

ہائڈروکاربنز

Hydrocarbons

حاصلاتِ تعلیم:

اس باب میں آپ سیکھیں گے:

- ایلکینز (Alkanes) کے خواص بیان کریں اور بتائیں کہ یہ کپاؤنڈز ری ایکٹ نہیں کرتے سوائے دوری ایکشنز کے جن میں ایک کمپن (Combustion) اور دوسرا کلورین کے ساتھ ان کے سب سٹی ٹیوشن (substitution) ری ایکشنز۔
- بتائیں کہ سب سٹی ٹیوشن (substitution) ری ایکشنز میں ایلکینز میں موجود ہائڈروجن ایٹم کسی دوسرے ایٹم یا ایٹمز کے ایک گروپ میں تبدیل ہو جاتا ہے۔
- ایلکینز کے کلورین کے ساتھ سب سٹی ٹیوشن (substitution) ری ایکشنز تفصیل سے لکھیں اور بتائیں کہ یہ ری ایکشنز فونو کیمیکل ری ایکشنز ہیں۔ ان ری ایکشنز کے نتیجے میں بننے والے پروڈکٹس کے مالیکیولر فارمولا اور سٹرکچرل فارمولا بھی لکھیں۔
- ایلکینز (Alkenes) کے بڑے ہائڈروکاربنز کی کریکنگ (cracking) سے، ایلکینز (Alkenes) اور الکائنز (Alkynes) کی ہائڈرو جینیشن ری ایکشنز سے اور الکال ہیلائیڈز (Alkyl halides) کی ریڈکشن سے ایلکینز (Alkanes) کی تیاری کی ایکشنز مع سمل لکھیں۔

انشائی طرز سوالات

محکمہ تعلیم کی نئی امتحانی تکنیکس (Knowledge, Understanding, Application, Analytical & Conceptual) کی روشنی میں مرتب کیے گئے انشائی طرز سوالات

- سوال 1: آرکینک کیمسٹری سے کیا مراد ہے؟ آرکینک کپاؤنڈز کی اقسام اور اہمیت پر روشنی ڈالیں۔
- جواب: آرکینک کیمسٹری: کیمسٹری کی وہ شاخ جو ہائڈروکاربنز اور ان کے ماخوذ کپاؤنڈز کے مطالعے سے متعلق ہو آرکینک کیمسٹری کہلاتی ہے۔
- آرکینک کپاؤنڈز: وہ کپاؤنڈز جو کاربن اور ہائڈروجن پر مشتمل ہو آرکینک کپاؤنڈز کہلاتے ہیں۔
- آرکینک کپاؤنڈز کی ترکیب: کاربن تمام آرکینک کپاؤنڈز کا لازمی جز ہے۔ آرکینک کپاؤنڈز میں کاربن کے علاوہ ہائڈروجن، آکسیجن اور کچھ مقدار میں نائٹروجن وغیرہ موجود ہوتی ہے۔
- آرکینک کپاؤنڈز کی اقسام اور تعداد: آرکینک کپاؤنڈز بہت سی قسموں کے ہیں اور ان کی تعداد بھی بہت زیادہ ہے۔ لاکھوں آرکینک کپاؤنڈز قدرتی طور پر پائے جاتے ہیں یا پھر ہم ان کو لیبارٹری میں بناتے ہیں۔ بعض آرکینک کپاؤنڈز میں موجود مالیکیولز نہ صرف سائز میں بڑے ہوتے ہیں بلکہ یہ بہت پیچیدہ بھی ہوتے ہیں۔ ان میں پروٹینز، اینزائمز، کاربوہائیڈریٹس، لپڈز، نیوکلیک ایسڈز شامل ہیں۔
- آرکینک کپاؤنڈز کی اہمیت: آرکینک کپاؤنڈز ہماری زندگی کے ہر پہلو میں اہم کردار ادا کرتے ہیں۔ یہ توانائی کا بنیادی ذریعہ ہیں۔ یہ ادویات، پلاسٹک اور کھانے جیسی اشیاء بنانے میں استعمال ہوتے ہیں۔
- سوال 2: کاربن ایٹم دوسرے ایٹم کے مقابلے میں زیادہ کپاؤنڈز کیوں بناتا ہے؟
- جواب: کاربن ایٹم اکیلا ہی مجموعی طور پر اتنے کپاؤنڈز بناتا ہے جن کی تعداد باقی سارے ایٹم کے کپاؤنڈز سے کہیں زیادہ ہے۔ اس کی وجہ کاربن ایٹم کی منفرد نوعیت ہے۔

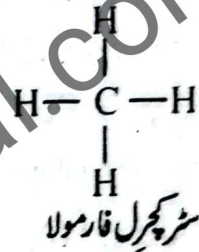
کاربن ایٹمٹ پیراڈک ٹیبل کے تقریباً درمیان میں موجود ہے اس لیے عام طور پر اس کے ایٹم کے لیے ممکن نہیں ہے کہ الیکٹرون یا الیکٹرونز کھو کر یا جذب کر کے آئیونک بانڈز بنائے۔ اس لیے یہ الیکٹرونز شیئر کر کے چار کوویلنٹ بانڈز بناتا ہے۔ یہ کوویلنٹ بانڈز چھوٹے اور مضبوط ہوتے ہیں۔ اس لیے کاربن ایٹم دوسرے ایٹمز مثلاً ہائیڈروجن، آکسیجن اور نائٹروجن کے ایٹمز کے ساتھ مضبوط اور سٹیبل بانڈز بناتا ہے۔ کاربن ایٹمز خود ایک دوسرے کے ساتھ بھی مضبوط بانڈز بناتے ہیں۔ اس خاصیت کو کیٹی نیشن (catenation) کہتے ہیں اور اس کی وجہ سے کاربن ایٹمز نہ صرف کہ لمبی چینز (Chains) جو کہ سیدھی بھی ہو سکتی ہیں اور شاخوں والی بھی، بناتے ہیں بلکہ ہر قسم کے چھوٹے بڑے رنگز (Rings) بھی آسانی سے بنا لیتے ہیں۔

سوال 3: سچو ریڈکپاؤنڈز کیا ہیں؟

جواب: سچو ریڈکپاؤنڈز: ایسے کپاؤنڈز جن میں کاربن ایٹم اپنے ساتھ یا دوسرے ایٹمٹس کے ایٹمز کے ساتھ سنگل کوویلنٹ بانڈ بنائے ان کپاؤنڈز کو سچو ریڈکپاؤنڈز کہتے ہیں۔

ظاہر: سچو ریڈکپاؤنڈز کو عام طور پر ان کے سٹرکچرل فارمولا سے ظاہر کیا جاتا ہے۔
مثال: جیٹھیں جو کہ ایک سچو ریڈکپاؤنڈ ہے اس کا سٹرکچرل اور کنڈینسڈ فارمولا درج ذیل ہے:

کنڈینسڈ فارمولا CH_4



سٹرکچرل فارمولا: کسی کپاؤنڈ کے سٹرکچرل فارمولا میں اس میں موجود ایٹمز کو ان کے سمبلز سے اور ان ایٹمز کے درمیان موجود کوویلنٹ بانڈز کو چھوٹی لائنوں سے ظاہر کیا جاتا ہے۔

سٹرکچرل فارمولا سچو ریڈکپاؤنڈز کی اور مثالیں CH_2NH_2 , C_2H_6 , CH_3Cl , CH_3OH وغیرہ ہیں۔

ہائڈروکاربنز (Hydrocarbons)	11.1
ایلکینز (Alkanes)	11.2

سوال 4: ہائڈروکاربنز کی وضاحت کریں نیز ان کی اہمیت بیان کریں۔

جواب: ہائڈروکاربنز: ہائڈروکاربنز سادہ آرکینک کپاؤنڈز کی ایسی بڑی فیملی ہے جس میں صرف کاربن اور ہائیڈروجن ایٹمز موجود ہوتے ہیں۔ اہمیت: ہمارے روزمرہ استعمال کے ایندھن مثلاً قدرتی گیس ایل پی جی، سی این جی، پٹرول، ڈیزل اور مٹی کا تیل سب میں ہائڈروکاربنز موجود ہوتے ہیں۔ ان سادہ ہائڈروکاربنز سے ہم بہت سے پیچیدہ اور مفید کپاؤنڈز بناتے ہیں۔ مثال کے طور پر پلاسٹکس، ادویات، مصنوعی اشیا پینٹس اور فیشرز۔

میتھین کی اہمیت: میتھین سب سے چھوٹی اور سادہ ایلکین ہے جسے زیادہ تر ایندھن کے طور پر استعمال کیا جاتا ہے اہم اس سے ہائیڈروجن گیس، کاربن بلیک، کاربن ڈائی سلفائیڈ، کلوروفارم اور ہائیڈروسیک ایسڈ وغیرہ بھی بنائے جاتے ہیں۔
ہائڈروکاربنز کی کلاسیفیکیشن: سٹرکچرل فارمولا کی بنیاد پر ہائڈروکاربنز کو بہت سی قسموں میں تقسیم کیا جاتا ہے۔ مثلاً ایلکینز، ایلکینز، الکانز اور ایروینک ہائڈروکاربنز۔

سوال 5: ایلکینز سے کیا مراد ہے؟ ان کو سچو ریڈکپاؤنڈز کیوں کہا جاتا ہے؟ ان کا جنرل فارمولا لکھیں۔

جواب: ایلکینز: ہائڈروکاربنز کی سادہ فیملی ہے جس میں صرف کاربن۔ کاربن، کاربن ہائیڈروجن سنگل بانڈز ہوتے ہیں۔

کچھ ہائڈروکاربنز: الکیلز کو سپورینڈ ہائڈروکاربنز بھی کہتے ہیں کیونکہ اس میں کاربن ایٹم کے چاروں الیکٹرونز یا تو ہائڈروجن ایٹمز یا پھر دوسرے کاربن ایٹمز کے ساتھ سنگل کوویلنٹ بانڈز بناتے ہیں۔

مثال: مثال کے طور پر آٹھین میں موجود دونوں کاربن ایٹمز نے چھ ہائڈروجن ایٹمز کے ساتھ سنگل بانڈز بنائے ہیں یعنی یہ الکیٹرونز صرف سنگل بانڈز بنانے کے لیے استعمال ہوتے ہیں۔

جنرل فارمولا: الکیلز کو C_nH_{2n+2} کے جنرل فارمولا سے ظاہر کیا جاتا ہے جبکہ n ایک مثبت عدد ہے جو زیر نہیں ہو سکتا۔

سوال 6: آرکینک کپاؤنڈز کو IUPAC نام کیوں دیے گئے ہیں؟ IUPAC نوین کچر کے حصوں کی وضاحت کریں۔

Root	No. of Carbon atoms
Meth-	1
Eth-	2
Prop-	3
But-	4
Pent-	5
Hex-	6
Hept-	7
Oct-	8
Non-	9
Dec-	10

جواب: آرکینک کپاؤنڈز کی تعداد بہت زیادہ ہے اور ان میں پیچیدگی بہت زیادہ پائی جاتی ہے اس لیے ہر کپاؤنڈ کو انفرادی نام دینا ممکن نہیں ہے۔ دی انٹرنیشنل یونین آف پور اینڈ ایپلائڈ کیمسٹری (IUPAC) نے آرکینک کپاؤنڈز کو نام دینے کا ایک منظم طریقہ نکالا ہے جسے آئی یو پی اے سی نوین کچر (IUPAC Nomenclature) کہتے ہیں۔ نوین کچر کے حصے نام کے مطابق آرکینک کپاؤنڈ کے پورے نام کو تین حصوں میں تقسیم کیا گیا ہے۔

1- روٹ Root: یہ حصہ ہمیں آرکینک کپاؤنڈ کے مالکیول میں موجود کاربن ایٹمز کی لگاتار قطار میں موجود کاربن ایٹمز کی تعداد کے بارے میں بتاتا ہے۔

2- سٹیکس Suffix: سٹیکس کو روٹ کے بعد لکھا جاتا ہے اور یہ آرکینک کپاؤنڈ کی فیملی کے بارے میں بتاتا ہے۔

3- پریفکس Prefix: اس کو روٹ سے پہلے لکھا جاتا ہے اور یہ کاربن چین (Chain) کے ساتھ لگے ہوئے گروپس کے بارے میں بتاتا ہے۔

سوال 7: مثالوں کی مدد سے نوین کچر کے سٹیم کی وضاحت کریں۔

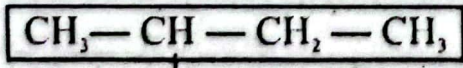
جواب: ناموں کے سٹیم کو درج ذیل مثال سے واضح کیا جاتا ہے۔

ذیل میں درج کپاؤنڈ کا منظم (Systematic) نام لکھیں۔

a- کاربن ایٹمز کی سب سے لمبی چین کی شناخت کریں۔

b- آرکینک کپاؤنڈ کی فیملی کی شناخت کریں۔

c- کاربن ایٹمز کی چین کے ساتھ اگر گروپ لگے ہیں تو ان کی شناخت کریں۔



Longest continuous chain
سب سے بڑی چین



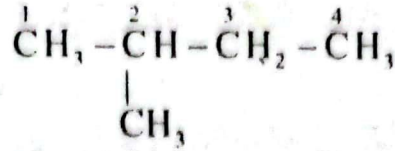
Branch
میٹھائل
Methylbutane

اوپر دیے گئے کپاؤنڈ میں موجود سب سے لمبی کاربن چین میں چار کاربن ایٹمز ہیں اور یہ کپاؤنڈ آرکینک کپاؤنڈز کی فیملی سے تعلق رکھتا ہے۔ اس لیے اس کے روٹ کا نام بیوٹ (But-) ہوگا اور اس کے ساتھ سٹیکس این (ane) لگے گا۔

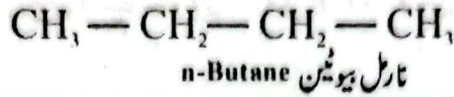
اس لیے اس کپاؤنڈ کا نام بھی بیوٹین (Butane) ہوا۔

1- اس لمبی چین کے ساتھ صرف ایک گروپ لگا ہے جس کا نام میٹھائل (Methyl-) ہے جو اس کے نام کا پریفکس ہوگا۔ اس لیے اس کپاؤنڈ کا نام میٹھائل بیوٹین ہوا۔

کپاؤنڈ میں براچ کس کاربن ایٹم کے ساتھ لگی ہے اس کو ظاہر کرنے کے لیے سب سے لمبی کاربن چین میں موجود کاربن ایٹمز کو نمبر دیے جاتے ہیں اور نمبر دینے کا یہ سلسلہ اس طرف سے شروع ہوگا جس طرف یہ براچ قریب ترین ہوگی۔ کپاؤنڈ کا پھر مکمل نام یہ ہوگا۔



2- Methylbutane or iso-Butane. میتھائل بیوٹین یا آئسو بیوٹین
اس کپاؤنڈ کو آئسو بیوٹین (iso-Butane) بھی کہتے ہیں۔ اگر بیوٹین میں کوئی براچ نہ ہو تو اس کو نارمل بیوٹین (Normal Butane) کہتے ہیں۔



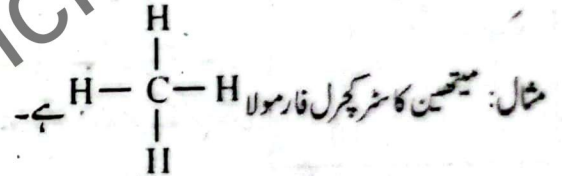
دلچسپ معلومات

• ایٹکینز (Alkanes) فیملی کا عام کیمیائی کپاؤنڈز کے ساتھ ری ایکٹ نہ کرنا اس کو دوسری فیملیز سے مختلف بناتا ہے۔

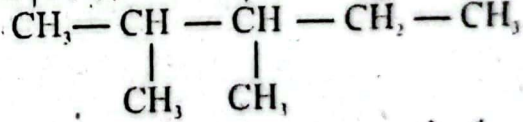
مشق

1- ایک آرگینک کپاؤنڈ کے سٹرکچرل فارمولا سے کیا مراد ہے؟

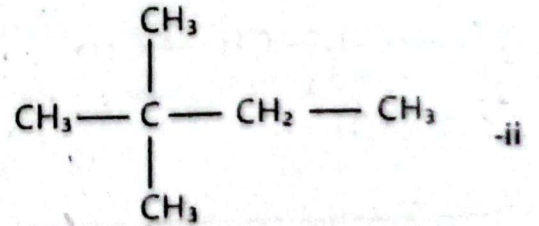
جواب: سٹرکچرل فارمولا ایک کیمیائی فارمولا ہے جو کسی مالیکیول میں موجود ایٹمز کے درمیان بانڈز اور ان کی ترتیب کو ظاہر کرتا ہے۔



2- ذیل میں درج آرگینک کپاؤنڈز کے منظم (Systematic) نام لکھیں؟



جواب: 2,3 ڈائی میتھائل پینٹین

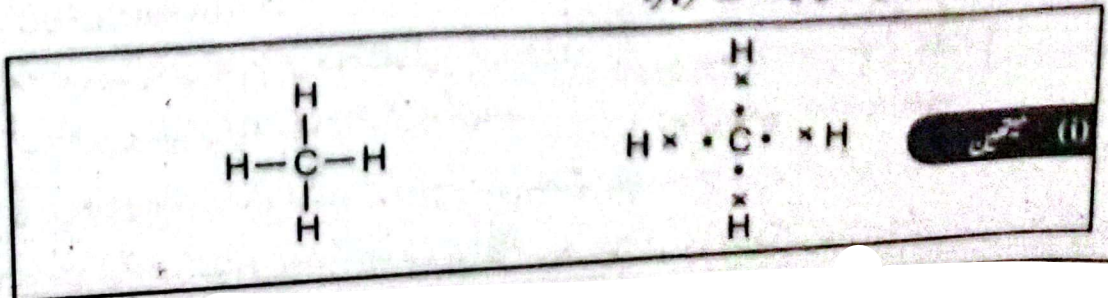


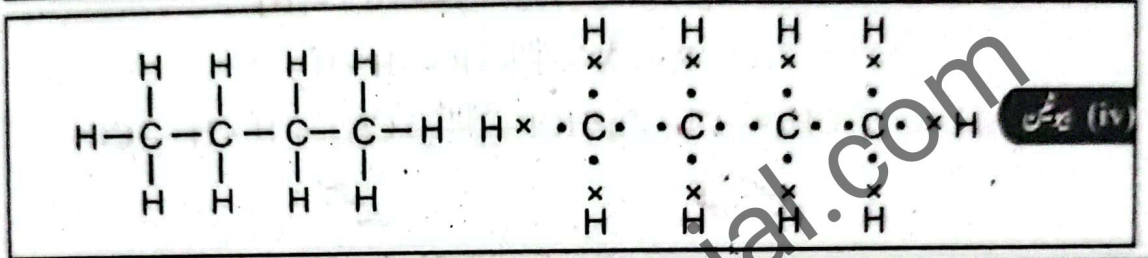
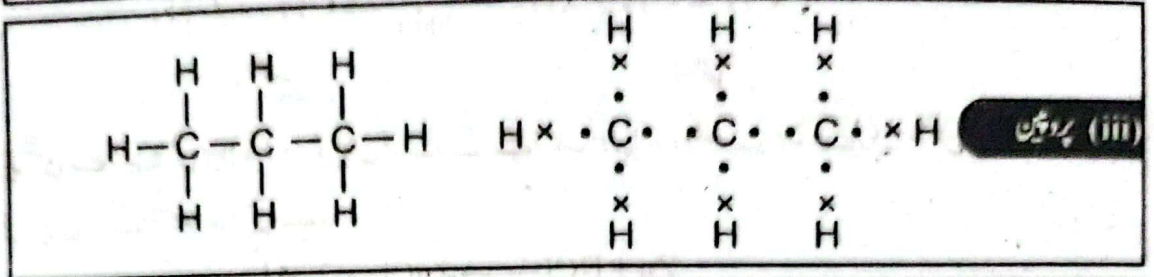
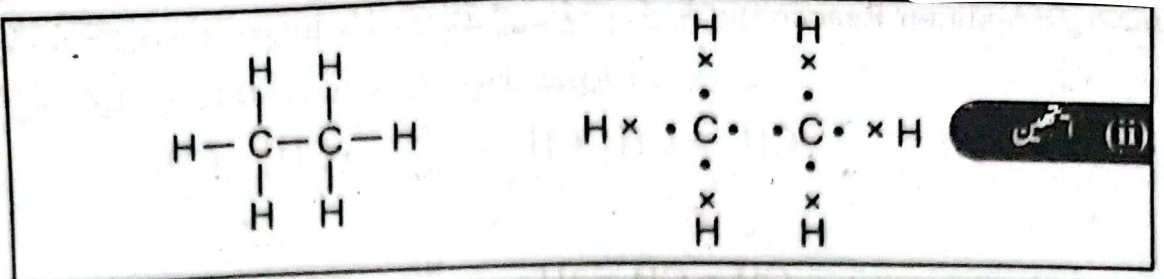
جواب: 2,2 ڈائی میتھائل بیوٹین

سوال 8: میتھین، میتھین، پروپین اور بیوٹین کے ڈاٹ اور کراس سٹرکچر لکھیں۔

ایٹکینز کے ڈاٹ اور کراس سٹرکچر کی وضاحت کریں۔

جواب: ایٹکینز کے ایٹمز کو اس ایڈ ڈاٹ سٹرکچر





مشق

• اوپر دیے گئے کپاؤٹز میں کتنے میتھائل اور میتھلین گروپس موجود ہیں؟

جواب: (i) میتھلین: اس میں 1 میتھائل گروپ ہوتا ہے اور کوئی میتھلین گروپ نہیں ہوتا۔

(ii) ایتھین: اس میں 2 میتھائل گروپس ہوتے ہیں اور کوئی میتھلین گروپ نہیں ہوتا۔

(iii) پروپین: اس میں 2 میتھائل گروپس اور ایک میتھلین گروپ ہوتا ہے۔

(iv) بیوٹین: اس میں 2 میتھائل گروپس اور 2 میتھلین گروپس ہوتے ہیں۔

ایٹکینز کی تیاری (Preparation of Alkanes)

11.3

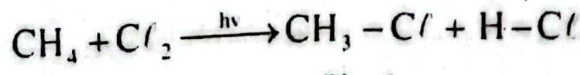
سوال 9: ایٹکینز کی تیاری کے مختلف طریقے لکھیں۔

جواب: 1- ہائیر ہائڈروکاربنز کو گرم کرتا: ہائیر ہائڈروکاربنز کو گرم کرنے سے یہ نوٹ کر لوئر ہائڈروکاربنز مہیا کرتے ہیں۔ یاد رہے کہ ہائیر ہائڈروکاربنز اتنے زیادہ استعمال نہیں ہوتے جتنا کہ لوئر ہائڈروکاربنز استعمال ہوتے ہیں۔ اس لیے کہ ان کی ڈیمانڈ زیادہ ہے۔ اس مقصد کے لیے ہائیر ہائڈروکاربنز کو کیمیا سٹ کی موجودگی میں گرم کیا جاتا ہے۔

پٹرولیم کی فریکشنل ڈسٹیلیشن (Fractional Distillation) سے ہائڈروکاربنز کا ایک کچر ملتا ہے اس کو نپتھا (Naphtha) کہتے ہیں۔ یہ نالغ ہائڈروکاربنز کا مجموعہ ہے۔ جب اسے تقریباً 500°C پر کیمیا سٹ کی موجودگی میں گرم کیا جاتا ہے تو یہ ایسے چھوٹے ہائڈروکاربنز مہیا کرتا ہے جس میں کاربن ایٹمز کی تعداد پانچ سے دس ہوتی ہے۔

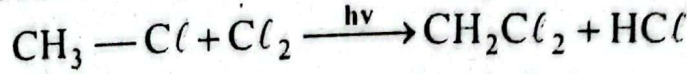
ایٹکینز (Alkanes) اور ایٹکینز (Alkanes) کا کچر جس میں 500°C حرارت پر Zeolite میٹھا میٹھا ہائڈروکاربنز کا کچر سے 10 سے 10 کاربن ایٹمز ہوتے ہیں۔

2- ایٹکینز اور ایٹکینز کی ریڈکشن: ایٹکینز (Alkanes) بنانے کے لیے ایٹکینز اور ایٹکینز (Alkynes/Alkenes) کو ہائڈروجن کی مدد سے ریڈیوس (Reduce) کیا جاتا ہے۔ یہ ری ایکشن نکل (Nickel) کیمیا سٹ کی موجودگی میں کیا جاتا ہے۔ اس طریقہ سے میتھلین نہیں بنائی جاسکتی۔

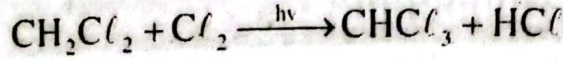


میٹھین کلورو میٹھین

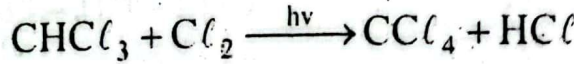
یہ ری ایکشن یہاں ختم نہیں ہو جاتا بلکہ آگے بڑھتا ہے اور ایک ایک کر کے سارے ہائیڈروجن ایٹمز کی جگہ کلورین ایٹمز آ جاتے ہیں۔



ڈائی کلورو میٹھین

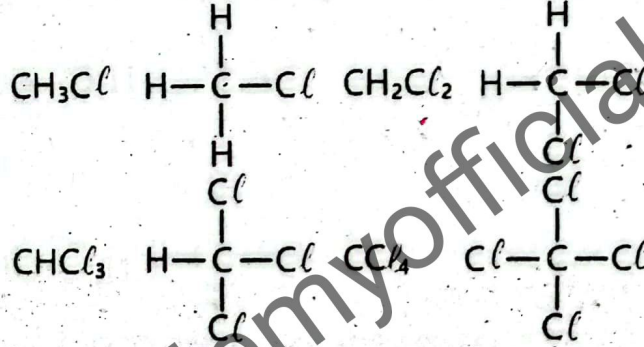


ٹرائی کلورو میٹھین یا کلوروفان

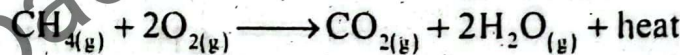


ٹیترا کلورو میٹھین یا کاربن ٹیترا کلورائیڈ

اوپر دیے گئے ری ایکشن کے پراڈکٹس کے سٹرکچرل فارمولے نیچے دیئے گئے ہیں۔



2- کبھن ری ایکشن: ایٹکنز ہوا میں موجود آکسیجن کے ساتھ جل کر کاربن ڈائی آکسائیڈ اور پانی بناتے ہیں اور اس کے ساتھ حرارت بہت زیادہ مقدار میں خارج ہوتی ہے۔ اس ری ایکشن کو کبھن ری ایکشن کہتے ہیں۔



میٹھین



ایٹھین

دلچسپ معلومات

قدرتی گیس اور ہوا کا کچر دیا سلائی دکھانے پر دھماکے سے پھٹتا ہے۔ اگر گھر میں گیس لیک کرتی رہے تو کسی وقت بھی ایسا دھماکہ ہو سکتا ہے۔

مشق

(i) Zn/HCl سے جب ایٹکال ہیلانڈ زکوریڈ یوس کیا جاتا ہے تو ایٹکال ہیلانڈ زریڈ یوس ہوتے ہیں بتائیے کون سی شے آکسائیڈز ہوتی ہے؟

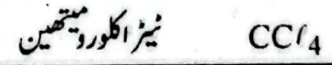
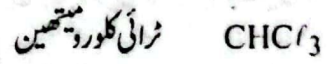
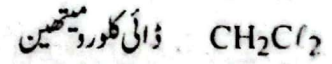
جواب: اس ری ایکشن میں زنک آکسائیڈ انڈز ہوتی ہے۔

(ii) ایٹھین کے کبھن ری ایکشن کے دوران بتائیے کون سے بانڈز ٹوٹتے ہیں اور کون سے بانڈز نئے بنتے ہیں؟

جواب: ایٹھین کی کبھن کے دوران C-H، C-C اور C=O بانڈز ٹوٹتے ہیں اور C-O اور O-H بانڈز بنتے ہیں۔

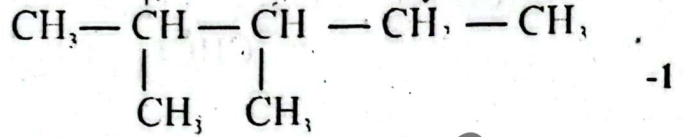
(iii) جب کلورین گیس میتھین سے ری ایکشن کرتی ہے تو میتھائل کلورائیڈ کے علاوہ اور کون سے پراڈکٹس بنتے ہیں؟

جواب: جب کلورین گیس میتھین سے ری ایکٹ کرتی ہے تو مندرجہ ذیل پراڈکٹس بنتے ہیں:

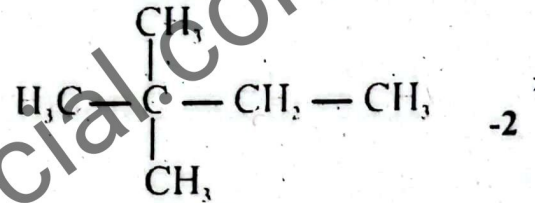


انشائی طرز کنسیپچوئل (Conceptual) سوالات

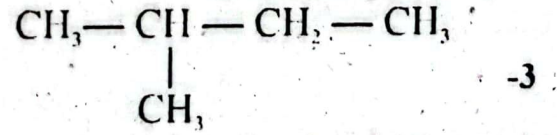
سوال 1: مندرجہ ذیل کمپاؤنڈز کے IUPAC نام لکھیں۔



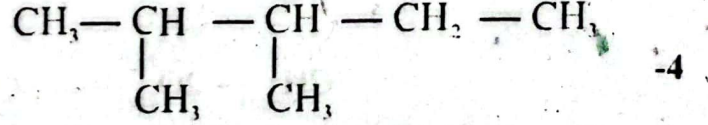
جواب: 2,3 ڈائی میتھائل پینٹین



جواب: 2,2 ڈائی میتھائل بیوٹین



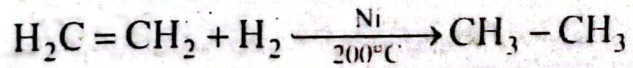
جواب: 2- میتھائل بیوٹین



جواب: 2,3 ڈائی میتھائل پینٹین

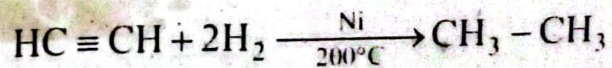
سوال 2: ایلکینز اور الکلائنز کی ریڈکشن سے آپ ایلکینز کیسے بنا سکتے ہیں؟

جواب: ایلکینز کی تیاری: ایلکینز اور الکلائنز کی ہائیڈروجن گیس کے ساتھ ریڈکشن کر کے ایلکینز بنائے جاسکتے ہیں۔ ان ری ایکشنز میں نکل کو بطور کیٹالسٹ استعمال کیا جاتا ہے۔ اس طریقے سے میتھین تیار نہیں کی جاسکتی۔ اسے ہائیڈروجنیشن بھی کہا جاتا ہے۔



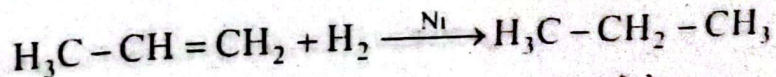
ایٹھین

ایٹھین



ایٹھین

ایٹھین



پروپین

معروضی سوالات

محکمہ تعلیم کی نئی امتحانی تکنیکس (Knowledge, Understanding, Application, Analytical & Conceptual) کی روشنی میں مرتب کیے گئے کثیر الانتخابی سوالات

ہائڈروکاربوز	11.1
ایلیکٹریز	11.2

□ درست جواب کا انتخاب کریں۔

1- آرکینک کیاؤنڈ ہے:

2- کاربن ایٹم کی دوسرے کاربن ایٹم کے ساتھ جڑنے کی صلاحیت کہلاتی ہے: (A) پانی (B) کاربن ڈائی آکسائیڈ (C) کیلشیم کلورائیڈ (D) میتھین

(A) لیٹینیشن
(B) کاربوناٹیشن
(C) ہائیڈروآکسیلیشن
(D) a اور b دونوں

3- میتھین کا کیمیکل فارمولا ہے:

4- کون سے کمپاؤنڈز صرف کاربن اور ہائیڈروجن ایلیمنٹس سے بنتے ہیں؟

$\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$ (D) CO_2 (C) CH_4 (B) C_2H_6 (A)

5- (A) کاربوہائیڈریٹس (B) الکوحل (C) ہائڈروکاربنز (D) یہ تمام ہائڈروکاربن جس میں تمام کاربن ایٹمز ایک دوسرے کے ساتھ سنگل کوویلنٹ بانڈ کے ذریعے جڑے ہوتے ہیں:

(A) الكينز (B) الكينز (C) الكائنز (D) الكوكل

ایلیکٹریز کی تیاری	11.3
ایلیکٹریز کے اہم ری ایکشنز	11.4

6- کاربن کی الیکٹرونکس ویلیو ہے:

1.2 (D) 0.2 (C) 0.6 (B) 2.6 (A)

7- ہائیڈروجن کی الیکٹرونیکس ویلیو ہے:

4.0 (D) 3.2 (C) 3.1 (B) 2.1 (A)

8- تقریباً تمام الکینز ہیں:

(A) پولر (B) A اور B دونوں (C) نان پولر (D) ان میں سے کوئی نہیں

9- الگینز ہیلو جنز، کے ساتھ ری ایکٹ کر کے بناتے ہیں:

(A) اکاٹھ ہلائیڈز (B) کاربائیڈز (C) آکسائیڈز (D) ہائیڈروآکسائیڈز

10- الیمنز اور الکائنز کو کس کے ساتھ ریڈیوس کر کے الیمنز تیار کئے جاتے ہیں؟

(A) کلورین گیس (B) ہائیڈروجن گیس (C) نائٹروجن گیس (D) ہیلیم گیس

11۔ - اتھین کا کیمیکل فارمولا ہے:

C_2H_2 (D) $C_6H_{12}O_6$ (C) C_2H_6 (B) CH_4 (A)

جواب :-

(B) -10	(A) -9	(C) -8	(A) -7	(A) -6	(A) -5	(C) -4	(B) -3	(A) -2	(D) -1
									(B) -11

کثیر الانتخابی کنسیپچوئل (Conceptual) سوالات

درست جواب کا انتخاب کریں۔

□

1- مندرجہ ذیل میں سے کون سا ایلیمنٹ تمام آرگنک کپاؤنڈ میں ہمیشہ موجود ہوتا ہے؟

- (A) نائٹروجن (B) سلفر (C) کاربن (D) ہیلیم

2- وہ فارمولا جو ایک مالیکیول میں ایٹمز کی ترتیب کو ظاہر کرتا ہے، کہلاتا ہے:

- (A) مالیکیولر فارمولا (B) سٹرکچرل فارمولا (C) امپیریئل فارمولا (D) A اور C دونوں

3- مندرجہ ذیل میں سے کون سا سادہ ترین الکین ہے؟

- (A) پروپین (B) میتھین (C) بیوٹین (D) ایتھین

4- ایلیکٹرونز کا جنرل فارمولا ہے:

- (A) C_nH_{2n+2} (B) C_nH_{2n} (C) C_nH_{2n-2} (D) C_nH_{2n+1}

5- کچھ سڈ ہائڈروکاربن ہے:

- (A) الکانز (B) الکوئل (C) ایلیکٹرونز (D) الکیل ہیلائیڈز

6- ایلیکٹرونز اور الکانز کی ریڈکشن میں کیا سمت کے طور پر استعمال ہوتا ہے:

- (A) Fe (B) P (C) Ni (D) C

7- کون سے ہائڈروکاربنز ہیرافلز کہلاتے ہیں:

- (A) ایلیکٹرونز (B) ایلیکٹرونز (C) الکانز (D) الکوئل

8- لفظ ہیرافین کا مطلب ہے:

- (A) ہائی آفینٹی (B) کم آفینٹی (C) معقول آفینٹی (D) زیادہ ری ایکٹیوٹی

9- ایلیکٹرونز آکسیجن کے ساتھ ری ایکٹ کر کے بناتے ہیں:

- (A) کاربن ڈائی آکسائیڈ اور ہائیڈروجن (B) کاربن ڈائی آکسائیڈ اور پانی

- (C) کاربن مونو آکسائیڈ اور ہائیڈروجن (D) آکسیجن اور پانی

10- کاربن ٹیٹراکلورائیڈ کا کیمیکل فارمولا ہے:

- (A) CH_3Cl (B) CH_2Cl_2 (C) CCl_4 (D) CCl_3

جوابات

1- (C)	2- (B)	3- (B)	4- (A)	5- (C)	6- (C)	7- (B)	8- (B)	9- (B)	10- (C)
--------	--------	--------	--------	--------	--------	--------	--------	--------	---------

میکریم کی نئی امتحانی تکنیکس (Knowledge, Understanding, Application, Analytical & Conceptual) کی روشنی میں مرتب کیے گئے منتخب جوابی سوالات

ہائڈروکاربنز	11.1
ایلیکٹرونز	11.2

مختصر جواب دیں۔

□

1- آرگنک کپاؤنڈز کی کچھ مثالیں دیں۔

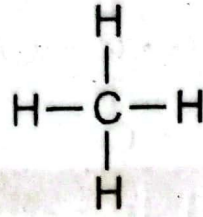
جواب: آرگنک کپاؤنڈز کی مثالیں: پروٹین، ایڈن، کاربوہائیڈریٹس، لپڈز، وٹامنز اور نیوکلیک ایسڈز۔

2- ان آرگینک کپاؤنڈز سے کیا مراد ہے؟

جواب: وہ کپاؤنڈ جن میں کاربن اور ہائیڈروجن اکٹھے نہیں ہوتے ان آرگینک کپاؤنڈ کہلاتے ہیں۔ آرگینک کپاؤنڈز کے علاوہ کائنات کے تمام ایلیمنٹس اور کپاؤنڈز ان آرگینک کپاؤنڈز کہلاتے ہیں۔

3- میتھین کا سٹرکچرل فارمولا لکھیں۔

جواب: میتھین کا سٹرکچرل فارمولا:

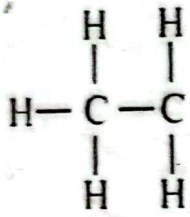


4- ہائیڈروکاربنز سے کیا مراد ہے؟

جواب: ہائیڈروکاربنز وہ کپاؤنڈز ہیں جو صرف کاربن اور ہائیڈروجن ایلیمنٹس سے مل کر بنتے ہیں۔ مثلاً میتھین CH_4 ۔

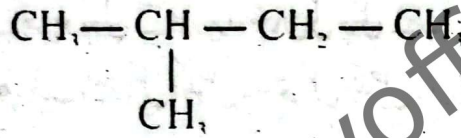
5- ایلیکٹرز سے کیا مراد ہے؟

جواب: ایک ایلیکٹرن ایسا ہائیڈروکاربن ہے جس میں تمام کاربن ایٹمز ایک دوسرے کے ساتھ سنگل کوویلنٹ بانڈ کے ذریعے ملے ہوتے ہیں۔ مثلاً:



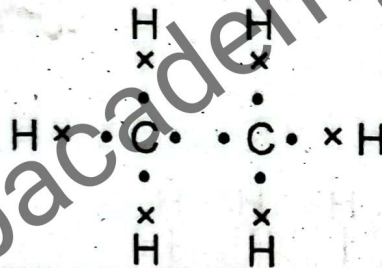
6- 2 میتھائل ہیوٹین کا سٹرکچرل فارمولا لکھیں۔

جواب:



7- میتھین C_2H_6 کا ڈاٹ اور کراس سٹرکچر ظاہر کریں۔

جواب:



ایلیکٹرز کی تیاری

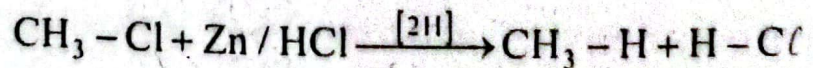
11.3

ایلیکٹرز کے اہم ری ایکشنز

11.4

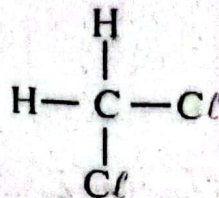
8- ایٹاکل ہیلوائڈز کے ذریعے ایلیکٹرز کی تیاری لکھیں۔

جواب: ایٹاکل ہیلوائڈز ہائیڈروجن کے ساتھ ایلیکٹرز میں ریڈیوسٹ ہوتے ہیں۔



9- ڈائی کلورو میتھین کا سٹرکچرل فارمولا لکھیں۔

جواب:

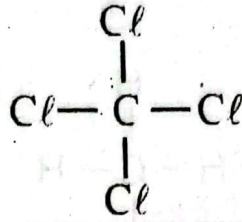


10- نوٹو کیمیکل ری ایکشنز سے کیا مراد ہے؟

جواب: وہ ری ایکشنز جو روشنی کی موجودگی میں ہوں نوٹو کیمیکل ری ایکشنز کہلاتے ہیں۔

11- کاربن ٹیٹرا کلورین کا سٹرکچرل فارمولا لکھیں۔

جواب:



مختصر جوابی کنسپٹ چوٹل (Conceptual) سوالات

□ مختصر جواب دیں۔

1- کاربن ایٹمز دوسرے کاربن، آکسیجن اور ہائیڈروجن ایٹمز کے ساتھ کس قسم کا بانڈ بناتے ہیں؟

جواب: کاربن ایٹمز دوسرے کاربن ایٹمز کے ساتھ کوویلنٹ بانڈ بناتے ہیں۔

2- میتھین کے کچھ استعمالات لکھیں۔

جواب: میتھین کے استعمالات:

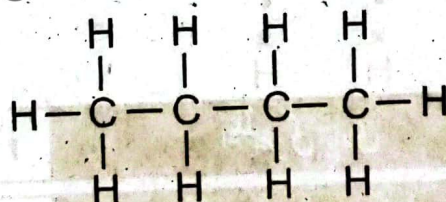
• قدرتی گیس جو میتھین پر مشتمل ہوتی ہے گھر بلیو فل کے طور پر استعمال کی جاتی ہے۔

• میتھین بہت سے کیمیکلز جیسا کہ کاربن بلیک، میتھائل الکوحل، استھائل الکوحل، کلورو فام، کاربن ٹیٹرا کلورائیڈ، فارم ایلڈی ہائیڈ اور ایسٹ ایلڈی ہائیڈ کی تیاری میں استعمال ہوتی ہے۔

3- بیوٹین کا مالیکیولر اور سٹرکچرل فارمولا لکھیں۔

جواب: بیوٹین کا مالیکیولر فارمولا: C_4H_{10}

بیوٹین کا سٹرکچرل فارمولا:

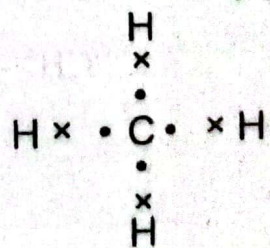


4- جلنے کے عمل (Combustion) کی کیمیائی مساوات لکھیں۔

جواب: $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \longrightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + \text{heat}$

5- میتھین کا ڈاٹ اور کراس سٹرکچر لکھیں۔

جواب:



6- کوکلی نیشن سے کیا مراد ہے؟

جواب: کاربن ایٹمز کی دوسرے کاربن ایٹمز کے ساتھ لانگ چینز یا رنگز بنانے کی صلاحیت کو کوکلی نیشن کہتے ہیں۔

اہم نکات

- 1- پودوں اور جانداروں سے حاصل کردہ کمپاؤنڈز کو آرگینک کمپاؤنڈز (Organic Compounds) کہا جاتا ہے۔
- 2- آرگینک کیمسٹری کاربن کے کمپاؤنڈز کی کیمسٹری ہے جس میں کاربن ایلیمنٹ اپنے طریقہ عمل میں منفرد ہے۔
- 3- آرگینک کمپاؤنڈز دراصل کوویلنٹ کمپاؤنڈز ہیں۔
- 4- کاربن اور ہائیڈروجن پر مشتمل کمپاؤنڈز ہائیڈروکاربنز کہلاتے ہیں۔ جن کی سچو ریٹڈ ہائیڈروکاربنز میں درجہ بندی کی جاتی ہے۔
- 5- ایسے ہائیڈروکاربنز جن میں کاربن اور ہائیڈروجن کے درمیان سنگل کوویلنٹ بانڈ ہوں کو سچو ریٹڈ ہائیڈروکاربنز یا ایلیکٹریز کہتے ہیں۔
- 6- ایلیکٹریز کا نام منظم (Systematic) طریقے سے رکھا جاتا ہے۔ جسے IUPAC ناموں کا نظام کہا جاتا ہے۔
- 7- ایلیکٹریز کو مختلف طریقوں سے تیار کیا جاسکتا ہے۔
- 8- ایلیکٹریز دوسرے کمپاؤنڈز سے بہت کم ری ایکٹ کرتے ہیں۔ لیکن پھر بھی یہ ہیلوجنز سے ری ایکٹ کرتے ہیں۔ اور کمپن ری ایکشن دیتے ہیں۔

حل مشقی سوالات

- 1- صحیح جواب پر ٹک (✓) کریں۔
 - (i) آرگینک کمپاؤنڈز میں کون سا ایلیمنٹ کاربن ایٹم کے ساتھ اکثر موجود ہوتا ہے۔

(الف) آکسیجن	(ب) ہائیڈروجن	(ج) ہائیڈروجن	(د) ہیلوجن
--------------	---------------	---------------	------------
 - (ii) کون سی دوسری مسئلو کو اکیلل ہیلو ایڈز کو ریڈیوس کرنے کے لیے استعمال کیا جاتا ہے۔

(الف) Al	(ب) Mg	(ج) Co	(د) Ni
----------	--------	--------	--------
 - (iii) مینعھا کی کمپن کے نتیجے میں کون سا پراڈکشن بننے کی توقع ہے۔

(الف) ایلیکٹریز (Alkanes)	(ب) ایلیکٹریز (Alkenes)	(ج) H_2O اور CO_2	(د) دونوں ایلیکٹریز اور ایلیکٹریز
---------------------------	-------------------------	-----------------------	-----------------------------------
 - (iv) زنک اور ہائیڈروکلورک ایسڈ کا کچر ریڈیوسنگ ایجنٹ کے طور پر کیوں استعمال کیا جاتا ہے؟

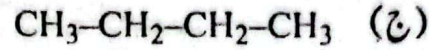
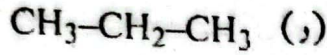
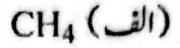
(الف) کیونکہ زنک بطور ریڈیوسنگ ایجنٹ کا کام کرتا ہے۔
(ب) کیونکہ Zn/HCl سے اٹامک ہائیڈروجن پیدا ہوتی ہے۔
(ج) کیونکہ Zn/HCl کے ساتھ مالیکیولر ہائیڈروجن پیدا ہوتی ہے جو ریڈیوسنگ ایجنٹ کے طور پر کام کرتی ہے۔
(د) کیونکہ Zn/HCl کے ساتھ کلورائیڈ آئنز پیدا ہوتے ہیں جو بطور ریڈیوسنگ ایجنٹ کام کرتے ہیں۔
 - (v) آکسیجن کے ساتھ جلائے پر کون سی الکیین (Alkane) سب سے زیادہ حرارت خارج کرے گی۔

(الف) آکٹین	(ب) پروپین	(ج) این بیوٹین	(د) آکس بیوٹین
-------------	------------	----------------	----------------
 - (vi) ایلیکٹریز کون سے ری ایکشن ظاہر نہیں کرتے۔

(الف) سبٹی ٹیوشن	(ب) کمپن	(ج) ایڈیشن	(د) کریلنگ
------------------	----------	------------	------------
 - (vii) کون سا ہائیڈروکاربن کوئلے کی کان میں دھماکے کا باعث بنتا ہے۔

(الف) بیوٹین	(ب) مینٹین	(ج) میتھین	(د) آکٹین
--------------	------------	------------	-----------

(viii) احمائل برومائیڈ کا جب Zn/HCl کے ساتھ ری ایکشن کیا جائے تو کون سا پراڈکٹ بنے۔



(ix) ان میں سے کون ساری ایکشن ایلیکٹریز کی ہیلو مینیشن نہیں کہلائے گا۔

(د) آئیوڈینیشن

(ج) برومینیشن

(ب) کلورینیشن

(الف) کریٹنگ

(x) پروپین کو مکمل طور پر جلانے کے لیے آکسیجن کے کتنے مولز درکار ہوں گے۔

(د) 3 مولز

(ج) 6 مولز

(ب) 5 مولز

(الف) 4 مولز

● جوابات

(ب) (viii)	(ج) (vii)	(ج) (vi)	(ج) (v)	(ج) (iv)	(ج) (iii)	(ب) (ii)	(ج) (i)
						(ب) (x)	(الف) (ix)

2- مختصر سوالات

(i) آرکینک اور ان آرکینک کپاؤنڈز کا مولانہ کریں۔

جواب: آرکینک کپاؤنڈ: آرکینک کپاؤنڈز صرف کاربن اور ہائیڈروجن ایٹمز پر مشتمل ہوتے ہیں۔

ان آرکینک کپاؤنڈز: وہ کپاؤنڈز جن میں کاربن اور ہائیڈروجن اکٹھے نہیں ہوتے ان آرکینک کپاؤنڈز کہلاتے ہیں۔

(ii) آرکینک کپاؤنڈز کثرت سے کیوں پائے جاتے ہیں؟

جواب: آرکینک کپاؤنڈز بڑی مقدار میں پائے جاتے ہیں کیونکہ کاربن ایٹمز مستحکم چیز اور تکرر بنا سکتے ہیں جس سے مختلف سٹرکچرز اور کپاؤنڈز بنتے ہیں۔

(iii) اس پراڈکٹ کا نام بتائیں جو قدرتی گیس کو کنٹرول شدہ حالات میں آکسی ڈائنز کرنے پر حاصل کیا جاتا ہے؟

جواب: جب نیچرل گیس کو آکسیڈائز کیا جائے تو کاربن ڈائی آکسائیڈ، پانی اور ہیٹ انرجی بنتی ہے۔

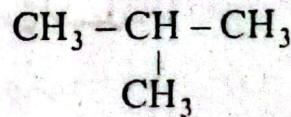
(iv) کم ماس والے ہائیڈروکاربنز کے حصول کے لیے مینٹھافریکشن کو کس طرح تحلیل کیا جاتا ہے؟

جواب: کریٹنگ کے ذریعے، جہاں بڑے ہائیڈروکاربنز کو ہیٹ یا کیپالسٹ کا استعمال کرتے ہوئے چھوٹے مالیکیوز میں توڑا جاتا ہے۔

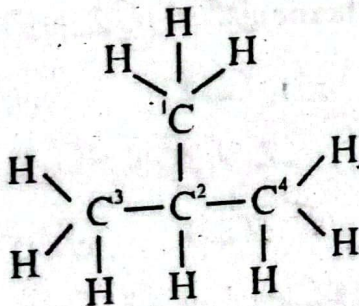
(v) آکسیوٹین کے لیے مالکیولر فارمولا سٹرکچرل فارمولا، اور کنڈیسیڈ فارمولا تحریر کریں۔

جواب: آکسیوٹین کا مالکیولر فارمولا: C₄H₁₀

آکسیوٹین کا کنڈیسیڈ فارمولا:



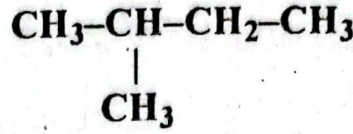
آکسیوٹین کا سٹرکچرل فارمولا:



(vi) آرکینک کپاؤنڈز ہمارے لیے کس طرح فائدہ مند ہو سکتے ہیں؟

جواب: آرکینک کپاؤنڈز فوول، ادویات، پلاسٹک کے طور پر اور بہت سی صنعتوں اور گھریلو ایپلی کیشنز میں استعمال ہوتے ہیں۔

- (vii) ایسے پانچ آرمینک کمپاؤنڈز کے نام لکھیں جو کہ قدرتی طور پر پائے جاتے ہیں۔
 جواب: قدرتی طور پر پائے جانے والے کمپاؤنڈز میں میتھین، گلوکوز، اسٹھانول، ایسیٹک ایسڈ اور سرک ایسڈ شامل ہیں۔
 (viii) مندرجہ ذیل کمپاؤنڈز کو IUPAC کے مطابق نام دیں۔



جواب: دیے گئے کمپاؤنڈ کا IUPAC نام 2-میتھائل بیوٹین ہے۔

- (ix) جب ہم لوئر ہائڈروکاربنز سے ہائر ہائڈروکاربنز کی طرف جاتے ہیں تو ان کے میلنگ اور بوائلنگ پوائنٹس میں کس طرح تبدیلی آتی ہے؟
 جواب: ایلکیز کے میلنگ اور بوائلنگ پوائنٹس اس وقت بڑھتے ہیں جب ونڈروالز فورسز کی وجہ سے مالیکیولرویت بڑھتا ہے۔

3- تعمیری فکر پر مبنی سوالات (Constructed Response Questions)

- (i) ایلکیز (Alkanes) دوسرے ری ایجنٹس (Reagents) سے ری ایکٹ کیوں نہیں کرتے؟
 جواب: ایلکیز میں مضبوط C-C اور C-H بانڈز موجود ہوتے ہیں اور یہ نان پولر ہوتے ہیں، جو کہ انھیں مستحکم اور کم ری ایکٹیو بناتے ہیں۔
 (ii) قدرتی گیس اور ہوا کا آمیزہ دھماکے سے کیوں پھٹتا ہے؟
 جواب: قدرتی گیس اور ہوا کا کمپاؤنڈ ایک انتہائی آتش گیر کمپاؤنڈ بناتا ہے۔ جب اسے جلایا جاتا ہے، تو یہ تیزی سے انرجی خارج کرتا ہے جو دھماکے کا باعث بنتی ہے۔

- (iii) آپ آرمینک اور ان آرمینک کمپاؤنڈز کے میلنگ پوائنٹس کا موازنہ کیسے کریں گے؟
 جواب: آرمینک کمپاؤنڈز میں کمزور وانڈر والیو فورسز کی وجہ سے میلنگ اور بوائلنگ پوائنٹس ان آرمینک مالیکیولز کی نسبت کم ہوتے ہیں۔
 (iv) ایلکیز اور کلورین کے درمیان ری ایکشن سورج کی روشنی میں وقوع پذیر ہوتا ہے۔ سورج کی روشنی کا اس ری ایکشن میں کیا کردار ہے؟
 جواب: سورج کی روشنی کلورین مالیکیول (Cl₂) کو ری ایکٹو کلورین ریڈیکل میں توڑنے کے لیے انرجی فراہم کرتی ہے، جس سے ری ایکشن شروع ہوتا ہے۔

- (v) آپ نارمل بیوٹین اور آکسوبیوٹین کے بوائلنگ پوائنٹس کا موازنہ کس طرح کریں گے؟
 جواب: n-بیوٹین کا بوائلنگ پوائنٹ آکسوبیوٹین کی نسبت زیادہ ہوتا ہے کیونکہ اس میں مضبوط ونڈروالز فورسز موجود ہوتی ہیں۔ آکسوبیوٹین میں براؤنچڈ سٹرکچر کی وجہ سے ونڈروالز فورسز کمزور ہوتی ہیں۔ اس لیے ان کے بوائلنگ پوائنٹ کم ہوتے ہیں۔

- (vi) آرمینک کمپاؤنڈ عموماً پانی میں حل کیوں نہیں ہوتے؟
 جواب: آرمینک کمپاؤنڈز نان پولر ہوتے ہیں جبکہ پانی پولر ہوتا ہے۔ "لائک ڈیزولوائک" (like dissolve like) پر پھل کی وجہ سے نان پولر مادے پولر سولونٹس جیسے کہ پانی میں اچھی طرح حل پذیر نہیں ہوتے۔

4- تفصیلی سوالات

- (i) روزمرہ زندگی میں آرمینک کمپاؤنڈز کی اہمیت کی وضاحت کریں۔
 جواب: آرمینک کمپاؤنڈز کی اہمیت: آرمینک کمپاؤنڈ ہماری زندگی میں ضروری ہیں۔
 خوراک کے طور پر: روزمرہ زندگی میں خوراک جو ہم کھاتے ہیں مثلاً دودھ، گوشت، انڈے اور سبزیاں وغیرہ یہ تمام کاربوہائیڈریٹس، پروٹینز اور وٹامنز پر مشتمل ہوتے ہیں جو آرمینک کمپاؤنڈز ہیں۔
 لیول کے طور پر: گاڑیوں میں جلنے والے لیول اور اس کے علاوہ گھروں میں جلانے والی قدرتی گیس آرمینک کمپاؤنڈ ہیں۔

ادویات کے طور پر: بہت زیادہ تعداد میں آرگینک کپاؤنڈز ادویات کے طور پر استعمال ہوتے ہیں۔
کپڑوں کے طور پر: کپڑے اور بیڈ شیٹس جو ہم پہنتے ہیں قدرتی فائبر اور سنتھٹک فائبرز تمام آرگینک کپاؤنڈز سے بنتے ہیں۔

(ii) کاربن بطور ایلیمنٹ اتنا کیوں اہم ہے کہ کیمسٹری کی ایک پوری شاخ اس پر مبنی ہے؟

جواب: کاربن اپنی یونیک صلاحیت کی وجہ سے دوسرے کاربن ایٹمز کے ساتھ مستحکم کوویلنٹ بانڈ بنانے کی صلاحیت رکھتا ہے، جس سے لمبی چینز اور کپلیکس سٹرکچرز بنتے ہیں۔ یہ تنوع اسے آرگینک کیمسٹری کی بنیاد بناتا ہے۔

(iii) ایٹکنز (Alkanes) میں کاربن کاربن سنگل بانڈ (C-C) ایک ری ایکٹو کے طور پر برتاؤ نہیں کرتا جبکہ کاربن۔ کاربن ڈبل بانڈ (C=C) ایٹکنز (Alkanes) میں ایک ری ایکٹو کے طور پر برتاؤ کرتا ہے۔ واضح کریں۔

جواب: ایک سنگل C-C بانڈ تان ری ایکٹو ہوتا ہے اور مخصوص کیمیائی خصوصیات نہیں دیتا جبکہ ایک ڈبل C=C بانڈ ری ایکٹو ہوتا ہے اور مالیکیولز کی ری ایکٹیوٹی میں اضافہ دلاتا ہے جس سے یہ ایک فنکشنل گروپ بن جاتا ہے۔

(iv) ایٹکنز (Alkanes) کے لیے نام دینے کا IUPAC طریقہ کار واضح کریں۔

جواب: جواب کے لیے دیکھئے سوال نمبر 7

(v) ایٹکنز کا مین ری ایکشن ہمارے لیے کس طرح فائدہ مند ہو سکتا ہے؟

جواب: ایٹکنز کا جلائبٹ اور لائٹ کی شکل میں انرجی خارج کرتا ہے۔ یہ بجلی پیدا کرنے، کھانا پکانے اور گاڑیاں چلانے کے لیے استعمال ہوتا ہے۔

5- تحقیقی سوالات (Investigative Questions)

(i) اگر قدرتی گیس کے والوکوکن میں کھول دیا جائے تو یہ گیس پورے کچن میں پھیل جائے گی جو کسی دھماکے کا باعث بن سکتی ہے۔ اس دھماکے کی وجہ بیان کریں اور اس سے کیسے بچا جاسکتا ہے؟

جواب: وجہ: قدرتی گیس انتہائی آتش گیر ہوتی ہے۔ جب یہ ہوا کے ساتھ ملتی ہے تو یہ ایک دھماکہ خیز کپاؤنڈ بناتی ہے جو چمکائی یا شعلہ ملنے پر جل اٹھتا ہے۔
بچاؤ: استعمال کے بعد ہمیشہ گیس والوکو بند کرنا یقینی بنائیں۔ لکچ کی صورت میں باقاعدگی سے چیک کروائیں اور کچن میں مناسب وینٹیلیشن کو یقینی بنائیں۔

(ii) ”نیم“ ہمارے ملک میں اُگنے والا ایک عام درخت ہے اس درخت کے طبی فوائد لکھیں۔

جواب: نیم میں اینٹی بیکٹریل، اینٹی فنگل اور اینٹی الفلامیٹری خصوصیات ہیں۔ یہ جلد کے علاج، ایسینٹی (قوت مدافعت) بڑھانے اور کیڑے مار دوا کے طور پر استعمال ہوتا ہے۔

(iii) چند مشہور دواؤں کے نام لکھیں جو کہ درحقیقت آرگینک کپاؤنڈز ہیں۔

جواب: ایسپرین، پیراسیٹامول، آئی پی پروفین، بنیڈلین اور وٹامین جیسے وٹامن سی تمام ادویات میں استعمال ہونے والے آرگینک کپاؤنڈز ہیں۔