یہ وہ قدرتی معدنیات ہیں جنہیں Minerals کہا جاتا ہے۔ اگر یہ ایک خاص مقدار میں شامل ہوں تو یہی پانی آب حیات ہوتا ہے۔ اور اگر اس سے زیادہ ہوں تو جتنے زیادہ ہوں اتنے ہی نقصان دہ بھی یہاں تک کہ یہ پانی موت کا پیغام بھی ثابت ہو سکتا ہے۔ ان قدرتی معدنیات کے علاوہ بھی اس پانی میں پہاڑوں سے دریاؤں پھر جھیلوں اور ڈیموں سے ہو کر گھروں تک پہنچنے کے دوران ایسی بہت سی کثافتیں شامل ہو جاتی ہیں جو انسانی زندگی کے لئے انتہائی مہلک ثابت ہوتے ہیں۔ پانی میں شامل کثافتیں دو طرح کی ہوتی ہیں

1: وہ جو پانی میں حل ہو چکی ہوں اور پانی کا حصہ بن چکی ہوں ان میں، Virus, Chlorine, Lead, Copper, Nitrate, Bacteria سمیت سیکڑوں اقسام کثافتیں شامل ہوتی ہیں۔

2: وہ کثافتیں جو پانی میں شامل ہو جاتی ہیں لیکن اس میں حل نہیں ہوئیں اور ایک اچھا فلٹریشن پلانٹ انہیں پانی سے نکال سکتا ہے۔ ان میں مٹی، ریت، فضلہ، آئرن، زنگ سمیت بہت سی کثافتیں شامل ہیں جن کی ایک لمبی فہرست ہے۔

پانی میں کچھ کثافتیں تو حل ہو جاتی ہیں لیکن کچھ حل نہیں ہوتی ہیں ان کثافتوں کو حل کرنے کے لیے کئی طریقے اپنائے گئے ہیں جن میں سے کچھ قدرتی ہوتے ہیں اور کچھ مصنوعی ہوتے ہیں قدرتی طریقوں سے پانی خود بخود صاف ہوتا ہے اس میں انسان کو کچھ بھی محنت نہیں کرنی پڑتی ان میں سے سورج کے ذریعے بھی پانی صاف ہوتا ہے آکسیڈیشن کے عمل کے ذریعے بھی پانی صاف ہوتا ہے

پانی کی صفائی کے لیے مصنوعی طریقے بھی اختیار کیے جاتے ہیں جن میں کچھ میں پانی کو گرم کر کے ابالا بھی جاتا ہے جس سے پانی میں موجود جراثیم مر جاتے ہیں ایک اور موثر

دنیا کی تمام یونیورسٹیز کے لیے انٹرن شپ رپورٹس، پروپوزل، پراجیکٹ اور تھیسز وغیرہ میں رہنمائی کے لیے رابطہ کریں۔

میٹرک ایف اے کی کام بائی کے لیے کام ، بی ایڈ ، بی ایس ایم اے ایم ایڈ ایس سی پی ڈی ایف اساتذہ متعلمین ہادی و سب سائٹ سے مفت میں ڈاؤن لوڈ کریں ہاتھ سے لکھی ہوئی اور ایل ایم ایس کی انفرادی امتحانی مشقوں کے لیے کیدی کے نمبرز پر رابطہ کریں

علامہ اقبال اپنی یونیورسٹی کی تمام کلاسز کی حل شدہ اسائنمنٹس، گیس پیپرز فری میں ہماری ویب سائٹ سے ڈاؤن لوڈ کریں ہاتھ سے لکھی ہوئی اور آن لائن ایمل ایس کی مشقیں دستیاب ہیں۔

سے ایندھن کا مسئلہ کافی حد تک حل ہو سکتا ہے۔ شیشے، دیودار اور چڑھ جیسے قیمتی درختوں کو ایندھن کے لئے استعمال نہیں کرنا چاہیئے۔ اس کے علاوہ کھلے چولھے جلانے سے لکڑی کی زیادہ تر حرارت ضائع ہو جاتی ہے۔ جدید قسم کے چولہوں میں لکڑی آسانی سے بہتر جلتی ہے، کم استعمال ہوتی ہے اور نقصان دہ دھواں (گیس) بھی نہیں اٹھتا۔

بائیو گیس (Bio gas): گوبر کے اُپلے بنانے سے توانائی کا بڑا حصہ ضائع ہو جاتا ہے۔ اس سے بہت بہتر طریقہ یہ ہے کہ بائیو گیس یونٹ لگا کر اسی گوبر سے کھانا پکانے کے لئے گیس، پودوں کے لئے نسبتاً بہتر کھاد اور کئی دوسرے کام لئے جائیں۔ جب گوبر اور پانی ملا کر ہوا کی غیر موجودگی میں رکھا جاتا ہے تو اس پر ایسے بیکٹیریا عمل کرتے ہیں جو عمل خیر سے میتھین گیس پیدا کرتے ہیں۔ یہ تقریباً وہی جلنے والی گیس ہے جو قدرتی گیس کے نام سے زمین کے اندر سے نکالی جاتی ہے۔ اس کے علاوہ گوبر کا 99 فیصد حصہ پودوں کے لئے بہتر کھاد میں تبدیل ہو جاتا ہے۔ بائیو گیس حاصل کرنے کے لئے بائیو گیس یونٹ لگانا ضروری ہے۔

بائیو گیس کے فوائد:

(i) 150 مکعب فٹ والا یونٹ سال میں 3500 لیٹر مٹی کے تیل کی توانائی مہیا کرتا ہے۔ اسے لگانے پر جو خرچ آتا ہے وہ 2 سال میں صرف مٹی کے تیل میں بچت سے ہی پورا ہو جاتا ہے۔ کھاد کا فائدہ الگ ہے۔ اس کے بعد 10 سے 12 سال تک توانائی اور کھاد مفت لیجئے۔

(ii) روایتی طور پر ایندھن کے لئے گوبر کے اُپلے اور گوبر کی کھاد الگ الگ تیار کئے جاتے ہیں لیکن بائیو گیس یونٹ میں یہ دونوں ساتھ ساتھ تیار ہوتے رہتے ہیں۔ گوبر کا صرف ایک فیصد حصہ گیس میں تبدیل ہوتا ہے تاہم یہ گیس ہماری کئی کام آتی ہے۔ اس لئے عام گیس کے چولھے پر کھانا پکایا جاسکتا ہے، پیٹر میکس کے ذریعے روشنی حاصل کی جاسکتی ہے، گرمی کے لئے بائیوفین چلائے جاسکتے ہیں۔ اور جزیرہ لگا کر گھریلو استعمال کے لئے بجلی بھی حاصل ہو سکتی ہے۔

(iii) بائیو گیس یونٹ کی کوئی بو محسوس نہیں ہوتی، بلکہ اس سے ماحول زیادہ صاف ستھرا رہتا ہے کیونکہ گوبر اور اس پر آنے والے کیڑے اور کھیاں نہیں رہتے۔ استعمال میں گیس صاف ستھری ہوتی ہے۔ جلانے میں نہ وقت لگتا ہے اور نہ ہی لکڑی کی اپوں کی طرح دھواں ہوتا ہے جس سے آنکھیں خراب ہونے کا خدشہ ہے۔

(iv) بائیو گیس یونٹ سے حاصل ہونے والی کھاد بے بو اور سرمئی رنگ کی ہوتی ہے۔ اس میں نائٹروجن کی مقدار عام گوبر کی کھاد سے 10 گنا زیادہ ہوتی ہے۔ اس میں جراثیم بھی نہیں ہوتے جو وباؤں کو جنم دیتے ہیں۔ اس کھاد کو خشک کر کے بوریوں میں محفوظ رکھا جاسکتا ہے۔

ان فوائد کی وجہ سے ملک بھر کے دیہی علاقوں میں تیزی سے بائیو گیس کے یونٹ لگائے جا رہے ہیں اور ان کی مانگ روز بروز بڑھتی جا رہی ہے۔ چین اور بھارت میں بھی لاکھوں یونٹ لگے ہوئے ہیں۔

ہوائی چکی (Windmill): جہاں جہاں ہوا کی رفتار درمیانی یا تیز ہے اور ہوا اکثر چلتی ہے وہاں ہوائی چکیاں استعمال ہو سکتی ہیں۔ دیہی ترقی کی سکیم کے تحت دوساز کی چکیاں لگائی جا رہی ہیں۔ چھوٹی چکی تقریباً 40-60 میٹر کی گہرائی سے پانی کھینچ سکتی ہے یہ پانی انسان اور مویشی کے پینے کے لئے اور آبپاشی کے کام آتا ہے۔ ملک کے ساحلی علاقوں میں ہوا تیز ہوتی ہے یہاں پر بڑی چکیوں کے ذریعے بجلی بھی پیدا کی جاسکتی ہے۔

شمسی توانائی جمع کرنے والی ہموار پلیٹیں: اگر ہم مشاہدہ کریں کہ کسی گاڑی یا کمرے کی کھڑکیاں بند ہوں اور ان پر دھوپ پڑے تو اندر بہت گرمی ہو جاتی ہے۔ اس کی وجہ یہ ہے کہ شیشہ یا پلاسٹک سورج کی شعاعوں کے لئے تو شفاف ہے لیکن اندرونی گرم سطح سے نکلنے والی شعاعوں کے لئے غیر شفاف ہے چنانچہ کمرے یا گاڑی کے اندر حرارت جمع ہو جاتی ہے۔ اگر کمرے کی اندرونی سطحیں کالی ہوں تو یہ سورج کی شعاعوں کو بہتر جذب کرتی ہیں۔ اس اصول پر شمسی توانائی جمع کرنے کے لئے کالی ہموار سطحوں کے سامنے شیشہ یا پلاسٹک لگایا جاتا ہے۔ ایسی سطح پر پیدا ہونے والی حرارت اس کے ساتھ لگی ہوئی نالیوں میں پانی یا ہوا کو گرم کرتی ہے۔ حرارت سے پانی پھیل کر اوپر اٹھتا ہے اور مزید ٹھنڈا پانی نیچے سے داخل ہوتا ہے۔ اس طرح کے شمسی واٹر ہیٹر میں تقریباً $80^{\circ}C$ تک پانی گرم کیا جاسکتا ہے۔ یہ گھریلو استعمال کے لئے بہت موزوں ہے۔ ہمارے ملک میں زراعت میں گرم ہوا سے پیداوار خشک کی جاسکتی ہے۔ پیداوار جلدی خشک ہونے کے علاوہ گرد و غبار اور کیڑوں سے محفوظ رہتی ہے۔ ٹھنڈے علاقوں میں گرم پانی یا ہوا سے گھر بھی گرم کیے جاسکتے ہیں۔ ایک سادہ ڈبے پر شیشہ کا ڈھکنا دے کر سورج کی طرف موڑ دیئے۔ ہر منٹ پر پھر سورج کی طرف موڑ دیئے تو اس میں اتنی گرمی ہو جاتی ہے کہ کھانا پک سکتا ہے۔ آج کل شمسی توانائی کے چولھے بھی دستیاب ہیں۔

دنیا کی تمام یونیورسٹیز کے لیے انٹرن شپ رپورٹس، پروپوزل، پراجیکٹ اور تھیسز وغیرہ میں رہنمائی کے لیے رابطہ کریں۔

میکٹرک ایف اے آئی کامیابی کے لیے ایمل ایس کی مشقیں دستیاب ہیں۔

علامہ اقبال اوپن یونیورسٹی کی تمام کلاسز کی حل شدہ اسائنمنٹس، گیس پیپر زفری میں ہماری ویب سائٹ سے ڈاؤن لوڈ کریں ہاتھ سے لکھی ہوئی اور آن لائن ایل ایم ایس کی مشقیں دستیاب ہیں۔

(ii) ایک ہی سائز کے گملے لے کر ان میں برابر مقدار کی چکنی مٹی بھر لیں اور باقی میں اسی مقدار کی ریتیلی مٹی بھر لیں۔

(iii) ہر گملے میں ایک جیسی تعداد میں بیج بودیں۔

(iv) ان گملوں کو کسی ایسی جگہ پر رکھیں جہاں پر گملے تک روشنی (دھوپ) کی یکساں مقدار پہنچے۔

(v) انہیں برابر مقدار میں پانی دیا جائے۔

اس تجربے کے دوران آپ نے جن عوامل کو کنٹرول کیا ہے ان کی ترتیب کچھ اس طرح ہے۔

(i) بیجوں کا چناؤ۔ (ii) ریتلی اور چکنی مٹی کی مقدار

(iii) گملوں میں پودوں کی مقدار (iv) پودوں تک پہنچنے والی روشنی (v) پانی

گویا اس تجربے کے اختتام پر آپ کہہ سکتے ہیں کہ مختلف گملوں میں اگائے جانے والے پودوں کی نشوونما میں فرق مٹی کی قسم (ریٹلی یا چکنی) کی وجہ سے پیدا ہوا۔ سائنس میں تجربات کے دو بڑے فائدے ہیں۔ پہلا تو یہ ہے کہ تجربات کے دوران بعض اوقات کچھ نئے پہلو دریافت ہوتے ہیں۔ پنسلین دوائی کی دریافت بھی اسی قسم کے تجربات کا نتیجہ ہے اور دوسرا فائدہ یہ ہے کہ تجربات کو دہرایا جاسکتا ہے۔ اس طرح نہ صرف وہ سائنسدان جس نے مفروضہ قائم کیا ہو خود اپنے تجربات کو دہرا کر اپنے نتیجہ کی پڑتال کر سکتا ہے۔ بلکہ ہزاروں میل دور کوئی اور سائنسدان بھی انہیں تجربات کی مدد سے مفروضہ کی درستگی کی جانچ پڑتال کر سکتا ہے۔

سوال نمبر 28:

جواب: آبی آلودگی عموماً صنعتی فاضل مواد، شہروں کی گندگی اور سیوریج کو آبی ذخائر مثلاً دریاؤں، نالوں، جھیلوں، تالابوں اور سمندروں میں پھینکنے سے پیدا ہوتی ہے۔ کیڑے کاغذ، پلاسٹک اور دیگر کیمیکلز کے کارخانوں سے خارج ہونے والے فاسد مادوں میں بھاری دھاتیں۔ مثلاً کرومیم، لیڈ، مرکری وغیرہ اور زرہیلے مادے موجود ہوتے ہیں۔ جو پانی میں شامل ہو جاتے ہیں۔ پلاننگ کمیشن کے اعداد و شمار کے مطابق پاکستان کی %47 آبادی کو پینے کا صاف پانی میسر نہیں ہے۔ اسی لیے %140 اموات آلودہ پانی کے استعمال کی وجہ ہیں۔ خاص طور پر بچوں پر اس کا بہت اثر پڑ رہا ہے۔ اور ہر سال 10 بچے اسہال کی بیماری میں مبتلا ہو کر ایک سال کی عمر تک پہنچنے سے پہلے ہی انتقال کر جاتے ہیں۔

اثرات: گھروں اور بستیوں سے نکلنے والا پانی اور فالتو مواد جس میں بچی کچھی خوراک، ڈیٹرجنٹس اور انسانی اور حیوانی فضلات شامل ہوتے ہیں۔ ان کے آبی ذخائر سے پانی میں نمکیات اور نامیاتی مادے کی مقدار زیادہ ہو جاتی ہے۔ اور حل شدہ آکسیجن کم ہو جاتی ہے۔ لاہور کے نزدیک نالہ ڈیک اور دریائے راوی سے آبی آلودگی کے نتیجے میں مچھلیاں ناپید ہو چکی ہیں۔

علاوہ ازیں آلودگی کی وجہ سے پانی پینے اور دوسرے صنعتی استعمال کے قابل نہیں رہتا ان سے ہیضہ، ٹائیفائیڈ اور پیٹ کے کیڑوں جیسی بیماریاں پیدا ہوتی ہیں۔ فصلوں میں استعمال ہونے والی کیمیائی کھادیں اور نرم کش ادویات پانی کے ساتھ بہہ کر ندی نالوں اور زمینی پانی میں شامل ہو جاتی ہے۔ 27 جولائی 2003 میں لستمان سیرٹ نامی ایک یونانی تیل بردار جہاز کراچی کے ساحل پر چڑھ گیا۔ اور دو حصوں میں ٹوٹ گیا۔ تقریباً 20 ہزار ٹن خام تیل ساحل سمندر پر پھیل گیا۔ اس طرح کے واقعات بھی آبی آلودگی کا باعث بنتے ہیں جس سے نہ صرف آبی حیات کو خطرات لاحق ہو جاتے ہیں بلکہ انسانی حیات بھی اس سے لازماً متاثر ہوتی ہے۔

سوال نمبر 29: کیڑوں کی مختلف اقسام کی خصوصیات بیان کریں۔

جواب: کیڑے: یوں تو کیڑوں کی کئی اقسام ہوتی ہیں اور علم حیوانات میں ان کو مختلف جماعتوں میں تقسیم کیا گیا ہے۔ ہم ان میں سے صرف ایسی اقسام بیان کر رہے ہیں جو اپنی خوبیوں اور خامیوں کی وجہ سے انسانی زندگی میں بہت اہم ہیں۔

1- چنے کٹرے: یہ کٹرے پودوں کے پتوں کی طرح چبٹے اور پتلے ہوتے ہیں۔ ان میں سے کچھ طفیلی ہیں اور کچھ آزاد زندگی گزارتے ہیں۔ طفیلی ورمز کی مثالیں Tape worm اور Liver fluke ہیں۔

2- ٹیپ ورم: یہ جانور طفیلی ہیں اور انسانوں کی آنتوں میں رہتا ہے ٹیپ ورم کی شکل ایک فیتے جیسی ہوتی ہے۔ اور اس کا جسم مختلف قطعوں میں بٹا ہوتا ہے۔ اس کے انڈے بعض جانوروں کی گوشت میں موجود ہوتے ہیں۔ ایسی حالت میں یہ اپنے اوپر ایک غلاف چڑھا لیتے ہیں۔ اور فضلہ کے ذریعے خارج ہو جاتے ہیں۔ اور اکثر اوقات گھاس پھوس میں شامل ہو جاتے ہیں۔ جہاں سے یہ دوبارہ اسی گھاس کھانے والے جانوروں کے جسم تک پہنچ جاتے ہیں۔

3- گول کرم کیڑے: ان کیڑوں کا جسم لمبا اور گول ہوتا ہے اور دونوں سرے نوکیلے ہوتے ہیں۔ قد و قامت میں یہ بہت چھوٹے ہوتے ہیں۔ چبٹے کیڑوں کی طرح ان میں بھی طفیلی اور آزاد دونوں اقسام پائی جاتی ہیں۔ Ascasis اور یک ورم طفیلی گول کرم کی مثالیں ہیں۔

4۔ اسکیرس: یہ سائز میں نسبتاً بڑے ہوتے ہیں۔ اور انسانوں، گھوڑوں اور سور کی آنتوں میں پائے جاتے ہیں۔ آنتوں کے اندر انڈے کے ذریعے ان کی افزائش نسل ہوتی ہے۔ یہ انڈے فضلہ کے ذریعے خارج ہو کر انسانی خوراک یا پانی میں شامل ہو جاتے ہیں۔ جہاں سے دوبارہ انسانوں کی آنتوں تک پہنچ جاتے ہیں۔

5- قطعے دار کیڑے: ان کیڑوں کا جسم مختلف قطعوں میں تقسیم ہوا ہوتا ہے۔ کیچڑ اور چونک اس کی اہم مثالیں ہیں۔ جیسے نظام انہضام، افزائش نسل وغیرہ۔

6- کینچوا: کینچوا ایک ایسا جانور ہے جو تقریباً دنیا کے ہر حصے میں پایا جاتا ہے عام طور پر یہ نرم مٹی میں مل کر رہتا ہے۔ اس کی یہ عادت زراعت کے نقطہ نظر سے بہت فائدہ

دنیا کی تمام یونیورسٹیز کے لیے انٹرن شپ ریورٹس، پروپوزل، پراجیکٹ اور تھیسز وغیرہ میں رہنمائی کے لیے رابطہ کریں۔

پیشتر سے پتہ ایم اے ایم ایس سی ایم تک تمام کلاسز کی داخلوں سے پتہ ڈگری کے حصول تک کی تمام معلومات مفت میں حاصل کرنے کے لیے جاری ویب سائٹ کا ورژن کریں

میٹرک سے لے کر ایم اے ایم ایس سی ایم فل تک تمام کلاسز کی داخلوں سے میٹرڈ کری کے حصول تک ہا تمام معلومات مفت میں حاصل کرنے کے لیے ہماری ویب سائٹ کا وزٹ کریں

علامہ اقبال اپنی یونیورسٹی کی تمام کلاسز کی حل شدہ اسائنمنٹس، گیس پیپرز فری میں ہماری ویب سائٹ سے ڈاؤن لوڈ کریں ہاتھ سے لکھی ہوئی اور آن لائن ایل ایم ایس کی مشقیں دستیاب ہیں۔
کہا جاتا ہے۔

ایمیر یو اور اس کی نشوونما: اگر مادہ منفی خلیہ بادور ہو جائے تو رحم کی دیوار پھٹتی ہیں بلکہ اور موٹی اور مضبوط ہوتی ہے بارور خلیہ اس دیوار میں چپک جا ہے اور اس کی نشوونما شروع ہو جاتی ہے یہ خلیہ تقسیم در تقسیم ہوتا ہے اور کئی خلیوں پر مشتمل جسم کی صورت اختیار کر لیتا ہے۔
سوال نمبر 3: انزائمز کی خصوصیات اور ہماری روزمرہ زندگی میں ان کے کردار کی وضاحت کریں۔
جواب: انزائمز کی خصوصیات اور ہماری روزمرہ زندگی میں ان کا کردار: بعض اوقات کیمیائی عوامل کو تبدیل کرنے یا ان کی رفتار میں اضافہ کرنے کی ضرورت پیش آتی ہیں اس مقصد کے لئے کیمیا لست استعمال کئے جاتے ہیں۔ جو کیمیائی طور پر اپنی حالت کو برقرار رکھتے ہوئے کیمیائی عمل کو تبدیل کرتے یا اس کی رفتار میں بقدر ضرورت اضافہ کرتے ہیں۔
انزائمز کی خصوصیات: انزائمز کی خصوصیات درج ذیل ہیں۔

یہ پروٹین سے بنے ہوتے ہیں۔
کیمیائی عمل کے دوران یہ استعمال نہیں ہوتے یہ نہایت قلیل مقدار میں درکار ہوتے ہیں۔
یہ ایسے سبب شہریت پر عمل کرتے ہیں۔
انزائمز دوسرے پراثر نہیں ڈالتے۔

کوانزائمز: بعض انزائمز بذات خود کسی کیمیائی عمل میں حصہ نہیں لیتے بلکہ مینا بلوم کے لئے انہیں بعض دوسرے مرکبات کی ضرورت پڑتی رہتی ہے جو انہیں فعال بناتے ہیں انہیں کوانزائمز کہا جاتا ہے اس کے برعکس یہ پروٹین سے نہیں بنے ہوتے۔
روزمرہ زندگی میں کردار: جانداروں میں کیمیائی عوامل کی رفتار تیز کرنے کے علاوہ روزمرہ زندگی میں انزائمز خاص اہمیت کے حامل ہوتے ہیں کیمیکل انڈسٹری میں کافی مفید ہوتے ہیں ان سے تیز بھی تیار کی جاتی ہے۔ ان کا نوڈ انڈسٹری میں بھی کافی استعمال ہوتا ہے۔ انزائمز کی روزمرہ زندگی میں عام مثال گوشت کو نرم کرنے کے لئے یا انہیں انزائمز کی ہے۔ جو کہ پاپایا کو پودے سے حاصل ہوتی ہے۔

Download Free Assignments from

سوال نمبر 31: ذہنی صحت سے کیا مراد ہے؟ نیز ذہنی امراض کے اسباب اور ان اسباب کے روک تھام کے بارے میں اپنے خیالات کا اظہار کریں۔

جواب: ذہنی حفظان صحت: ایک تندرست اور صحت مند انسان کو جسمانی، روحانی اور ذہنی طور پر تندرست ہونا ضروری ہے کسی شخص کے نفسیاتی اور جذباتی طور پر اپنے ماحول سے مطابقت رکھنے کو ذہنی صحت کہا جاتا ہے۔ ذہنی صحت کے لیے مندرجہ ذیل شرائط ضروری ہیں ذہنی صحت کے حصول کے لیے ضروری ہے کہ۔

- i معاشرے کے کسی بھی فرد میں احساس کمتری پیدا نہ ہونے دی جائے۔
- ii ممکن مدد کر کے اسے واپس معاشرہ کا ایک فعال رکن بنانا چاہیے۔
- iii معاشرے یا گھر کا ماحول ایسا ہونا چاہیے کہ ہر شخص کو اس بات کا احساس ہو کہ معاشرے اور خاندان کے تمام افراد اس کے خیر خواہ ہیں یعنی معاشرے کے افراد میں مثبت انداز فکر معاشرے کے لیے نہایت ضروری ہے۔

ذہنی امراض کے اسباب:

i- مورثی اسباب ii- ماحولیاتی اسباب iii- دونوں اسباب کا مجموعہ
مورثی اسباب: ان سے مراد وہ اسباب جو کسی ایک شخص کو ورثے میں منتقل ہوتے ہیں مثال کے طور پر اونچی ذات اور نچلی ذات میں پیدا ہونے والا بچہ اعلیٰ ذات والے سے نیچے رہ کر سوچتا ہے وہ شخص جس کو ذہنی امراض وراثت میں ملیں ان کی ذہنی حالت کو راہ اعتدال پر لانا تھوڑا مشکل ہوتا ہے بہت سی ذہنی اور جسمانی بیماریاں بھی ایک نسل سے دوسری نسل میں منتقل ہوتی رہتی ہیں۔

ماحولیاتی اسباب: ماحول سے مراد وہ ماحولیاتی عوامل ہیں جو فرد کی صحت پر اثر انداز ہوتے ہیں ان میں پیدائش سے پہلے کا ماحول اور پیدائش کے بعد کا ماحول دونوں شامل ہیں ماں کا رحم جس میں بچہ پیدائش کے وقت تک نشوونما پاتا ہے پیدائش سے پہلے کا ماحول ہے بچہ جب ماں کے رحم میں ہوتا ہے تو ان کی طبعیاتی و ذہنی کیفیت مختلف ہوتی ہے۔

دونوں اسباب کا مجموعہ: وراثت اور ماحول دونوں فرد کی شخصیات پر اثر انداز ہوتے ہیں ڈاکٹر من کے مطابق وراثت فرد کے اندر امکانی استعداد پیدا کرتی ہے اور ان کو پھیلنے کا موقع اور ماحول فراہم کرتی ہے مثال کے طور پر ہر ایک بچے میں ہاکی کا کھلاڑی بننے کی صلاحیت ہوں لیکن اگر بچپن سے ہی اسے ناقص غذا ملے گی جس میں حیاتین کی کمی ہو اور تربیت بھی مناسب نہ کی جائے اور اسے وہ ماحول میسر نہ آئے جو ایک اچھے کھلاڑی کے لیے ضروری ہے تو اس میں بچے کی تمام تر صلاحیتیں زنگ آلود ہو جائیں گی اور وہ اچھا کھلاڑی نہیں بن سکے گا اس کے برعکس ایک بچہ کم صلاحیتیں لے کر پیدا ہوا ہو لیکن بہتر ماحول اور تربیت ملنے سے وہ یقیناً ایک بہتر کھلاڑی ثابت ہو سکتا ہے۔

ذہنی امراض کے اسباب کی روک تھام:

دنیا کی تمام یونیورسٹیز کے لیے انٹرن شپ رپورٹس، پروپوزل، پراجیکٹ اور تھیسز وغیرہ میں رہنمائی کے لیے رابطہ کریں۔

میلنگ ایف اے ایم ایس کی تمام کلاسز کی حل شدہ اسائنمنٹس، گیس پیپرز فری میں ہماری ویب سائٹ سے ڈاؤن لوڈ کریں ہاتھ سے لکھی ہوئی اور آن لائن ایل ایم ایس کی مشقیں دستیاب ہیں۔
کہا جاتا ہے۔
ایمیر یو اور اس کی نشوونما: اگر مادہ منفی خلیہ بادور ہو جائے تو رحم کی دیوار پھٹتی ہیں بلکہ اور موٹی اور مضبوط ہوتی ہے بارور خلیہ اس دیوار میں چپک جا ہے اور اس کی نشوونما شروع ہو جاتی ہے یہ خلیہ تقسیم در تقسیم ہوتا ہے اور کئی خلیوں پر مشتمل جسم کی صورت اختیار کر لیتا ہے۔
سوال نمبر 3: انزائمز کی خصوصیات اور ہماری روزمرہ زندگی میں ان کے کردار کی وضاحت کریں۔
جواب: انزائمز کی خصوصیات اور ہماری روزمرہ زندگی میں ان کا کردار: بعض اوقات کیمیائی عوامل کو تبدیل کرنے یا ان کی رفتار میں اضافہ کرنے کی ضرورت پیش آتی ہیں اس مقصد کے لئے کیمیا لست استعمال کئے جاتے ہیں۔ جو کیمیائی طور پر اپنی حالت کو برقرار رکھتے ہوئے کیمیائی عمل کو تبدیل کرتے یا اس کی رفتار میں بقدر ضرورت اضافہ کرتے ہیں۔
انزائمز کی خصوصیات: انزائمز کی خصوصیات درج ذیل ہیں۔
یہ پروٹین سے بنے ہوتے ہیں۔
کیمیائی عمل کے دوران یہ استعمال نہیں ہوتے یہ نہایت قلیل مقدار میں درکار ہوتے ہیں۔
یہ ایسے سبب شہریت پر عمل کرتے ہیں۔
انزائمز دوسرے پراثر نہیں ڈالتے۔
کوانزائمز: بعض انزائمز بذات خود کسی کیمیائی عمل میں حصہ نہیں لیتے بلکہ مینا بلوم کے لئے انہیں بعض دوسرے مرکبات کی ضرورت پڑتی رہتی ہے جو انہیں فعال بناتے ہیں انہیں کوانزائمز کہا جاتا ہے اس کے برعکس یہ پروٹین سے نہیں بنے ہوتے۔
روزمرہ زندگی میں کردار: جانداروں میں کیمیائی عوامل کی رفتار تیز کرنے کے علاوہ روزمرہ زندگی میں انزائمز خاص اہمیت کے حامل ہوتے ہیں کیمیکل انڈسٹری میں کافی مفید ہوتے ہیں ان سے تیز بھی تیار کی جاتی ہے۔ ان کا نوڈ انڈسٹری میں بھی کافی استعمال ہوتا ہے۔ انزائمز کی روزمرہ زندگی میں عام مثال گوشت کو نرم کرنے کے لئے یا انہیں انزائمز کی ہے۔ جو کہ پاپایا کو پودے سے حاصل ہوتی ہے۔
Download Free Assignments from
سوال نمبر 31: ذہنی صحت سے کیا مراد ہے؟ نیز ذہنی امراض کے اسباب اور ان اسباب کے روک تھام کے بارے میں اپنے خیالات کا اظہار کریں۔
جواب: ذہنی حفظان صحت: ایک تندرست اور صحت مند انسان کو جسمانی، روحانی اور ذہنی طور پر تندرست ہونا ضروری ہے کسی شخص کے نفسیاتی اور جذباتی طور پر اپنے ماحول سے مطابقت رکھنے کو ذہنی صحت کہا جاتا ہے۔ ذہنی صحت کے لیے مندرجہ ذیل شرائط ضروری ہیں ذہنی صحت کے حصول کے لیے ضروری ہے کہ۔
i معاشرے کے کسی بھی فرد میں احساس کمتری پیدا نہ ہونے دی جائے۔
ii ممکن مدد کر کے اسے واپس معاشرہ کا ایک فعال رکن بنانا چاہیے۔
iii معاشرے یا گھر کا ماحول ایسا ہونا چاہیے کہ ہر شخص کو اس بات کا احساس ہو کہ معاشرے اور خاندان کے تمام افراد اس کے خیر خواہ ہیں یعنی معاشرے کے افراد میں مثبت انداز فکر معاشرے کے لیے نہایت ضروری ہے۔
ذہنی امراض کے اسباب:
i- مورثی اسباب ii- ماحولیاتی اسباب iii- دونوں اسباب کا مجموعہ
مورثی اسباب: ان سے مراد وہ اسباب جو کسی ایک شخص کو ورثے میں منتقل ہوتے ہیں مثال کے طور پر اونچی ذات اور نچلی ذات میں پیدا ہونے والا بچہ اعلیٰ ذات والے سے نیچے رہ کر سوچتا ہے وہ شخص جس کو ذہنی امراض وراثت میں ملیں ان کی ذہنی حالت کو راہ اعتدال پر لانا تھوڑا مشکل ہوتا ہے بہت سی ذہنی اور جسمانی بیماریاں بھی ایک نسل سے دوسری نسل میں منتقل ہوتی رہتی ہیں۔
ماحولیاتی اسباب: ماحول سے مراد وہ ماحولیاتی عوامل ہیں جو فرد کی صحت پر اثر انداز ہوتے ہیں ان میں پیدائش سے پہلے کا ماحول اور پیدائش کے بعد کا ماحول دونوں شامل ہیں ماں کا رحم جس میں بچہ پیدائش کے وقت تک نشوونما پاتا ہے پیدائش سے پہلے کا ماحول ہے بچہ جب ماں کے رحم میں ہوتا ہے تو ان کی طبعیاتی و ذہنی کیفیت مختلف ہوتی ہے۔
دونوں اسباب کا مجموعہ: وراثت اور ماحول دونوں فرد کی شخصیات پر اثر انداز ہوتے ہیں ڈاکٹر من کے مطابق وراثت فرد کے اندر امکانی استعداد پیدا کرتی ہے اور ان کو پھیلنے کا موقع اور ماحول فراہم کرتی ہے مثال کے طور پر ہر ایک بچے میں ہاکی کا کھلاڑی بننے کی صلاحیت ہوں لیکن اگر بچپن سے ہی اسے ناقص غذا ملے گی جس میں حیاتین کی کمی ہو اور تربیت بھی مناسب نہ کی جائے اور اسے وہ ماحول میسر نہ آئے جو ایک اچھے کھلاڑی کے لیے ضروری ہے تو اس میں بچے کی تمام تر صلاحیتیں زنگ آلود ہو جائیں گی اور وہ اچھا کھلاڑی نہیں بن سکے گا اس کے برعکس ایک بچہ کم صلاحیتیں لے کر پیدا ہوا ہو لیکن بہتر ماحول اور تربیت ملنے سے وہ یقیناً ایک بہتر کھلاڑی ثابت ہو سکتا ہے۔
ذہنی امراض کے اسباب کی روک تھام:
دنیا کی تمام یونیورسٹیز کے لیے انٹرن شپ رپورٹس، پروپوزل، پراجیکٹ اور تھیسز وغیرہ میں رہنمائی کے لیے رابطہ کریں۔

میٹرک ایف اے آئی کام بی اے فی کام ، بی الیہ، بی ایس ایم اے ایم ایڈ ایم ایس سی کی پی ڈی ایف اسائنمنٹس ہماری ویب سائٹ سے مفت میں ڈاؤن لوڈ کریں یا تھم سے لکھی ہوئی اور ایل ایم ایس کی انفرادی امتحانی مشقوں کے لیے ایکٹیوی کے نمبرز پر راج کر رہیں۔

اس طرح عہد جدید کا آغاز ہوا۔ دیگر قدیم تہذیبوں میں بھی ہو ہے کی فلزکاری بہت ترقی یافتہ فن کی صورت میں موجود تھی اسی طرح قدیم مصری بھی لوہے کے استعمالات سے واقف تھے۔ اس کے علاوہ بھاری، وزنی اور چمکدار چیزوں کو بھی ایجاد کیا جاتا رہا۔ چنانچہ ان مشاہدات کی بنا پر ہم اپنے اطراف میں پائی جانے والی اشیاء کو مندرجہ ذیل گروہوں میں تقسیم کرتے ہیں۔

سوال نمبر 34: ہوا میں موجود مختلف گیسوں کی اہمیت کا جائزہ لیں۔

-۷-

-2

ii

iii

11

-3

ك

استد

جواب: گندھک (Sulphur):

۱- آزاد حالت ۲- مرکب حالت

۲۰۲

i. س

.ii

iv. مددنی طور پر سبزیوں، مہسن، سرسوں اور انڈے میں بھی سفر کے مرکبات پائے جاتے ہیں۔

تیار

مواضع :- لکھنؤ، رورہ، کراچی اور سکون سورت میں ہوئی ہے ۔ اور اسے باریک سفوف میں فی سبیدی لیا جاسکتا ہے۔

۲۳

استعمالات:

۱۔ تیزاب بنانے کے کام آتی ہے۔

دنیا کی تمام یونیورسٹیز کے لیے انٹرن شپ رپورٹس، پروپوزل، پراجیکٹ اور تھیسز وغیرہ میں رہنمائی کے لیے رابطہ کریں۔

میٹرک ایف اے آئی کام بی اے بی کام ، بی ایڈ، بی ایس ایم اے ایم ایڈ ایم ایس سی کی پی ڈی ایف اسائنمنٹ جاری ویب سائٹ سے مفت میں ڈاؤن لوڈ کریں ہاتھ سے لکھی ہوئی اور ایل ایم ایس کی انفرادی امتحانی مشقوں کے لیے کیدی کے نمبرز پر رابطہ کریں

۳۔ قدرتی ربڑ میں گندھک ملا کر اس سے ٹائمر بنائے جاے ہیں۔

۵۔ گندھک جلد کی بیماریوں کے لئے استعمال ہونے والی مرہم بنانے کے کام آتی ہے۔

۶۔ فاسفورس کے ساتھ ماحس کی صنعت میں استعمال ہوتی ہے۔

۷۔ گندھک پوٹاشیم نائٹریٹ اور کوئلہ بارود کے اہم اجزاء ہیں۔

جواب:- واشنگ پاورز:- ڈیڑ جنٹ کی ایجاد سے پہلے کپڑے دھونے کے لیے خالص صابن کو مختلف صورتوں میں استعمال کیا جاتا تھا۔ خالص صابن کو باریک

باریک ٹکڑوں کی شکل میں بنا کر استعمال کیا جاتا ہے عام صابن بھاری پانی کے ساتھ مل کر میل کچیل کو آسانی سے دور کر سکتا ہے۔

خالص صابن اور غیر صابنی مرکبات داغ دھبوں کو با آسانی دور نہیں کر سکتے اس لیے صابن اور غیر صابنی ڈیٹرجنٹ میں چند کیمیائی مرکبات ملائے جاتے ہیں اور پاؤڈر

حاصل کیا جاتا ہے۔ جسے واشنگ پاؤڈر کہا جاتا ہے مندرجہ بالا اخراہیوں کو دور کرنے کے لیے جو مرکبات شامل کیے جاتے ہیں وہ یہ ہیں۔

سوڈنیم کاربونیٹ (دھوپ سوڈا)

سوڈنیم ٹرائی فاسفیٹ، ساڈنیم ہر بوریٹ، سوڈنیم کاربوس، میتھائل سیلولوز، زنک وغیرہ۔

ان مرکبات کے ڈیٹر جنٹ یا صابن میں شامل کر کے واشنگ پاؤڈر بنانے کا مقصد یہ ہے کہ یہ مرکبات کپڑوں کی دھلائی اور نکھار میں مخصوص کردار ادا کرتے ہیں۔

سوال نمبر 37: مندرجہ ذیل پر نوٹ تحریر کریں۔

Download Free Assignments from خلائی نسخہ (الف)

(ب) بجلی کے استعمال کے لیے عام حفاظتی اصول

جواب: (الف) خلائی تسخیر: 14 اکتوبر 1957ء میں روس نے پہلا مصنوعی سیارہ سپونیک-1 خلا میں چھوڑا دنیا بھر کے ریڈیو سٹیشنوں پر اس کی نشر ہونے والی

آواز بیپ بیپ سنائی دی۔ 31 جنوری 1958 میں امریکہ نے بھی پہلا سیارہ ایکسپلورر-1 گردش میں ڈالا۔ اور اس کے ساتھ ہی دونوں ممالک کی خلائی دوڑ شروع ہو گئی

۱۔ ابتدائی دور میں ارضی سیاروں کے مقاصد میں زمین کی بیرونی فضا کی تحقیقات مثلاً ہوا کی کثافت، درجہ حرارت، شمسی توانائی، خلا میں برقی مقناطیسی شعاعوں کی موجودگی، خلا

نئی زرات اور شہاب ثاقب کا گزرو غیرہ اور بہت سے دورے مقصد شامل تھے۔ ارضی سیاروں کے علاوہ تفتیشی خلائی راکٹ بھی خلا میں بھیجے جانے لگے جو چاند اور قمر بی

سیاروں کے قریب سے گزر کر یا پھر ان کی سطح پر پہنچ کر وہاں سے معلومات حاصل کرنے لگے۔ مثلاً چاند پر ہوا کی غیر موجودگی اور چاند کی پچھلی سطح کی تصویر، یعنی جوز مین سے

کبھی بھی نظر نہیں آتی۔ زہرہ مرثخ اور دوسرے سیاروں کی بھی اطلاعات موصول ہونے لگیں۔ 1960 میں پہلی بار ایک خلائی راکٹ کو بحفاظت خلا سے زمین پر اتارا گیا

۔ روسی خلا باز یوری گا گرین نے 1961 میں پہلی بار خلا میں چہل قدمی کی اور اس کے ساتھ ویلنٹینا تریشکو وا تھیں۔ 1965 میں دوسیاروں کے خلا بازوں نے خلا میں

ملاقات کی 16 جنوری 1969 کو تین خلابازوں کے ساتھ امریکی راکٹ اپولو-II زمین اے پروانہ ہوا۔ چاند کی گردش میں آ کر ایک حصہ دو خلابازوں کے ساتھ الگ

ہو گیا اور نیل آرمسٹرانگ اور ایڈون ایبلڈرن نے پہلی بار چاند پر قدم رکھا اور وہاں 21 گھنٹے خلا میں گزارے۔ وہاں سے مٹی کے نمونے حاصل کئے اور یہ منظر لاکھوں افراد

نے براہ راست ٹی وی سکرین پر دیکھا پھر وہ دونوں اپنے تیسرے ساتھی سے مل گئے اور یوں خلا کی تسخیر ہوئی۔

خلا کی تسخیر کو انسان نے بڑی کامیابی سے انسانی فلاح کے لئے استعمال کیا ہے۔ سب سے زیادہ کامیابی خلا میں سیارے بھیج کر مختلف قسم کی معلومات حاصل کی جا رہی ہیں

جن میں سب سے زیادہ موسم کے بارے میں معلومات ہیں اب لوگ سمندر وغیرہ کا سفر موسم کی صورت حال جان کر کرتے ہیں۔ اسی طرح خلا میں بھیجے گئے مواصلاتی

سیاروں کی مدد سے پوری دنیا میں رابطہ نیا تس آسان ہو گیا ہے اب لوگ گھر بیٹھے ساری دنیا کے حالات جان لیتے ہیں۔ ٹیلی ویژن کی نشریات، موبائل کمیونیکیشن یہ سب

خلائی سیاروں کی مدد سے ممکن ہوا ہے۔ اس کی مدد سے اب زراعت میں کافی ترقی ہو رہی ہے کہ لوگ بارشوں کے بارے میں پہلے ہی جان کر زمین کاشت کرتے ہیں۔ ہم

کہہ سکتے ہیں کہ خلائی سفیر نے انسان کی فلاح اور ترقی میں اولین کردار ادا کیا ہے۔

(ب) بجلی کے استعمال کے لیے عام حفاظتی اصول: جہاں بجلی کے صحیح استعمال سے ہمیں بہت سے کاموں میں مدد ملتی ہے وہاں اس کے غلط استعمال سے حادثات اور

موت بھی واقع ہوئی ہے۔ انسانی جسم میں الیکٹرک کرنٹ کے گزرنے سے جھٹکا محسوس ہوتا ہے۔ جس کی شدت الیکٹرک کرنٹ کی مقدار پر منحصر ہے۔ یہ معلوم ہے کہ

الیکٹرک پینٹشل زیادہ ہونے سے الیکٹرک کرنٹ بھی زیادہ ہوگی لہذا الیکٹرک پینٹشل (مثلاً کھریلو بجلی کے پینٹشل سے) احتیاط کیجئے۔ بجلی کا کام مناسب نان کنڈیکٹر

اشیاء (مثلاً ربڑ کے دستانے، لکڑی کی سیڑھی وغیرہ) کے ذریعے کیجئے۔

چند حفاظتی اصول یہ ہیں:

دنیا کی تمام یونیورسٹیز کے لیے انٹرن شپ ریورٹس، پروپوزل، پراجیکٹ اور تھیسز وغیرہ میں رہنمائی کے لیے رابطہ کریں۔

میٹرک ایف اے آئی کام بی اے بی کام ، بی ایڈ، بی ایس ایم اے ایم ایڈ ایم ایس سی کی پی ڈی ایف اسائنمنٹ جاری ویب سائٹ سے مفت میں ڈاؤن لوڈ کریں ہاتھ سے لکھی ہوئی اور اصل ایم ایس کی انفرادی امتحانی مشقوں کے لیے ایکٹیوی کے نمبرز پر رابطہ کریں

۱۔ گھر کے باہر بجلی کے کھمبے، تنصیبات اور خصوصاً گرمی ہوئی تاروں کو چھونے سے پرہیز کیجئے اور بچوں کو ان سے دور رکھیں۔ کھلا ہوا بجلی کا باکس یا گرمی ہوئی تاریں دیکھتے تو فوراً اپڈا (بجلی فراہم کرنے کا سرکاری ادارہ) کا اطلاع دیں۔

۲۔ آسانی بجلی کی گرج چمک کے دوران درخت کے نیچے یا ندی نالے میں نہ ٹھہریے۔ یہ خطرناک ہو سکتا ہے۔

۳۔ بچوں کو بجلی کے آلات تاروں، پلگ وغیرہ سے دور رکھیں۔ اکثر چھوٹے بچے ایسی چیزوں سے کھیلتے ہوئے حادثات کا شکار ہو جاتے ہیں کیونکہ وہ بجلی کے خطرات کو نہیں سمجھتے ہیں۔

۴۔ اندھیرے میں بغیر روشنی کے الیکٹرک سرکٹز پر کام نہ کیجئے۔

۵۔ کسی الیکٹرک سرکٹ کو ہاتھ لگانے یا آلہ لگانے سے پہلے مین سوئچ اور مقامی سوئچ کو بند کیجئے۔ کام کرنے یا آلہ لگانے کے بعد سوئچ کھول دیں۔

۶۔ برقی آلات کو ضرور ارتھ کیجئے۔

۷۔ کسی ایک مقامی پوائنٹ پر زیادہ آلے نہ لگائیے۔ زیادہ الیکٹرک کرنٹ سے تاریں گرم ہو کر شارٹ سرکٹ اور آگ لگنے کا خطرہ ہے۔

۸۔ فیوز میں مناسب فٹم کی تار لگائیے نہ کہ عام تار جس سے فیوز کا حفاظتی مقصد ختم ہو جاتا ہے۔

۹۔ کٹی اور گھسی ہوئی تاریں، ڈھیلے پلگ اور جوڑ فوراً تبدیل کیجئے۔

۱۰۔ پانی اچھا کنڈیکٹر ہے اس لئے نمی کی وجہ سے حادثات پیش آتے ہیں۔ لہذا الیکٹرک سرکٹ کو ہر طرح کی نمی سے بچائیے۔ نم دیواریں باورچی خانے، اور غسل

خانے میں خاص احتیاط کیجئے۔ برقی آلات کو یانی سے نہ دھویئے، نہ یانی سے صاف کیجئے۔

۱۱۔ کبھی بھی گیلے ہاتھ پا جسم سے سوئچ یلگ، آلہ وغیرہ نہ چھوئے۔

۱۲۔ ہاتھوں پر بڑا پالا سٹک کے دستانے اور بغیر کیل کے جوتے پہن کر الیکٹرک سرکٹ پر کام کیجئے۔ نیز لکٹری کے سنول پاسٹیٹھی بوری یا موٹے کاغذ کی تہہ پر چڑھا کر

کام کیجئے۔ دیوار کو چھونا اتنا ہی خطرناک ہے جتنا براہ راست زمین کو۔

۱۳۔ الیکٹرونک سرکٹ پر کام کے لئے اسے اوزار استعمال کیجئے جن کے دستے نان کنڈکٹر اشیاء (رہنما سٹیک جینی میٹل وغیرہ) کے سننے ہوئے ہوں یا ان پر کوئی

انسولیٹر کی تہہ چڑھی ہوئی ہو۔

۱۴۔ شارٹ سہ کٹ سے پیدا ہونے والی آگ کو مانی سے نہ بجھائے اسکا کرنے سے بجلی پھٹنے کا خطرہ ہے۔

۱۵۔ کسی شخص کے کپڑے ہلاتے ہوئے تو ان پر موٹا کمبل یا پوری وغیرہ لیٹ کر بچھائے۔

سوال نمبر 38: (الف) راکٹ کا اصول کیا ہے؟

ہوائی جہاز کا اسجادرائیٹ برادر نے 1930ء میں ایک - جس کے بعد دوسرے انسان کی ایک برائی خواہش کہ وہ برندول کی طرح آسمان میں اڑ سکے پوری ہوئی لیکن اس کے ساتھ

نسان کے دل میں جستجو بھی زمانہ بقیم نہیں رہی کہ وہ غلامی کے راجے آستانِ رموز و مقامِ احمر میں فکر و تحقیق کو سمجھنے والی اجازت کا اتحاد سے اس میں خاطر خدا کا سامانی

[illegible]

تیسری بات یہ ہے کہ اگرچہ ان کے پاس ایک بڑا سا گھر تھا مگر وہ اس کے باوجود بے گھر محسوس کرتے تھے۔

بمبئی تک پائے جائے ہیں۔ مین یہ وزارت اے ام ہوئے ہیں کہ ان کی مدد سے ویری پیر و اور مردھانہ میں دیا جائیگا۔

زیادہ بندی نہ کی جائے۔ میں جوں کا توں اس مسئلہ کا جواب دے رہا ہوں۔ میں اس کی وجہ سے پیچھے ہٹ کر

اور ان کو اوپر کی طرف اٹھانا ہوتا ہے۔ جب کہ ہوا ابی کو موجود نہ ہو ایسے میں کہ کام صرف اور صرف رائے کی مدد سے ہوسکتا ہے۔

رالت کے اصول کو سمجھنے کے لیے ہم دیکھیں ہیں اگر ایک عبارت کو چھلایں اس کا منہ اپنی انہیوں کی مدد سے بند کر کے پیچھے کی طرف چھوئیں تو عبارت کے یوں سے ہوا میری

سے باہر تھے اور اس نے سمجھ ہی عبارتہ اپنی مخالف سمت میں اوپر اٹھے۔

رائٹ بھی اسی طرح سے اپنی پشت سے میس جارہتا ہے اور اوپری جانب اٹھتا ہے۔ حلاء میں جہازی احراف تبدیل کرے اور جہاز کو موڑنے کے لیے سی سی بی اصول

اسمٰعیل لیا جاتا ہے۔ یس جس اطراف میں جاری ہوئی ہیں جہاز اس کی مخالف سمت میں چلتا ہے۔ رائٹ میں استعمال لیا جائے والا ایندھن سی کے میں یا مائع تبدیل شدہ

ہائیدروجن ہوتی ہے جسے اینجن کو جہ کہ مائع حالت میں وہی ہے اس میں جلایا جاتا ہے۔ یہ پیس سنندروں کی صورت میں رائٹ میں لے جائے جاتی ہے۔ جتنے لے لے

میں جو بیس پیدا ہوئی ہیں وہ بچہ کی طرف خارج ہوئی ہیں۔ جس سے رائلٹ لودھکا لگتا ہے اور وہ اوپر کی طرف پرواز کرتا ہے۔

تیز رفتاری سے چلائے گئے لئے رانوں میں ایندھن کی بہت زیادہ ضرورت ہوتی ہے۔ اس میں ایندھن بڑے بڑے میٹھوں میں بھرا لیا جاتا ہے۔ اجیسر زے رانوں کے کئی

حصے بنانے شروع کر دیئے ہیں۔ انہیں مٹی تیار کراکٹ (Multi Stage Rocaent) کہتے ہیں۔ جیسے ہی ایک تاج پر موجود ایندھن ستم ہوتا ہے۔ وہ جہاز سے الگ ہو

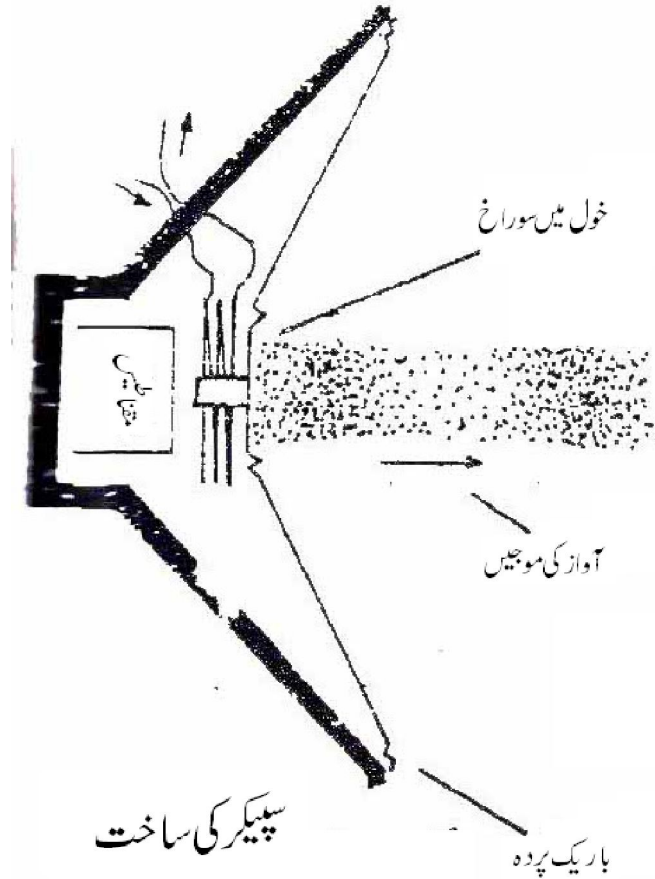
جاتا ہے۔ تاکہ اس کا وزن مزید نہ اٹھانا پڑے یوں خلا میں سفر کے دوران جہاز ہلکا ہوتا جاتا ہے۔ جس سے اس کی رفتار تیز ہو جاتی ہے۔ اور یوں آخر میں جہاز کا وزن یا بوجھ

ایک فیصد بھی نہیں رہ جاتا۔ خلا میں چونکہ کشتی ٹھل نہیں ہے۔ اس لئے لوگ خلا میں اڑتے رہتے ہیں۔ وہاں بے وزنی کیفیت ہوتی ہے۔

دنیا کی تمام یونیورسٹیز کے لیے انٹرن شپ ریورٹس، پروپوزل، پراجیکٹ اور تھیسز وغیرہ میں رہنمائی کے لیے رابطہ کریں۔

علامہ اقبال اوپن یونیورسٹی کی تمام کلاسز کی حل شدہ اسائنمنٹس، گیس پیپرز فری میں ہماری ویب سائٹ سے ڈاؤن لوڈ کریں ہاتھ سے لکھی ہوئی اور آن لائن ایل ایم ایس کی مشقیں دستیاب ہیں۔

(ب) سپیکر کی شکل بنا کر اس کے مختلف حصوں کی نشان دہی کریں۔



سوال نمبر 39: (الف) کیمیائی اور سٹوریج سیل کا تصور واضح کریں۔

جواب: کیمیائی سیل: عام طور پر استعمال کیے جانے والے کیمیائی سیل کہلاتا ہے۔ پہلا کیمیائی سیل 1980ء میں ایجاد ہوا تھا۔ اس سیل میں مثبت منفی برقی بار ہوتے ہیں۔ جو برقی دباؤ پیدا کرنے والی کیمیائی قوت کے حامل ہوتی ہیں۔ سیل کا خول جست پر منفی برقی بار ہوتا ہے۔ اس لئے کاربن مثبت برقیہ اور جست منفی برقیہ کہلاتا ہے۔ دونوں برقیہوں کو اگر تار سے جوڑ دیا جائے تو برقی رو حاصل ہوگی۔ اس کا مشاہدہ کرنے کیلئے دونوں برقیہوں کے درمیان بلب لگا دیا جائے تو جب برقیہوں کو آپس میں جوڑا جائے گا تو بلب روشن ہو جائے گا۔

عام سیل میں مثبت منفی برقی بار ہوتے ہیں۔ جو برقی دباؤ پیدا کرنے والی کیمیائی قوت کے حامل ہوتی ہیں۔ سیل کا خول جست کا بنا ہوتا ہے۔ اس خول میں نیم گیلا مصالح بھرا ہوتا ہے۔ بیچ میں کاربن پر مثبت اور جست پر منفی برقیہ کہلاتا ہے۔ اس لئے کاربن مثبت برقیہ اور جست منفی برقیہ کہلاتا ہے۔ دونوں برقیہوں کو اگر تار سے جوڑ دیا جائے تو برقی رو حاصل ہوگی۔

سٹوریج سیل: (Storage Cell): سٹوریج سیل یا بیٹری سیل ایسے کیمیائی سیل ہوتے ہیں جنہیں بار بار چارج کر کے استعمال میں لایا جاسکتا ہے۔ ان کو استعمال سے پہلے ان میں برقی رو گزاری جاتی ہے۔ جس کے زیر اثر سیل میں کئی کیمیائی تبدیلیاں پیدا ہوتی ہیں۔ جب دونوں برقیہوں کو آپس میں جوڑا جاتا ہے تو ان میں کیمیائی تبدیلیوں کی وجہ سے برقی رو الٹی سمت میں بہنے لگتی ہے۔ جب سیل کا برقی دباؤ کمزور پڑ جاتا ہے تو اسے دوبارہ چارج کیا جاتا ہے۔ سٹوریج سیل گاڑیوں، ٹرکوں، بسوں وغیرہ کے انجن میں پٹرول کو چلانے اور لائٹس جلانے کیلئے استعمال کئے جاتے ہیں۔

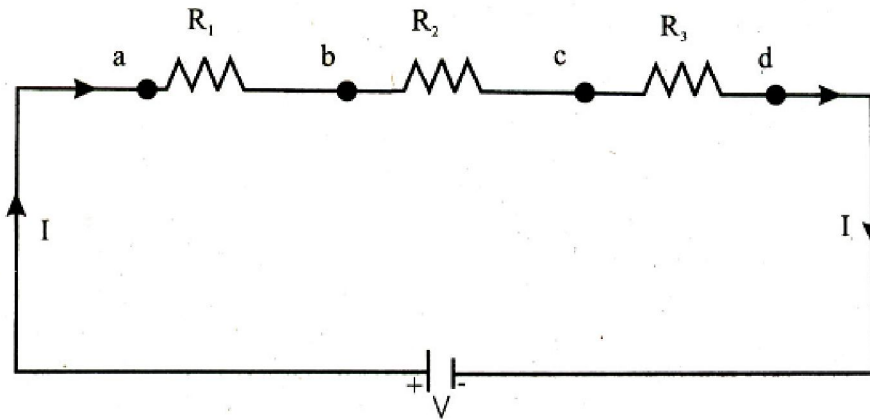
(ب) مزاحمتوں کے سلسلہ وار اور متوازی جوڑوں کی وضاحت کریں۔

مزاحمتوں کا سلسلہ وار جوڑ:

دنیا کی تمام یونیورسٹیز کے لیے انٹرن شپ رپورٹس، پروپوزل، پراجیکٹ اور تھیسز وغیرہ میں رہنمائی کے لیے رابطہ کریں۔

میٹرک سے ایم ایس ایس ایم ایڈمیٹریس کی پی ڈی ایف اسائنمنٹس ہماری ویب سائٹ سے مفت میں ڈاؤن لوڈ کریں ہاتھ سے لکھی ہوئی اور ایل ایم ایس کی انفرادی امتحانی مشقیں کے لیے اکیڈمی کے نمبرز پر رابطہ کریں

علامہ اقبال اوپن یونیورسٹی کی تمام کلاسز کی حل شدہ اسائنمنٹس، گیس پیپر زفری میں ہماری ویب سائٹ سے ڈاؤن لوڈ کریں ہاتھ سے لکھی ہوئی اور آن لائن ایل ایم ایس کی مشقیں دستیاب ہیں۔



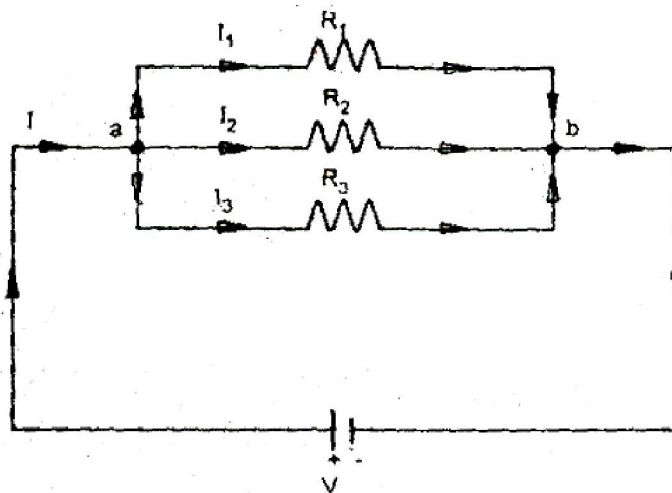
مزاحمتوں کا سلسلہ وار جوڑ

درج بالا شکل میں تین مزاحمتیں (Resistors) جن کی مزاحمت بالترتیب R_1 , R_2 , اور R_3 ہیں اس طرح جوڑ دیئے گئے ہیں کہ ہر مزاحمت میں سے کرنٹ کی ایک ہی مقدار گزر رہی ہے اس سرکٹ میں کرنٹ گزارنے کے لیے صرف ایک ہی راستہ ہے، مزاحمتوں کے اس طرح کے جوڑ کو جو کرنٹ گزارنے کے لیے صرف ایک ہی راستہ مہیا کرتا ہے سیریز یا سلسلہ وار جوڑ کہلاتا ہے۔

مزاحمتوں کے اطراف دو لیج کا مجموعہ بیڑی کے دو لیج کے برابر ہوتا ہے۔ ان مزاحمتوں کی جگہ ہم برقی آلات بھی استعمال کر سکتے ہیں۔ اگر کوئی ایک برقی آلہ خراب ہو جاتا ہے تو کرنٹ گزرنا بند ہو جاتی ہے اور یوں سرکٹ نامکمل ہو جاتا ہے۔ اس لیے گھروں میں برقی آلات سلسلہ وار نہیں جوڑا جاتا۔

مزاحمتوں کا متوازی جوڑ:

مزاحمتوں کا متوازی جوڑ:



مزاحمتوں کا متوازی جوڑ

شکل میں تین مزاحمتیں (Resistors) جن کی مزاحمتیں بالترتیب R_1 , R_2 , اور R_3 متوازی جڑی ہوئی ہیں مزاحمتوں کے دونوں سرے باہم ملے ہوئے ہیں۔ اس لیے کرنٹ ایک سرے پر پہنچ کر مختلف راستے اختیار کر لیتی ہے اور کرنٹ کی مقدار مختلف مزاحمتوں کے مطابق تقسیم ہو جاتی ہے جبکہ پوٹینشل کا فرق ہر مزاحمت کے سروں کے درمیان ایک جیسا رہتا ہے۔ مزاحمتوں کے اس طرح کے جوڑ کو جس میں پوٹینشل کا فرق ہر مزاحمت کے سروں کے درمیان ایک جیسا رہے جبکہ کرنٹ کی مختلف مقدار ہو۔ پیرالل یا متوازی جوڑ کہلاتے ہیں۔ متوازی جڑے ہوئے برقی آلات میں سے اگر ایک آلہ خراب ہو جائے تو کرنٹ باقی آلات میں سے گزرتی رہتی ہے۔ اس لیے باقی آلات صحیح کام کرتے ہیں لہذا گھریلو وائرنگ میں برقی آلات کا سلسلہ وار نہیں، بلکہ متوازی جوڑا جاتا ہے

سوال نمبر 40: نیوکلیئر کے حصول کے مختلف طریقوں کو بیان کریں۔

جواب: نیوکلیئر توانائی: (Nuclear Energy): وہ توانائی جو ایٹم کے نیوکلیئس سے حاصل ہو۔ نیوکلیئر توانائی کہلاتی ہے۔ نیوکلیئس ایٹم کے درمیانی حصے کو کہتے

ہیں۔ اس میں پروٹان اور نیوٹران پائے جاتے ہیں۔
نیوکلیئر توانائی حاصل کرنے کے طریقے:- تجربہ گاہ نیوکلیئس سے توانائی حاصل کرنے کے لئے عموماً دو طریقے استعمال کیے جاتے ہیں۔

(ii) نیوکلیئر فیوژن (Nuclear Fusion)

(i) نیوکلیئر فشن (Nuclear Fission)

دنیا کی تمام یونیورسٹیز کے لیے انٹرن شپ ریورٹس، پروپوزل، پراجیکٹ اور تھیسز وغیرہ میں رہنمائی کے لیے رابطہ کریں۔

میٹرک ایف اے کی کام جی اے بی کام ، بی ایڈ ، بی ایس ایم اے ایم ایڈ ایم ایس سی پی کی ڈی ایف ایف اساتذہ محترمہ ہری ویب سائٹ سے مفت میں ڈاؤن لوڈ کریں ہاتھ سے لکھی ہوئی اور ایل ایم ایس کی انفرادی امتحانی مشقوں کے لیے کیڈمی کے نمبرز پر درجہ کریں

علامہ اقبال اوپن یونیورسٹی کی تمام کلاسز کی حل شدہ اسائنمنٹس، گیس پیپر زفری میں ہماری ویب سائٹ سے ڈاؤن لوڈ کریں ہاتھ سے لکھی ہوئی اور آن لائن ایل ایم ایس کی مشقیں دستیاب ہیں۔

(i) نیوکلیر فشن (Nuclear Fission): اس عمل کے دوران ایک بھاری نیوکلئیس کو توڑ کر توانائی حاصل کی جاتی ہے۔ یہ عمل 1939ء میں جرمنی میں دریافت ہوا۔ یورینیم (فطرت میں پایا جانے والا سب سے بھاری عنصر) اور پلوٹونیم کے ایٹم ایک خاص عمل سے تقریباً برابر حصوں میں ٹوٹ کر ہلکے عناصر کے ایٹم میں تبدیل ہو جاتے ہیں۔ اس ٹوٹنے کے عمل کو نیوکلیر فشن کہتے ہیں۔ ساتھ ہی بھاری مقدار میں حرارت اور دوسری توانائی خارج ہوتی ہے۔ دریافت ہوا ہے کہ نیوکلیر فشن سے حاصل ہلکے عناصر کے ایٹم کا مادہ اصلی ایٹم کے مادہ سے کچھ کم ہوتا ہے۔ سائنسدان آئن سٹائن کے مطابق بقیہ مادہ توانائی میں تبدیل ہو جاتا ہے۔ چونکہ یہ توانائی نیوکلئیس کے ٹوٹنے سے حاصل ہوتی ہے۔ اس لیے اسے نیوکلیر توانائی کہتے ہیں۔ سائنس دانوں نے جلد نیوکلیر توانائی پر قابو پایا اور اس کا پہلا استعمال 1945ء میں جاپان پر ایٹم بم گرانے کی صورت میں ہوا۔ 1956ء سے نیوکلیر ری ایکٹر بن رہے ہیں۔ جن سے بجلی کے علاوہ زراعت اور طب کے لئے مفید اشیاء حاصل ہوتی ہیں۔ ان کے اندر محتاط طریقے سے نیوکلیر فشن کا عمل کیا جاتا ہے۔ جس کی حرارت سے بجلی پیدا ہوتی ہے۔

(ii) نیوکلیئر فیوژن (Nuclear Fusion): فشن کے علاوہ نیوکلیئر توانائی حاصل کرنے کا ایک اور ذریعہ نیوکلیئر فیوژن بھی ہے۔ اس عمل میں دو چھوٹے نیوکلیئس ملا کر بھاری نیوکلیئس بنایا جاتا ہے۔ یعنی اس عمل میں دو ہلکے ایٹم جذب ہو کر بھاری ایٹم بنتے ہیں۔ مثلاً دو ہائیڈروجن کے ایٹم مل کر ہیلیم کا ایک ایٹم بناتے ہیں۔ اس عمل کو پیدا کرنا ایک انتہائی مشکل کام ہے۔ اس کی وجہ نیوکلیئس پر مثبت چارج کی موجودگی ہے۔ کیونکہ جب وہ مثبت چارج والے نیوکلیئس ایک دوسرے کے قریب لائے جائیں گے تو ان کے درمیان دفع کی قوت کے خلاف کام کرنا ہوگا۔ اور اس کے لئے توانائی درکار ہوگی۔ اس توانائی کو مہیا کرنے کے لئے کئی ملین ڈگری تک حرارت درکار ہے۔ جو عام تجربہ گاہوں میں مہیا کرنا بہت مشکل ہے۔ سورج کے اندر مسلسل یہ عمل ہوتا رہتا ہے۔ اسی وجہ سے سورج میں مسلسل روشنی اور حرارت پیدا ہوتی رہتی ہے۔

نیوکلیئر ری ایکٹر: نیوکلیئر ری ایکٹر ایک ایسا پلانٹ ہوتا ہے۔ جس میں فشن یا فیوژن کا عمل کیا جاتا ہے۔ نیوکلیئر ری ایکٹر کی ساخت بہت ہی خاص قسم کی ہوتی ہے۔ نیز اس کے لئے خاص قسم کی حفاظتی تدابیر کی ضرورت ہوتی ہے کیونکہ نیوکلیئر فشن اور فیوژن کے دوران بہت زیادہ تابکاری شعاعیں پیدا ہوتی ہیں۔ جو انسانوں اور ماحول کے لئے بہت خطرناک ہوتی ہیں۔

ری ایکٹر کی اقسام:- نیوکلیر ری ایکٹر میں جو توانائی پیدا ہوتی ہے۔ اس کو مختلف جگہوں پر استعمال کیا جاتا ہے۔ اس لحاظ سے ری ایکٹر کی بہت سی اقسام ہیں۔ ری ایکٹر میں استعمال ہونے والے ایندھن کے لحاظ سے ری ایکٹر تین اقسام ہیں۔

(Breeder Reactor) بریدری ایکٹر	(ii)	(Power Reactor) پاورری ایکٹر	(i)
--------------------------------	------	------------------------------	-----