

(iv) آبادی کے کون سے طبقے آلودگی کے اثرات کا زیادہ شکار ہو سکتے ہیں اور آلودگی اُن کے لیے کیوں خطرناک ہے؟

جواب: 15 سال سے کم عمر بچے، 65 سال سے زیادہ عمر کے بزرگ، دائمی امراض میں مبتلا افراد مثلاً دل کے مریض پھیپھڑوں کے امراض میں مبتلا،

ذیابیطس کے شکار افراد اور ایسے اشخاص جو گھر سے باہر زیادہ وقت گزارتے ہیں آلودگی سے زیادہ متاثر ہوتے ہیں۔

(v) ماحولیاتی مسائل کو کم کرنے کے لیے جو حکمت عملی تیار کی گئی ہے اس کے کوئی سے تین اہم نکات کی تفصیل لکھیں۔

جواب: جو اب کے لیے دیکھیے سوال نمبر 12

5- تحقیقی سوالات (Investigative Questions)

(i) پاکستان کے کئی اہم شہروں کا ایئر کوالٹی انڈیکس سردیوں میں بہت زیادہ ہوتا ہے۔ جس سے یہ ظاہر ہوتا ہے کہ یہ شہر دنیا کے آلودہ ترین شہر ہیں۔

ان شہروں میں ایئر کوالٹی انڈیکس زیادہ ہونے کی وجوہات تحریر کریں۔

جواب: • گاڑیوں کا اخراج: گاڑیوں کے زیادہ استعمال سے آلودگی پھیلتی ہے جیسے  $CO_x$ ،  $NO_x$  وغیرہ۔

• صنعتی اخراج: کارخانے  $SO_2$  اور دیگر نقصان دہ گیوس پر مشتمل دھواں خارج کرتے ہیں۔

• فصلوں کی باقیات کا جلانا: کسان فصلوں کی باقیات کو جلاتے ہیں جس سے فضائی آلودگی میں اضافہ ہوتا ہے۔

درجہ حرارت کی تبدیلی: سردیوں میں ٹھنڈی ہوا آلودگی کو زمین کے قریب روک رکھتی ہے، جس سے ہوا کی کوالٹی خراب ہوتی ہے۔

(ii) پاکستان میں گرمیوں میں ایئر کوالٹی انڈیکس زیادہ کیوں نہیں ہوتا؟

جواب: گرمیوں میں زیادہ درجہ حرارت اور ہوائیں آلودگی کو پھیلا دیتی ہیں جس سے وہ زمین کے قریب جمع نہیں ہو پاتے۔ اس کے برعکس سردیوں

میں درجہ حرارت کم ہوتا ہے، سرد ہوائیں بھاری ہوتی ہیں یہ آلودگی کو زمین کے قریب روک رکھتی ہیں۔ اس کے علاوہ مون سون کی بارش

فصلوں کے باقیات جلانے میں بھی ایئر کوالٹی انڈیکس کو کم رکھتا ہے۔

(iii) پچھلے پانچ سالوں میں ہونے والی موسمیاتی تبدیلیوں کے پاکستان پر کیا اثرات پڑے ہیں؟

جواب: • سیلاب میں اضافہ: شدید بارشوں اور گلچشیر کے زیادہ پگھلنے سے سیلاب میں اضافہ ہوا ہے۔ جس سے لاکھوں لوگ بے گھر ہوئے ہیں۔

• گرمی کی لہریں: زیادہ درجہ حرارت بیماریوں کا باعث بنتا ہے۔

• انتہائی شدید موسمی حالات: موسمیاتی تبدیلیوں کی وجہ سے پاکستان میں شدید موسمی حالات پیدا ہو گئے ہیں۔

باب 10

ہائڈروکاربنز

Hydrocarbons

حاصلاتِ نظام

اس باب میں آپ دیکھیں گے:

• ایٹکنیز (Alkanes) کے خواص بیان کریں اور بتائیں کہ یہ کیا ونڈ زری ایکٹ نہیں کرتے سوائے دوری ایکشنز کے جن میں ایک کیمجن

(Combustion) اور دوسرا کلورین کے ساتھ ان کے سب سٹی ٹیوشن (substitution) ری ایکشنز۔

• بتائیں کہ سب سٹی ٹیوشن (substitution) ری ایکشنز میں ایٹکنیز میں موجود ہائڈروجن ایٹم کسی دوسرے ایٹم یا اینڈز کے ایک گروپ میں

تبدیل ہو جاتا ہے۔

• ایٹکنیز کے کلورین کے ساتھ سب سٹی ٹیوشن (substitution) ری ایکشنز تفصیل سے لکھیں اور بتائیں کہ یہ ری ایکشنز فوٹو کیمیکل ری ایکشنز

ہیں۔ ان ری ایکشنز کے نتیجے میں بننے والے پروڈکٹس کے مائیکیولر فارمولہ اور سٹرکچرل فارمولہ بھی لکھیں۔

• ایٹکنیز (Alkenes) کے بڑے ہائڈروکاربنز کی کریٹنگ (cracking) سے، ایٹکنیز (Alkenes) اور الکنائز (Alkynes) کی

ہائڈروجنیشن ری ایکشنز اور الکنائز ہیلائیڈز (Alkyl halides) کی ریڈکشن سے ایٹکنیز (Alkanes) کی تیاری کی ایکوشنز مع سمول لکھیں۔

انشائی طرز سوالات

کیمیائی نظام کی عمومی انتہائی تفصیلی (Knowledge, Understanding, Application, Analytical & Conceptual) کی روشنی میں مرتب کیے گئے انشائی طرز سوالات

سوال 1: آرکینک کیمسٹری سے کیا مراد ہے؟ آرکینک کیا ونڈ زری اقسام اور اہمیت پر روشنی ڈالیں۔

جواب: آرکینک کیمسٹری: کیمسٹری کی وہ شاخ جو ہائڈروکاربنز اور ان کے ماخوذ کیا ونڈ زری کے مطالعے سے متعلق ہو آرکینک کیمسٹری کہلاتی ہے۔

آرکینک کیا ونڈ زری: وہ کیا ونڈ زری جو کاربن اور ہائڈروجن پر مشتمل ہو آرکینک کیا ونڈ زری کہلاتے ہیں۔

آرکینک کیا ونڈ زری ترکیب: کاربن تمام آرکینک کیا ونڈ زری کا لازمی جز ہے۔ آرکینک کیا ونڈ زری میں کاربن کے علاوہ ہائڈروجن، آکسیجن اور

کچھ مقدار میں نائٹروجن وغیرہ موجود ہوتی ہے۔

آرکینک کیا ونڈ زری اقسام اور تعداد: آرکینک کیا ونڈ زری بہت سی قسموں کے ہیں اور ان کی تعداد بھی بہت زیادہ ہے۔ لاکھوں آرکینک کیا ونڈ زری

قدرتی طور پر پائے جاتے ہیں یا پھر، ہم ان کو لیبارٹری میں بناتے ہیں۔ بعض آرکینک کیا ونڈ زری میں موجود مائیکیولر نہ صرف سائز میں بڑے ہوتے ہیں

بلکہ یہ بہت پیچیدہ بھی ہوتے ہیں۔ ان میں پروپینز، اینڈز، کاربوہائڈریٹس، لیڈز، نیوکلیک ایسڈز شامل ہیں۔

آرکینک کیا ونڈ زری اہمیت: آرکینک کیا ونڈ زری ہماری زندگی کے ہر پہلو میں اہم کردار ادا کرتے ہیں۔ یہ توانائی کی بنیادی ذریعہ ہیں۔ یہ

ادویات، پلاسٹک اور کھانے جیسی اشیاء بنانے میں استعمال ہوتے ہیں۔

سوال 2: کاربن ایٹمیٹس دوسرے ایٹمیٹس کے مقابلے میں زیادہ کیا ونڈ زری کیوں بناتا ہے؟

جواب: کاربن ایٹمیٹس اکیلا ہی مجموعی طور پر اتنے کیا ونڈ زری بناتا ہے جن کی تعداد باقی سارے ایٹمیٹس کے کیا ونڈ زری سے کہیں زیادہ ہے۔ اس کی وجہ

کاربن ایٹم کی منفرد نوعیت ہے۔

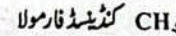
کاربن ایٹمٹ پیراڈک نیمل کے تقریباً درمیان میں موجود ہے اس لیے عام طور پر اس کے ایٹم کے لیے ممکن نہیں ہے کہ الیکٹرون یا الیکٹرونز کھو کر یا جذب کر کے آئیونک بانڈز بنائے۔ اس لیے یہ الیکٹرونز شیئر کر کے چار کوویلنٹ بانڈز بناتا ہے۔ یہ کوویلنٹ بانڈز چھوٹے اور مضبوط ہوتے ہیں۔ اس لیے کاربن ایٹم دوسرے ایٹمز مثلاً ہائڈروجن، آکسیجن اور نائٹروجن کے ایٹمز کے ساتھ مضبوط اور مستحیل بانڈز بناتا ہے۔ کاربن ایٹمز خود ایک دوسرے کے ساتھ بھی مضبوط بانڈز بناتے ہیں۔ اس خاصیت کو کٹیٹی نیشن (catenation) کہتے ہیں اور اس کی وجہ سے کاربن ایٹمز نہ صرف کہ لہی 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 بنالیتے ہیں۔

سوال 3: کچھ ریڈکپاؤنڈز کیا ہیں؟

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

ظاہر ہے کچھ ریڈکپاؤنڈز کو عام طور پر ان کے سٹرکچرل فارمولے سے ظاہر کیا جاتا ہے۔

مثال: میتھین جو کہ ایک کچھ ریڈکپاؤنڈ ہے اس کا سٹرکچرل اور کنڈینسڈ فارمولہ درج ذیل ہے:



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

سٹرکچرل فارمولہ کو کچھ ریڈکپاؤنڈز کی اور مثالیں  $\text{CH}_2\text{NH}_2$ ,  $\text{C}_2\text{H}_6$ ,  $\text{CH}_3\text{Cl}$ ,  $\text{CH}_3\text{OH}$  وغیرہ ہیں۔

ہائڈروکاربنز (Hydrocarbons)	11.1
ایٹکنیز (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 ہائڈروجن 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 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 وارنیشز۔

میتھین کی اہمیت: میتھین سب سے چھوٹی اور سادہ ایٹکنین ہے جسے زیادہ تر ایندھن کے طور پر استعمال کیا جاتا ہے اہم اس سے ہائڈروجن گیس، کاربن بلیک، کاربن ڈائی سلفائیڈ، کلوروفارم اور ہائڈرونیٹک اینڈ وغیرہ بھی بنائے جاتے ہیں۔

ہائڈروکاربنز کی کلاسیفیکیشن: سٹرکچرل فارمولہ کی بنیاد پر ہائڈروکاربنز کو بہت سی قسموں میں تقسیم کیا جاتا ہے۔ مثلاً ایٹکنیز، ایٹکنیز، الکانیز اور ایروینک ہائڈروکاربنز۔

سوال 5: ایٹکنیز سے کیا مراد ہے؟ ان کو کچھ ریڈکپاؤنڈز کیوں کہا جاتا ہے؟ ان کا جنرل فارمولہ لکھیں۔

جواب: ایٹکنیز: ایٹکنیز ہائڈروکاربنز کی سادہ فیملی ہے جس میں صرف کاربن، کاربن، کاربن اور ہائڈروجن سنگل بانڈز ہوتے ہیں۔

کچھ ریڈکپاؤنڈز: ایٹکنیز کو کچھ ریڈکپاؤنڈز کہا جاتا ہے 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 میتھین میں موجود دونوں کاربن ایٹمز نے کچھ ہائڈروجن ایٹمز کے ساتھ سنگل بانڈز بنائے ہیں یعنی یہ الیکٹرونز صرف سنگل بانڈز بنانے کے لیے استعمال ہوتے ہیں۔

جنرل فارمولہ: ایٹکنیز کو  $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$  کے جنرل فارمولہ سے ظاہر کیا جاتا ہے جبکہ n ایک مثبت عدد ہے جو زیرو نہیں ہو سکتا۔

سوال 6: آرکینک کپاؤنڈز کو IUPAC نام کیوں دیے گئے ہیں؟ IUPAC نوٹین کلچر 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 پورائیز اینڈ اینالائٹک کیمسٹری (IUPAC) نے آرکینک کپاؤنڈز کو نام دینے کا ایک منظم طریقہ نکالا ہے جسے آئی یو پی اے کی نوٹین کلچر (IUPAC Nomenclature) کہتے ہیں۔ نوٹین کلچر کے حصے: اس سسٹم کے مطابق آرکینک کپاؤنڈز 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- سٹیفکس Suffix: سٹیفکس کو روٹ کے بعد لکھا جاتا ہے اور یہ آرکینک کپاؤنڈ کی فیملی کے بارے میں بتاتا ہے۔

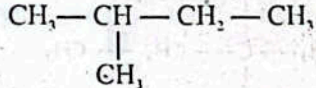
3- پریفکس Prefix: اس کو روٹ سے پہلے لکھا جاتا ہے اور یہ کاربن چین (Chain) کے ساتھ لگے ہوئے گروپس

کے بارے میں بتاتا ہے۔

سوال 7: مثالوں کی مدد سے نوٹین کلچر کے سسٹم کی وضاحت کریں۔

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

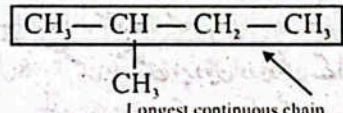
ذیل میں درج کپاؤنڈ کا منظم (Systematic) نام لکھیں۔



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

b- آرکینک کپاؤنڈ کی فیملی کی شناخت کریں۔

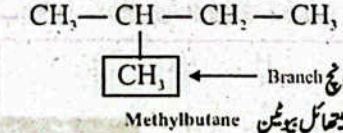
c- کاربن ایٹمز کی چین کے ساتھ اگر گروپ لگے ہیں تو ان کی شناخت کریں۔



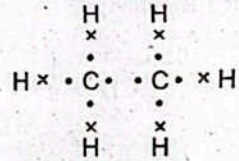
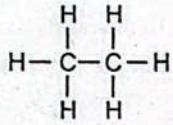
اوپر دیئے گئے کپاؤنڈ میں موجود سب سے لمبی کاربن چین میں چار کاربن ایٹمز ہیں اور یہ کپاؤنڈ آرکینک کپاؤنڈز کی ایٹکنین فیملی سے تعلق رکھتا ہے۔ اس لیے اس کے روٹ کا نام بیوٹ (But-) ہوگا اور اس کے ساتھ سٹیفکس این (-ane) لگے گا۔

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

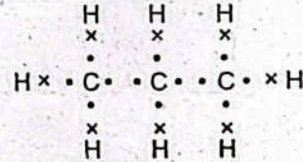
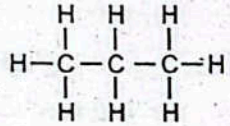
1- اس لمبی چین کے ساتھ صرف ایک گروپ لگا ہے جس کا نام میتھائل (Methyl-) ہے جو اس کے نام کا پریفکس ہوگا۔ اس لیے اس کپاؤنڈ کا نام میتھائل بیوٹین ہوا۔



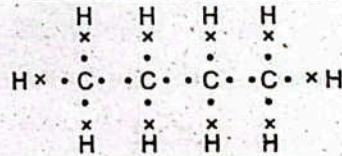
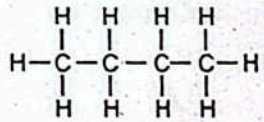
کپاؤنڈ میں براچس کاربن ایٹم کے ساتھ لگی ہے اس کو ظاہر کرنے کے لیے سب سے لمبی کاربن چین میں موجود کاربن ایٹمز کو نمبر دیئے جاتے ہیں اور نمبر دینے کا یہ سلسلہ اُس طرف سے شروع ہوگا جس طرف یہ براچس قریب ترین ہوگی۔ کپاؤنڈ کا پھر مکمل نام ہوگا۔



(ii) آئین



(iii) پروپین



(iv) بیٹین

مشق

اوپر دیے گئے کمپاؤنڈز میں کتنے میٹھاٹل اور میٹھلین گروپس موجود ہیں؟

- جواب: (i) میٹھلین: اس میں 1 میٹھاٹل گروپ ہوتا ہے اور کوئی میٹھلین گروپ نہیں ہوتا۔  
 (ii) آئین: اس میں 2 میٹھاٹل گروپس ہوتے ہیں اور کوئی میٹھلین گروپ نہیں ہوتا۔  
 (iii) پروپین: اس میں 2 میٹھاٹل گروپس اور ایک میٹھلین گروپ ہوتا ہے۔  
 (iv) بیٹین: اس میں 2 میٹھاٹل گروپس اور 2 میٹھلین گروپس ہوتے ہیں۔

ایٹکنز کی تیاری (Preparation of Alkanes)

11.3.

سوال 9: ایٹکنز کی تیاری کے مختلف طریقے لکھیں۔

جواب: 1- ہائیر ہائڈروکاربن کو گرم کرنا: ہائیر ہائڈروکاربن کو گرم کرنے سے یہ ٹوٹ کر لوئر ہائڈروکاربنز میں تبدیل ہوتے 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 کیلاسٹ کی موجودگی میں گرم کیا جاتا ہے۔  
 پیٹریولیم کی فریکشنل ڈسٹیلیشن (Fractional Distillation) سے ہائڈروکاربنز کا ایک کچھر ملتا ہے اس کو نپتھا (Naphtha) کہتے ہیں۔ یہ مائع ہائڈروکاربنز کا مجموعہ ہے۔ جب اسے تقریباً 500°C پر کیلاسٹ کی موجودگی میں گرم کیا جاتا ہے تو یہ ایسے چھوٹے ہائڈروکاربنز میں تبدیل ہوتا ہے جس میں کاربن ایٹمز کی تعداد پانچ سے دس ہوتی ہے۔

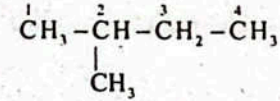
حرارت 500°C

ایٹکنز (Alkanes) اور ایٹکنز (Alkanes) کا کچھر جس میں

زیولائٹ (Zeolite) میٹھا ہائڈروکاربنز کا کچھر

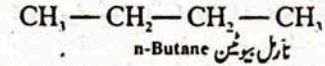
5 سے 10 کاربن ایٹم ہوتے ہیں۔

2- ایٹکنز اور ایٹکنز کی ریڈکشن: ایٹکنز (Alkanes) بنانے کے لیے ایٹکنز اور ایٹکنز (Alkynes/Alkenes) کو ہائڈروجن کی مدد سے ریڈیوس (Reduce) کیا جاتا ہے۔ یہ ری ایکشن نکل (Nickel) کیلاسٹ کی موجودگی میں کیا جاتا ہے۔ اس طریقے سے میٹھلین بنائی جاسکتی۔



2-Methylbutane or iso-Butane. میتھاٹل بیٹین یا آئسو بیٹین

اس کمپاؤنڈ کو آئسو بیٹین (iso-Butane) بھی کہتے ہیں۔ اگر بیٹین میں کوئی براچ نہ ہو تو اس کو نارمل بیٹین (Normal Butane) کہتے ہیں۔



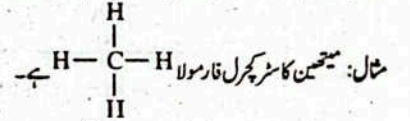
دلچسپ معلومات

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

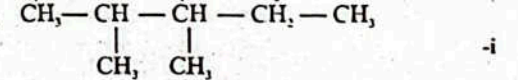
مشق

1- ایک آرگنک کمپاؤنڈ کے سٹرکچرل فارمولا سے کیا مراد ہے؟

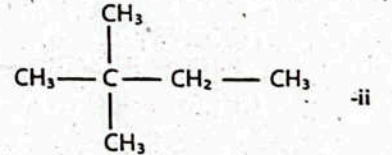
جواب: سٹرکچرل فارمولا ایک کیمیائی فارمولا ہے جو کسی مالیکیول میں موجود ایٹمز کے درمیان باغذ اور ان کی ترتیب کو ظاہر کرتا ہے۔



2- ذیل میں درج آرگنک کمپاؤنڈز کے منظم (Systematic) نام لکھیں؟



جواب: 2,3 ڈائی میٹھاٹل بیٹین

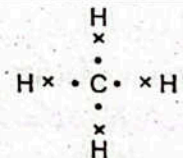
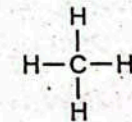


جواب: 2,2 ڈائی میٹھاٹل بیٹین

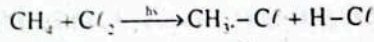
سوال 8: میٹھلین، آئین، پروپین اور بیٹین کے ڈاٹ اور کراس سٹرکچر لکھیں۔

یا ایٹکنز کے ڈاٹ اور کراس سٹرکچر کی وضاحت کریں۔

جواب: ایٹکنز کے ایٹمز کو اس اینڈ ڈاٹ سٹرکچر

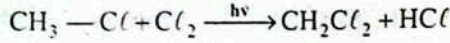


(i) بیٹین

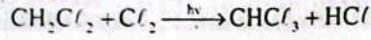


میتھین کلورومتھین

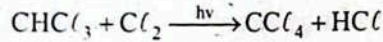
یہ ری ایکشن یہاں فٹم نہیں ہو جاتا بلکہ آگے بڑھتا ہے اور ایک ایک کر کے سارے ہائیڈروجن ایٹمز جگہ جگہ پر ایٹمز آجاتے ہیں۔



ڈائی کلورومتھین

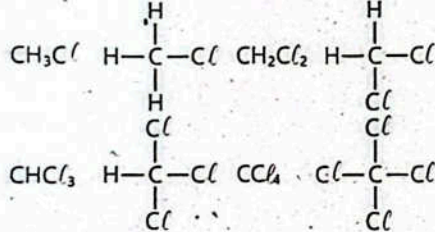


ٹرائی کلورومتھین یا کلوروفورم

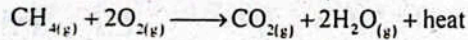


ٹیترا کلورومتھین یا کاربن ٹیٹراکلورائیڈ

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



2- کمپن ری ایکشن: ایٹکیز 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 کمپن ری ایکشن کہتے ہیں۔



میتھین



ایٹھین

دلچسپ معلومات

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

مشق

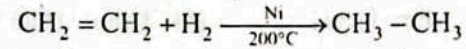
(i) Zn/HCl سے جب لیاکسل ہیلانڈز کو ری ایکٹ کیا جاتا ہے تو لیاکسل ہیلانڈز ری ایکٹ ہوتے ہیں بتائیے کون سی آکسائیڈ ہوتی ہے؟

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

(ii) آٹھین کے کمپن ری ایکشن کے دوران بتائیے کون سے ہائیڈروجن ایٹمز ہٹتے ہیں؟

جواب: آٹھین کے کمپن کے دوران  $\text{C}-\text{H}$  اور  $\text{C}-\text{C}$  ہائیڈروجن ایٹمز ہٹتے ہیں  $\text{O}-\text{H}$  اور  $\text{C}-\text{O}$  ہائیڈروجن ایٹمز ہٹتے ہیں۔

اس ری ایکشن کو ایڈیشن یا ہائیڈروجنیشن (Hydrogenation) بھی کہتے ہیں۔ ایڈیشن ری ایکشن (Addition Reaction) اس وقت توڑ پڑی رہتا ہے جب ہائیڈروجن گیس کسی ان پچھریڈ (Unsaturated) کمپاؤنڈ سے ری ایکٹ کرتی ہے۔

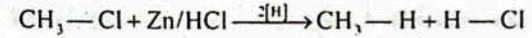
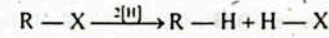
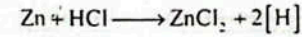


ایٹھین



ایٹھین

3- لیاکسل ہیلانڈز کی ری ایکشن سے: لیاکسل ہیلانڈز کو ری ایکٹ کرنے کے لیے زنک اور ہائیڈروکلورک ایسڈ کے ری ایکشن سے اٹاک ہائیڈروجن بنائی جاتی ہے۔ جو اس کو ری ایکٹ کرنے کے لیے ایٹکیز بنا دیتی ہے۔



کلورومتھین

میتھین

دلچسپ معلومات

ایٹکیز یا لیاکسنز (Alkenes or Alkynes) میں ہائیڈروجن کا جذب ہونا ایڈیشن ری ایکشن کہلاتا ہے اور اس طریقہ سے مارجرین (Margarine) اور بنا سستی مکی بنائے جاتے ہیں۔

#### 11.4 ایٹکیز کے اہم ری ایکشنز (Important Reactions of Alkanes)

سوال 10: ایٹکیز کو پیرافینز کیوں کہتے ہیں؟ ایٹکیز کی ری ایکٹ نہ کرنے کی صلاحیت کی وضاحت کریں۔

جواب: پیرافینز: ایٹکیز کو پیرافین (Paraffins) بھی کہا جاتا ہے۔ جس کا مطلب ہے "دوسرے کمپاؤنڈز کے ساتھ ری ایکشن نہ کرتا"۔ یہ لفظ ایٹکیز کی اس خاصیت کو ظاہر کرتا ہے کہ دوسری اشیاء کے ساتھ ان کے ری ایکشن نہ ہونے کے برابر ہیں۔ تاہم موزوں حالات میں یہ کلورین اور آکسیجن کے ساتھ ری ایکٹ کرتی ہیں۔

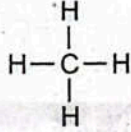
ایٹکیز کی ری ایکٹ نہ کرنے کی صلاحیت: ایٹکیز کی ری ایکٹ نہ کرنے کی خاصیت کی وضاحت اس طرح کی جاتی ہے کہ اس میں موجود کوویلنٹ ہائیڈروجن پور ہیں۔ کاربن ایٹم کی ایکسٹرنیکٹیو ویلیو 2.6 ہے جبکہ ہائیڈروجن کی 2.1۔ اس طرح ان ویلیوز میں زیادہ فرق نہیں ہے۔ اس کا نتیجہ یہ نکلتا ہے کہ کاربن اور ہائیڈروجن کا کوویلنٹ ہائیڈروجن یا ان پچھریڈ ہونے کے برابر ہیں۔ اس وجہ سے ایٹکیز، ہیز اور آکسی ڈائریکٹ ایجنٹس (Oxidising Agents) ایٹکیز میں موجود کسی ہائیڈروجن کے لیے کوئی مناسب جگہ نہیں پاتے۔

سوال 11: ایٹکیز کے اہم کیمیائی ری ایکشنز لکھیں۔

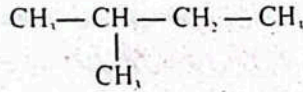
جواب: 1- ہیلوجنیشن: ایٹکیز ہیلوجنز سے ری ایکٹ کر کے سبٹی ٹیوشن (substitution) ری ایکشنز دیتے ہیں۔ ان ری ایکشنز میں ایٹکیز میں موجود ہائیڈروجن ایٹم کی جگہ پر کوئی اور ایٹم یا ایٹمز گروپ آجاتا ہے۔ ایٹکیز ہیلوجنز سے خاص طور پر کلورین سے ری ایکٹ کر کے لیاکسل ہیلانڈز بناتے ہیں۔ چونکہ یہ ری ایکشن سورج کی روشنی میں موجود الٹرا وائلٹ لائٹ کی وجہ سے ہوتے ہیں اس لیے ان کو فوٹو کیمیائی ٹیوشن (Photochemical Substitution) ری ایکشنز کہا جاتا ہے۔



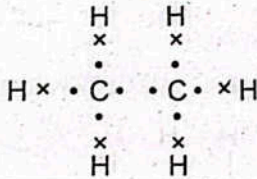
- 2- ان آرگینک کپاؤنڈز سے کیا مراد ہے؟  
جواب: وہ کپاؤنڈ جن میں کاربن اور ہائیڈروجن اکٹھے نہیں ہوتے ان آرگینک کپاؤنڈ کہلاتے ہیں۔ آرگینک کپاؤنڈز کے علاوہ کائنات کے تمام ایلیمنٹس اور کپاؤنڈز ان آرگینک کپاؤنڈ کہلاتے ہیں۔  
3- میتھین کا سٹرکچرل فارمولا لکھیں۔  
جواب: میتھین کا سٹرکچرل فارمولا:



- 4- ہائیڈروکاربنز سے کیا مراد ہے؟  
جواب: ہائیڈروکاربنز وہ کپاؤنڈز ہیں جو صرف کاربن اور ہائیڈروجن ایلیمنٹس سے مل کر بنتے ہیں۔ مثلاً میتھین  $\text{CH}_4$ ۔  
5- ایٹکینز سے کیا مراد ہے؟  
جواب: ایک ایٹکین ایسا ہائیڈروکاربن ہے جس میں تمام کاربن ایٹمز ایک دوسرے کے ساتھ منگول کوویلنٹ بانڈ کے ذریعے ملے ہوتے ہیں۔ مثلاً:  
6- میتھائل بیوشن کا سٹرکچرل فارمولا لکھیں۔  
جواب:



- 7- میتھین  $\text{C}_2\text{H}_6$  کا ڈاٹ اور کراس سٹرکچر ظاہر کریں۔  
جواب:



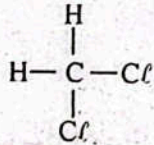
ایٹکینز کی تیاری

11.3

ایٹکینز کے اہم ری ایکشنز

11.4

- 8- ایٹکال ہیلوآئنڈز کے ذریعے ایٹکینز کی تیاری لکھیں۔  
جواب: ایٹکال ہیلوآئنڈز ہائیڈروجن کے ساتھ ایٹکینز میں ریڈیو سڈ ہوتے ہیں۔  
9- ڈائی کلورو میتھین کا سٹرکچرل فارمولا لکھیں۔  
جواب:



## کثیر الانتخابی کنسپٹیوئل (Conceptual) سوالات

- درست جواب کا انتخاب کریں۔  
1- مندرجہ ذیل میں سے کون سا ایلیمنٹ تمام آرگینک کپاؤنڈز میں ہمیشہ موجود ہوتا ہے؟  
(A) نائٹروجن (B) سلفر (C) کاربن (D) ہیلیم  
2- وہ فارمولا جو ایک مالکیول میں ایٹمی ترتیب کو ظاہر کرتا ہے، کہلاتا ہے:  
(A) مالکیولر فارمولا (B) سٹرکچرل فارمولا (C) امپیریکل فارمولا (D) A اور C دونوں  
3- مندرجہ ذیل میں سے کون سا سادہ ترین الکیئن ہے؟  
(A) پروپین (B) میتھین (C) بیوشن (D) اتھین  
4- ایٹکینز کا جنرل فارمولا ہے:  
(A)  $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$  (B)  $\text{C}_n\text{H}_{2n}$  (C)  $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$  (D)  $\text{C}_n\text{H}_{2n+1}$   
5- کچھ ریڈیو ہائیڈروکاربنز سے کیا مراد ہے؟  
(A) الکیئنز (B) الکوئل (C) ایٹکینز (D) الکیل ہیلوآئنڈز  
6- ایٹکینز اور الکیئنز کی ریڈکشن میں کینالٹ کے طور پر استعمال ہوتا ہے:  
(A) Fe (B) P (C) Ni (D) C  
7- کون سے ہائیڈروکاربنز ہیرافلز کہلاتے ہیں:  
(A) ایٹکینز (B) ایٹکینز (C) الکیئنز (D) الکوئل  
8- لفظ ہیرافلز کا مطلب ہے:  
(A) بائی انیٹی (B) کم انیٹی (C) معتدل انیٹی (D) زیادہ ری ایکٹیو  
9- ایٹکینز 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 کیسٹریکل فارمولا ہے:  
(A)  $\text{CH}_3\text{Cl}$  (B)  $\text{CH}_2\text{Cl}_2$  (C)  $\text{CCl}_4$  (D)  $\text{CCl}_3$

جواب

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

مختصر جوابی سوالات (Knowledge, Understanding, Application, Analytical &amp; Conceptual) کی روشنی میں مرتب کیے گئے منتخب جوابی سوالات

ہائیڈروکاربنز

11.1

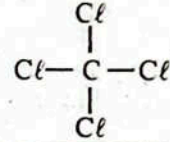
ایٹکینز

11.2

□ مختصر جواب دیں۔

- 1- آرگینک کپاؤنڈز کی کچھ مثالیں دیں۔  
جواب: آرگینک کپاؤنڈز کی مثالیں: پروپین، ایٹراکسٹن، کاربو ہائیڈریڈز، لیڈز، وٹامنز اور نیوکلک ایسڈز۔

- 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۔

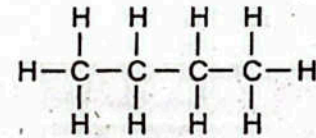


جواب:

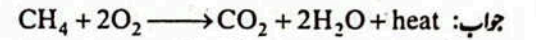
## مختصر جوابی کنسپچوئل (Conceptual) سوالات

□ مختصر جواب دیں۔

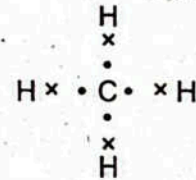
- 1- کاربن ایٹمز دوسرے کاربن، آکسیجن اور ہائڈروجن ایٹمز کے ساتھ کس قسم کا بانڈ بناتے ہیں؟  
جواب: کاربن ایٹمز دوسرے کاربن ایٹمز کے ساتھ کوویلنٹ بانڈ بناتے ہیں۔
- 2- میتھین کے کچھ استعمالات لکھیں۔  
جواب: میتھین کے استعمالات:
- قدرتی گیس جو میتھین پر مشتمل ہوتی ہے گھریلو ٹیول کے طور پر استعمال کی جاتی ہے۔
  - میتھین بہت سے کیمیکلز جیسا کہ کاربن، ہیک، میتھائل الکل، استھائل الکل، گھور و قام، کاربن ٹیٹرا کلورائیڈ، فارم ایلڈی ہائیڈرائڈ اور ایسٹ ایلڈی ہائیڈ کی تیاری میں استعمال ہوتی ہے۔
- 3- بیوٹین کا مالکیولر فارمولا لکھیں۔  
جواب: بیوٹین کا مالکیولر فارمولا:  $\text{C}_4\text{H}_{10}$
- بیوٹین کا سٹرکچرل فارمولا:



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



5- میتھین کا ڈاٹ اور کراس سٹرکچر لکھیں۔



جواب:

6- کینیٹنیشن سے کیا مراد ہے؟

جواب: کاربن ایٹمز کی دوسرے کاربن ایٹمز کے ساتھ لگ بھگ چبڑ یا رنگ بنانے کی صلاحیت کو کینیٹنیشن کہتے ہیں۔

## اہم نکات

- 1- پودوں اور جانداروں سے حاصل کردہ کپاؤنڈز کو آرگینک کپاؤنڈز (Organic Compounds) کہا جاتا ہے۔
- 2- آرگینک کیمسٹری کاربن کے کپاؤنڈز کی کیمسٹری ہے جس میں کاربن ایٹم اپنے طرز عمل میں منفرد ہے۔
- 3- آرگینک کپاؤنڈز دراصل کوویلنٹ کپاؤنڈز ہیں۔
- 4- کاربن اور ہائڈروجن پر مشتمل کپاؤنڈز ہائیڈروکاربن کہلاتے ہیں۔ جن کی پورے ہائیڈروکاربن میں درجہ بندی کی جاتی ہے۔
- 5- ایسے ہائڈروکاربن جن میں کاربن اور ہائڈروجن کے درمیان مشعل کوویلنٹ بانڈ ہوں کو پیورے ہائیڈروکاربن یا ہائیڈروکربن کہتے ہیں۔
- 6- ہائیڈروکربن کا نام منظم (Systematic) طریقے سے رکھا جاتا ہے۔ جسے IUPAC ناموں کا نظام کہا جاتا ہے۔
- 7- ہائیڈروکربن کو مختلف طریقوں سے تیار کیا جاسکتا ہے۔
- 8- ہائیڈروکربن دوسرے کپاؤنڈز سے بہت کم ری ایکٹ کرتے ہیں۔ لیکن پھر بھی یہ ہیلوجنز سے ری ایکٹ کرتے ہیں۔ اور کیمیائی ری ایکشن دیتے ہیں۔

## حل مشقی سوالات

- 1- صحیح جواب پر ٹک (✓) کریں۔
- (i) آرگینک کپاؤنڈز میں کون سا ایٹم کاربن ایٹم کے ساتھ اکثر موجود ہوتا ہے۔  
(الف) آکسیجن (ب) ہائیڈروجن (ج) ہائیڈروجن (د) ہیلوجن
- (ii) کون سی دوسری مٹلو کوآکسائیڈ ہیلائیڈز کو ریڈیوس کرنے کے لیے استعمال کیا جاتا ہے۔  
(الف) Al (ب) Mg (ج) Co (د) Ni
- (iii) مٹھا کی کیمیائی ترکیب میں کون سا پراؤکسائیڈ بننے کی توقع ہے۔  
(الف) ہائیڈروکربن (Alkanes) (ب) ہائیڈروکربن (Alkenes) (ج)  $\text{CO}_2$  اور  $\text{H}_2\text{O}$  (د) دونوں ہائیڈروکربن اور ہائیڈروکربن
- (iv) زنگ اور ہائیڈروکلورک ایسڈ کا کیمپریڈیوسنگ ایجنٹ کے طور پر کیوں استعمال کیا جاتا ہے؟  
(الف) کیونکہ زنگ بطور ریڈیوسنگ ایجنٹ کا کام کرتا ہے۔  
(ب) کیونکہ  $\text{Zn}/\text{HCl}$  سے اٹامک ہائیڈروجن پیدا ہوتی ہے۔  
(ج) کیونکہ  $\text{Zn}/\text{HCl}$  کے ساتھ مالکیولر ہائیڈروجن پیدا ہوتی ہے جو ریڈیوسنگ ایجنٹ کے طور پر کام کرتی ہے۔  
(د) کیونکہ  $\text{Zn}/\text{HCl}$  کے ساتھ کلورائیڈ آکسائیڈ پیدا ہوتے ہیں جو بطور ریڈیوسنگ ایجنٹ کام کرتے ہیں۔
- (v) آکسیجن کے ساتھ جلانے پر کون سی آلیکن (Alkane) سب سے زیادہ حرارت خارج کرے گی۔  
(الف) آکسیجن (ب) پروپین (ج) این بیوٹین (د) آکسی بیوٹین
- (vi) ہائیڈروکربن کون سے ری ایکشن ظاہر نہیں کرتے۔  
(الف) سسٹی ٹیوشن (ب) کیمیائی (ج) ایڈیشن (د) کریٹنگ
- (vii) کون سا ہائیڈروکاربن کولے کی کان میں دھماکے کا باعث بنتا ہے۔  
(الف) بیوٹین (ب) ہائیڈروکربن (ج) میتھین (د) آکسیجن

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

(الف)  $CH_4$  (ب)  $CH_3-CH_3$

(ج)  $CH_3-CH_2-CH_2-CH_3$  (د)  $CH_3-CH_2-CH_3$

(ix) ان میں سے کون سا ری ایکشن ہیلو جینیشن نہیں کہلائے گا۔

(الف) کریٹنگ (ب) کلورینیشن (ج) برومینیشن (د) آیوڈینیشن

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

(الف) 4 مولز (ب) 5 مولز (ج) 6 مولز (د) 3 مولز

تجربات

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

مختصر سوالات

(i) آرکینک اور ان آرکینک کیا ڈنڈز کا موازنہ کریں۔

جواب: آرکینک کیا ڈنڈ: آرکینک کیا ڈنڈ صرف کاربن اور ہائیڈروجن ایٹمز پر مشتمل ہوتے ہیں۔

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

(ii) آرکینک کیا ڈنڈز کثرت سے کیوں پائے جاتے ہیں؟

جواب: آرکینک کیا ڈنڈز بڑی مقدار میں پائے جاتے ہیں کیونکہ کاربن ایٹمز مستحکم چیز اور رنگ بنا سکتے ہیں جس سے مختلف سٹرکچرز اور کیا ڈنڈز بننے میں۔

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

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

(iv) کم ماس والے ہائیڈروکاربنز کے حصول کے لیے مینتھان فریکشن کو کس طرح تقطیل کیا جاتا ہے؟

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

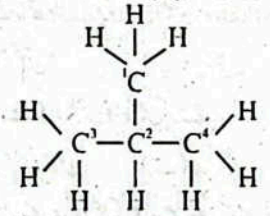
(v) آکسو بیوٹین کے لیے مالیکولر فارمولہ سٹرکچرل فارمولہ اور کنڈیسیڈ فارمولہ تحریر کریں۔

جواب: آکسو بیوٹین کا مالیکولر فارمولہ:  $C_4H_{10}$

آکسو بیوٹین کا کنڈیسیڈ فارمولہ:



آکسو بیوٹین کا سٹرکچرل فارمولہ:



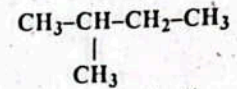
(vi) آرکینک کیا ڈنڈز ہمارے لیے کس طرح فائدہ مند ہو سکتے ہیں؟

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

(vii) ایسے پانچ آرکینک کیا ڈنڈز کے نام لکھیں جو قدرتی طور پر پائے جاتے ہیں۔

جواب: قدرتی طور پر پائے جانے والے کیا ڈنڈز میں میتھین، گلوز، ایتھانول، اسیٹک ایسڈ اور مرزک ایسڈ شامل ہیں۔

(viii) مندرجہ ذیل کیا ڈنڈز کو IUPAC کے مطابق نام دیں۔



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

(ix) جب ہم لوہا ہائیڈروکائیڈ سے ہائیڈروکائیڈ کی طرف جاتے ہیں تو ان کے میلنگ اور بوائلنگ پوائنٹس میں کس طرح تبدیلی آتی ہے؟

جواب: ہیلو جینیشن کے میلنگ اور بوائلنگ پوائنٹس اس وقت بڑھتے ہیں جب ہائیڈروکائیڈز کی وجہ سے مالیکولر ویٹ بڑھتا ہے۔

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

(i) ہیلو جینیشن (Alkanes) دوسرے ری ایجنٹس (Reagents) سے ری ایکٹ کیوں نہیں کرتے؟

جواب: الگینز میں مضبوط C-C اور C-H بانڈز موجود ہوتے ہیں اور یہ تان پور ہوتے ہیں، جو کہ انہیں مستحکم اور کم ری ایکٹیو بناتے ہیں۔

(ii) قدرتی گیس اور ہوا کا آمیزہ دھماکے سے کیوں بچتا ہے؟

جواب: قدرتی گیس اور ہوا کا کیا ڈنڈ ایک انتہائی آئس کیو کیا ڈنڈ بنا تا ہے۔ جب اسے جلایا جاتا ہے، تو یہ تیزی سے انرجی خارج کرتا ہے جو دھماکے کا باعث بنتی ہے۔

(iii) آپ آرکینک اور ان آرکینک کیا ڈنڈز کے میلنگ پوائنٹ کا موازنہ کیسے کریں گے؟

جواب: آرکینک کیا ڈنڈز میں کمزور انٹرا مالیکولر فورسز کی وجہ سے میلنگ اور بوائلنگ پوائنٹس ان آرکینک مالیکولز کی نسبت کم ہوتے ہیں۔

(iv) ہیلو جینیشن 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 مالیکول (Cl<sub>2</sub>) کو ری ایکٹیو کلورین ریڈیکل میں توڑنے کے لیے انرجی فراہم کرتی ہے، جس سے ری ایکشن شروع ہوتا ہے۔

(v) آپ نارمل بیوٹین اور آکسو بیوٹین کے بوائلنگ پوائنٹس کا موازنہ کس طرح کریں گے؟

جواب: n- بیوٹین کا بوائلنگ پوائنٹ آکسو بیوٹین کی نسبت زیادہ ہوتا ہے کیونکہ اس میں مضبوط ہائیڈروکائیڈز اور انٹرا مالیکولر فورسز موجود ہوتی ہیں۔ آکسو بیوٹین میں براہ کچھ سٹرکچر کی وجہ سے ہائیڈروکائیڈز کمزور ہوتی ہیں۔ اس لیے ان کے بوائلنگ پوائنٹ کم ہوتے ہیں۔

(vi) آرکینک کیا ڈنڈ عموماً پانی میں حل کیوں نہیں ہوتے؟

جواب: آرکینک کیا ڈنڈز تان پور ہوتے ہیں جبکہ پانی پور ہوتا ہے۔ "لائک ڈیزولوا لک" (like dissolve like) پرنسپل کی وجہ سے تان پور مادے پور سولویٹیشن جیسے کہ پانی میں اچھی طرح حل پذیر نہیں ہوتے۔

4- تفصیلی سوالات

(i) روزمرہ زندگی میں آرکینک کیا ڈنڈ کی اہمیت کی وضاحت کریں۔

جواب: آرکینک کیا ڈنڈ کی اہمیت: آرکینک کیا ڈنڈ ہماری زندگی میں ضروری ہیں۔

خوراک کے طور پر: روزمرہ زندگی میں خوراک جو ہم کھاتے ہیں مثلاً دودھ، گوشت، اٹلے اور سبزیاں وغیرہ یہ تمام کاربوہائیڈریٹس، پروٹینز اور وٹامنز پر مشتمل ہوتے ہیں جو آرکینک کیا ڈنڈ ہیں۔

فیول کے طور پر: گاڑیوں میں جلنے والے فیول اور اس کے علاوہ گھروں میں جلانے والی قدرتی گیس آرکینک کیا ڈنڈ ہیں۔