

Ques जैव अणु क्या है ?
 जैव अणु ऐसे जटिल कार्बनिक पदार्थ होते हैं जो जीवों के शरीर के लिए बहुत आवश्यक होते हैं, जैसे :- कार्बोहाइड्रेट, प्रोटीन, वसा, DNA, RNA व एन्जाइम आदि।

Ques कार्बोहाइड्रेट क्या है यह कितने प्रकार के होते हैं ?

कार्बोहाइड्रेट :-

कार्बोहाइड्रेट्स ऐसे जटिल रसायनिक पदार्थ होते हैं जो कार्बन, हाइड्रोजन और ऑक्सीजन के निश्चित अनुपात में मिलने से बनते हैं, जिसमें एलिडहाइड ($-CHO$) अथवा किटोन कीटोन $[-C=O]$ समूह होते हैं। कार्बोहाइड्रेट्स का सामान्य सूत्र $\rightarrow C_n(H_2O)_n$ होता है।

Note :- कार्बोहाइड्रेट में दो या दो से अधिक हाइड्रॉक्सिल समूह $(-OH)$ पाये जाते हैं।

कार्बोहाइड्रेट तीन प्रकार के होते हैं -

i) मोनोसैकेराइड :-

यह सरल सरलतम कार्बोहाइड्रेट्स होते हैं इनका और अधिक जल अपघटन नहीं किया जा सकता है यह जल में घुलनशील तथा स्वाद में मीठे होते हैं। यह निम्न प्रकार के होते हैं -
 (i) ग्लूकोस (ii) फ्रक्टोस
 (iii) गैलेक्टोस (iv) डी-साकरोस (v) लैक्टोस

उदा. → ग्लूकोज फ्रक्टोज
गैलेक्टोज

- i) ट्रायोसोज $[C_3H_6O_3]$
ii) टेट्रासोज $[C_4H_8O_4]$
iii) पेंटासोज $[C_5H_{10}O_5]$

- iv) हेक्सासोज $[C_6H_{12}O_6]$
v) हेप्टोसोज $[C_7H_{14}O_7]$

ii) डाइसैकेराइड / मोनोसैकेराइड :-
यह ऐसे कार्बोहाइड्रेट हैं जिनका निर्माण 2-3 मोनोसैकेराइड के जुड़ने से होता है। इनका मूल अपघटन सम्भव होता है यह आपस में "ग्लाइकोसिडिक बंध" द्वारा जुड़े होते हैं।

Note :- दो मोनोसैकेराइड के जुड़ने से डाइसैकेराइड का निर्माण होता है।
इनका सामान्य सूत्र - $[C_n(H_2O)_n - L]$ होता है।

- उदा. -
i) माल्टोज → ग्लूकोज + ग्लूकोज
ii) लैक्टोज → ग्लूकोज + गैलेक्टोज
iii) सुक्रोज → ग्लूकोज + फ्रक्टोज

⇒ ट्राइसैकेराइड :-
यह ऐसे कार्बोहाइड्रेट हैं जिनका निर्माण तीन मोनोसैकेराइड के जुड़ने से होता है।
उदा. → **मैल्टोस** :- ग्लूकोज + गैलेक्टोज + फ्रक्टोज

Note :- "मीनेलाइन" एक प्रोटीन है, जो 2,000,000 गुना मोठा होता है।

iii) पॉलीसैकेराइड :-

ऐसे जटिल कार्बोहाइड्रेट जो 9 या 10 से अधिक मोनोसैकेराइड के मिलने से बनते हैं, पॉलीसैकेराइड कहलाते हैं।
इसका सामान्य सूत्र $(C_6H_{10}O_5)_n$ होता है।
रासायनिक संरचना के आधार पर पॉलीसैकेराइड दो प्रकार के होते हैं -

- (i) होमो पॉलीसैकेराइड
- (ii) हेटरो पॉलीसैकेराइड

→ होमो पॉलीसैकेराइड :- इनका निर्माण एक ही प्रकार के मोनोसैकेराइड से होता है, जैसे :- स्टार्च, ग्लाइकोजन, सेल्यूलोस।

→ हेटरो पॉलीसैकेराइड :-

इनका निर्माण मोनोसैकेराइड तथा दूसरे कार्बनिक या अकार्बनिक समूह के मिलने से होता है।
जैसे :- काइटिन, पेक्टिन

कार्बोहाइड्रेट के कार्य :-

- i) कार्बोहाइड्रेट का प्रमुख कार्य ऊर्जा को ऊर्जा प्रदान करने का होता है।
- ii) कार्बोहाइड्रेट वक्ता में शर्करा का मात्रा का नियंत्रण करता है।
- iii) यह अमीनो अम्लों के संश्लेषण में भी भाग लेता है।

iv) कार्बोहाइड्रेट प्रोटीन अणुओं का विघटन करते हैं,

Ques. प्रोटीन क्या है यह कितने प्रकार का होता है प्रोटीन की संरचना व कार्य लिखिए ?

Ans. प्रोटीन :- प्रोटीन शब्द का प्रयोग सर्वप्रथम बर्नार्ड ली नामक वैज्ञानिक ने किया था जिसका शाब्दिक अर्थ "प्रथम स्तर वाला" होता है। अर्थात् प्रोटीन एक ऐसे जटिल कार्बनिक पदार्थ होते हैं जो अमीनो अम्लों के बहुलीकरण से बनते हैं। जीवों के शरीर में सबसे अधिक जलू होता है। उसके बाद कार्बनिक पदार्थ प्रोटीन होता है।

प्रोटीन की संरचना :- प्रोटीन को चार प्रकार की संरचनाएँ होती हैं -

(i) प्राथमिक संरचना :- प्रोटीन की ऐसी संरचना जिसमें अमीनो अम्ल एक-दूसरे से सीधी संरचना के रूप में जुड़े होते हैं जिसे प्रोटीन की प्राथमिक संरचना कहते हैं। दो अमीनो अम्लों के मध्य पेप्टाइड बंध पाया जाता है,



चित्र : प्रोटीन की प्राथमिक संरचना

ii) द्वितीयक संरचना :- प्रोटीन की ऐसी संरचना जिसमें पेप्टाइड बंध के अलावा हाइड्रोजन बंध की पाये जाते हैं और एक एमिफोबिक के वायर के समान कुण्डल कुण्डलित संरचना बनाती हैं जिसे प्रोटीन की द्वितीयक संरचना कहते हैं।

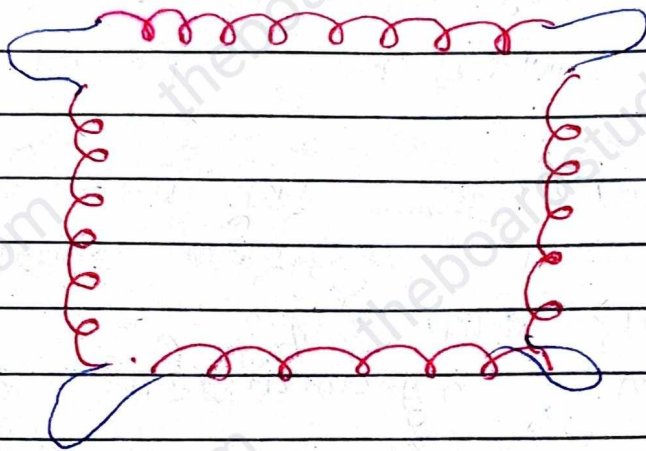
उदा. - वाला और हुवचा में अल्फा - किरैटिन व मायोसिन प्रोटीन।

Note :- पोलिंग और क्रोरी ने प्रोटीन की द्वितीयक संरचना का अध्ययन किया और α -Helical model (अल्फा - हेलीकल मॉडल) दिया।

iii) तृतीयक संरचना :- प्रोटीन की ऐसी संरचना जिसमें दो या दो से अधिक पॉली पेप्टाइड श्रृंखलाओं के मिलने से बनती हैं उसे प्रोटीन की तृतीयक संरचना कहते हैं। इसमें पेप्टाइड बंध हाइड्रोजन बंध डाइसल्फाइड बंध तथा आयनिक बंध आदि पाये जाते हैं। प्रोटीन की यह त्रिविध संरचना है।

चतुर्थक संरचना :-

श्रृंखला के आपस में जुड़ने से प्रोटीन की चतुर्थक संरचना का निर्माण होता है, जैसे : — हीमोग्लोबिन



Note : — हीमोग्लोबिन में चार प्रोटीन पैप्टाइड श्रृंखला पाई जाती हैं दो α -श्रृंखला और दो β -श्रृंखला।

α -श्रृंखला में 141 अमीनो अम्ल तथा β -श्रृंखला में 146 अमीनो अम्ल पाये जाते हैं।

प्रोटीन के प्रकार :- प्रोटीन निम्न प्रकार के होते हैं

(A) आकृति के आधार पर $\Rightarrow$

पर प्रोटीन निम्न प्रकार के होते हैं —
रेशदार प्रोटीन — जैसे कोलेजन, एक्टिन, मायोसिन
किरेटिन

ii) गोलाकार प्रोटीन : जैसे : — इन्सुलिन, हिस्टोन, हिमोग्लोबिन आदि

(B) संयुक्त के आधार पर : —

(i) सरल प्रोटीन : — यह प्रोटीन अमीनो अम्लों से बने होते हैं।
जैसे : — एल्बुमिन, ग्लोबुलिन, हिस्टोन

(ii) जटिल / संयुक्त प्रोटीन : — इस प्रोटीन के साथ अणु अणु का जुड़ जाता है तो जटिल प्रोटीन बनता है।
जैसे : — ग्लाइकोप्रोटीन, न्यूक्लियोप्रोटीन, लिपोप्रोटीन आदि

✓ प्रोटीन के कार्य :

- i) प्रोटीन शरीर की संरचना बनाता है, यह सभी अंगों को और त्वचा में पाया जाता है।
- ii) प्रोटीन शरीर की वृद्धि इट — फूट तथा मरम्मत में सहायक होता है।
- iii) प्रोटीन शरीर में पदार्थों का परिवहन करता है।
- iv) प्रोटीन शरीर की प्रतिरक्षा क्षमता को मजबूत करता है।
- v) प्रोटीन अपाचयी प्रतिक्रियाओं को संचालित करता है।
- vi) प्रोटीन हार्मोन के रूप में कार्य करते हैं।

Ques. वसा / लिपिड क्या है, यह किन्ने प्रकार की होता है इसके कार्य लिखिए।

लिपिड शब्द का प्रयोग सर्वप्रथम "बोल्डर" में किया था, वसा ऐसे कठिण कार्बनिक पदार्थ होते हैं जो कार्बन, हाइड्रोजन और ऑक्सीजन से मिलकर बने हुए यौगिक होते हैं जिनमें ऑक्सीजन की मात्रा कार्बन से हमेशा कम होती है। लिपिड एल्कोहल के वसीय अम्ल के एस्टर होते हैं व जल में अधुलनशील होते हैं। वसा मुख्यतः तीन प्रकार की होती है -

i) सरल लिपिड : — ऐसे लिपिड होते हैं जो रासायनिक रूप से वसीय अम्ल के एस्टर होते हैं। जैसे - मोम व वसा

ii) कठिण लिपिड : — ऐसे लिपिड होते हैं जो वसीय अम्ल ग्लिसरॉल तथा कार्बनिक अथवा अकार्बनिक यौगिक से बने होते हैं। ~~एक~~ कठिण लिपिड कहलाते हैं जैसे : फास्फोलिपिड, ग्लिसरोलिपिड (ग्लाइकोलिपिड)

iii) व्युत्पन्न लिपिड : — ऐसे लिपिड जो सरल तथा संयुक्त लिपिड से मिलकर बने होते हैं। जैसे : - सुगंधित तेल, एस्टरिफाइड, कीटोन, टारपिन्स, स्टीरोल

⇒ लिपिड का वर्गीकरण : — सरल लिपिड निम्न प्रकार की होती हैं,

i) संतृप्त वसीय अम्ल :- ऐसे कार्बनिक पदार्थ जिनमें कार्बन - कार्बन के मध्य द्विवंध नहीं पाये जाते हैं, इनमें कार्बन की संयोजकता पूर्ण संतृप्त होती है, इनमें एकल बंध पाया जाता है। साधारण ताप पर यह ठोस होती है। इसका सामान्य सूत्र $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_n\text{COOH}$ है।

उदा. — पमिदिक अम्ल, स्टीयरिक अम्ल।

ii) असंतृप्त लिपिड :- ऐसे कार्बनिक पदार्थ जो कार्बन श्रृंखला के मध्य एक या एक से अधिक द्विवंध बनाते हैं, साधारण ताप पर यह द्रव होते हैं। इनका गलनांक कम होता है। इनका सामान्य सूत्र $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}\text{O}_2$ है।

उदा. — वनस्पति तेल

iii) वसा के कार्य :-

- 1) यह शरीर के ताप को नियंत्रित करने का कार्य करती है।
- 2) यह शरीर में भोज्य पदार्थ के रूप में सेब पाई जाती है और अधिक ऊर्जा प्रदान करती है।
- 3) यह वसा से बने CH_2COOH के अणु मुक्त होती है।
- 4) यह अणुओं के शरीर के आस पास सुरक्षात्मक आवरण बनाती है जिससे जीवों को बाहरी चोट से रक्षा होती है।

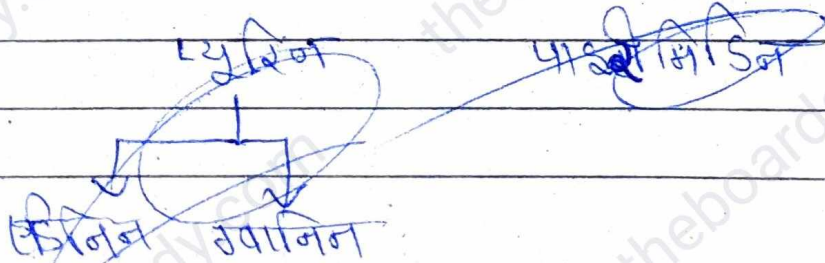
Date: _____ Page no: _____

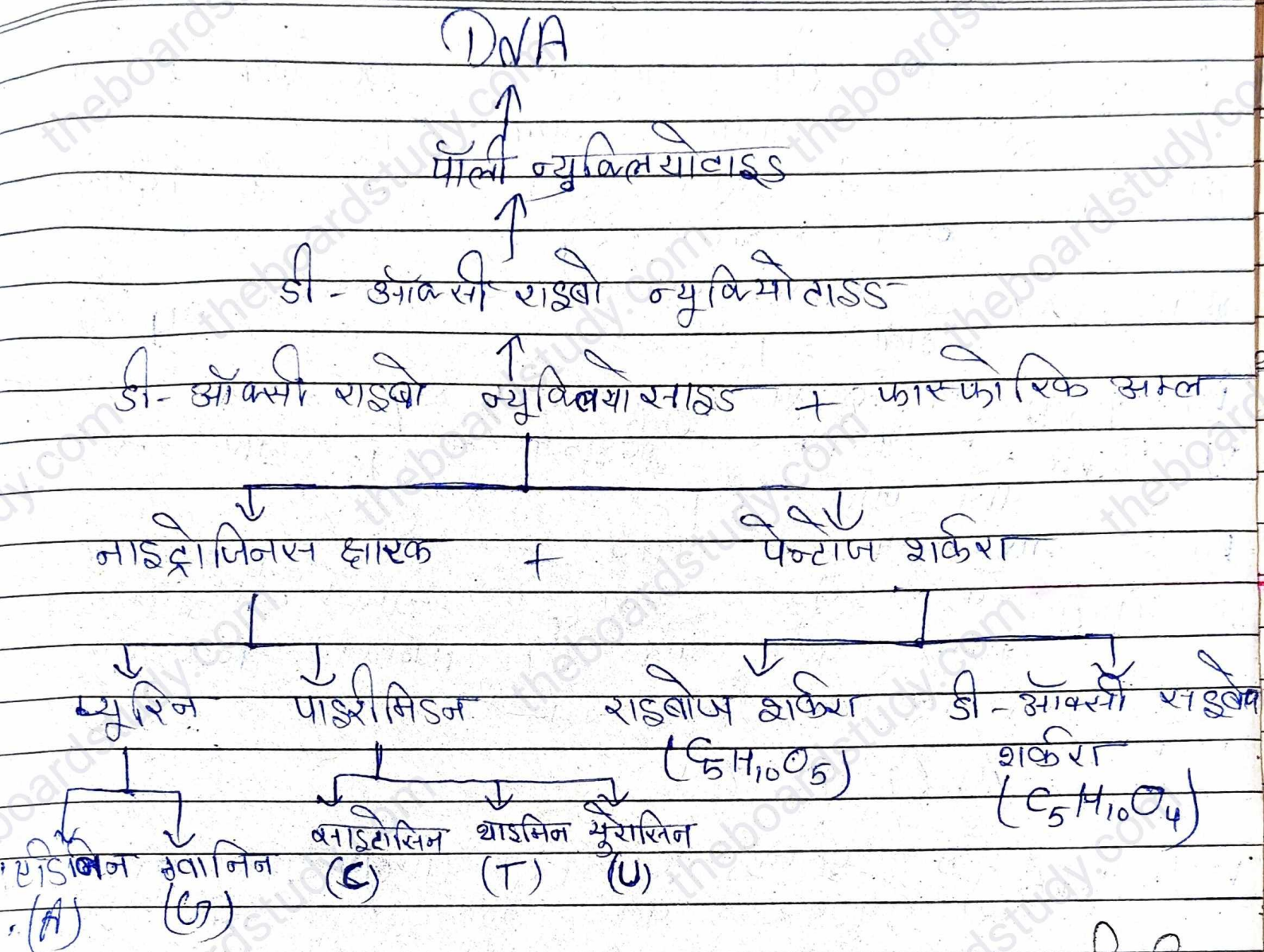
(4) वसा त्वचा को चिकना बनाने का कार्य करती है,
(5) वसा तथा हमीन प्रतिप्रेषिक के रूप में कार्य करते हैं।

Ques DNA क्या है उसकी संरचना को समझाने वाला पॉलसन, फ्रैंक मोडल को समझाइए

Ans DNA :-

हाइवे ज्युविलक DNA का पूरा नाम "डी-ऑक्सी राइबो ज्युविलक" होता है DNA की खोज ~~रुच~~ रज 1869 में "फ्रेडरिक मिश्वर" ने मवाद कोशिका से की थी और इसे "ज्युविलन" नाम दिया। ~~रुच~~ बाद में "आल्तमान" ने अम्लीय प्रकृति का होने के कारण इसे "नामिकीय अम्ल" नाम दिया। "अर्थात् नामिकीय अम्ल कार्बन, हाइड्रोजन, O, N, P से मिलकर बने जटिल कार्बनिक बहुलीकरण से मिलकर बने हैं जो ज्युविलोटाइड्स के रूप में सभी जीवों में पाया जाता है। DNA अनुवांशिक पदार्थ के रूप में पाया जाता है।



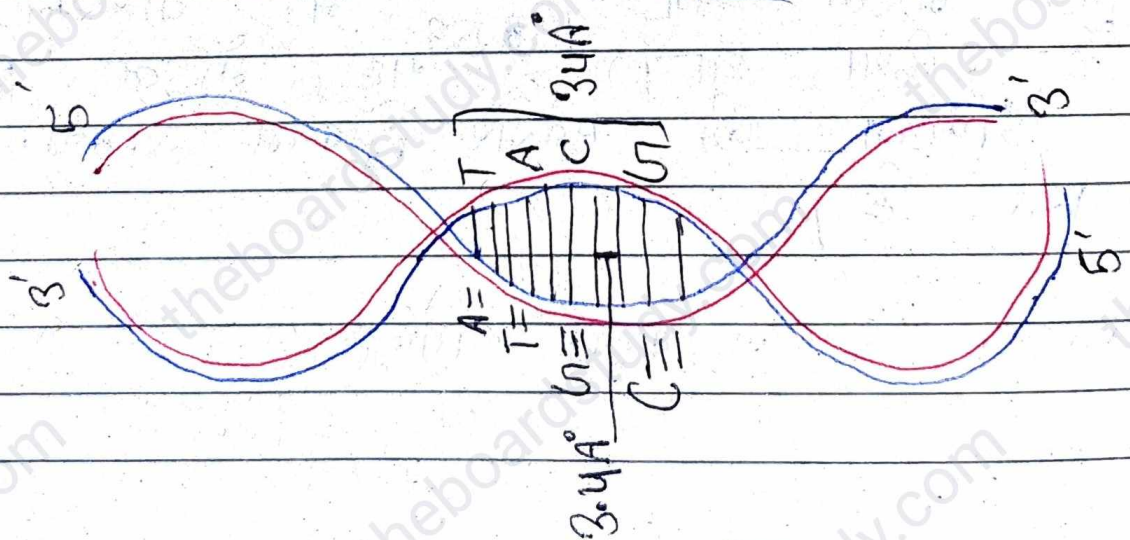


DNA की संरचना का वॉटसन क्रिक या ~~क्रिक~~ ^{ड्विडल} मॉडल :-

प्रस्तावित मॉडल बन 1953 में वॉटसन और क्रिक ने दिया था। यह मॉडल चिडिकंसन और फ्रेंकलिन की एक्सरे निवर्तन तकनीक पर आधारित है।

इस मॉडल के महत्वपूर्ण बिन्दु :-

- i) DNA का एक अणु दो पूरक रज्जुओं मिलकर बना होता है।
- ii) DNA के दो रज्जु एक - दूसरे के विपरीत समान्तर होते हैं।
- iii) DNA के एक पूरक की लम्बाई $3.4 \text{ \AA}$ होती है।
- iv) DNA का व्यास $20 \text{ \AA}$ होता है।
- v) DNA के प्रत्येक पूरक में 10 हार युग्म पाये जाते हैं।
- vi) दो हार युग्मों के बीच की दूरी $3.4 \text{ \AA}$ होती है।
- vii) DNA के प्रत्येक अणु में चार नाइट्रोजिनस क्षारक पाये जाते हैं। जिनका अनुपात हमेशा निश्चित होता है।
जैसे - A, G, C, T
- viii) DNA के प्रत्येक रज्जु न्यूक्लियोटाइड और दो न्यूक्लियोटाइड के मध्य फास्फोडाइएस्टर बंध पाये जाते हैं।
- ix) नाइट्रोजिनस क्षारक और शर्करा के मध्य ग्लाइकोसिडिक बंध पाये जाते हैं।



DNA के कार्य :-

- i) सभी जीवों में DNA अनुवांशिक गुणों का निधारण करता है अर्थात् पीढ़ी दर पीढ़ी गुणसूत्रों का स्थानान्तरण DNA के माध्यम से होता है।
- ii) DNA प्रोटीन संश्लेषण का कार्य करता है।
- iii) DNA में स्वतः वृद्धिगुणन की क्षमता पाई जाती है।
- iv) DNA, RNA का संश्लेषण भी करता है।

✓ DNA

- 1) DNA का पूरा नाम डी-ऑक्सी राइबो न्यूक्लिक अम्ल है।
- 2) DNA में डी-ऑक्सी राइबोज शर्करा पाई जाती है।

3) इसमें चार नाइट्रोजिनस क्षारक (A, U, C, T) पाई जाती हैं।

4) DNA का अनुपात अधिक होता है।

5) सभी जीवों में DNA अनुवांशिक पदार्थ के रूप में पाया जाता है।

6) DNA में स्वतः वृद्धिगुणन की क्षमता होती है।

7) DNA (A, B, C, D, E, Z) प्रकार का होता है।

RNA

- 1) RNA का पूरा नाम राइबो न्यूक्लिक अम्ल है।
- 2) इसमें राइबो शर्करा पाई जाती है।

3) इसमें भी चार नाइट्रोजिनस क्षारक पाई जाती हैं केवल थाइमिन के स्थान पर यूरेसिल पाई जाती है।

4) RNA का अनुपात कम होता है।

5) यह केवल पादप विषाणु में ही अनुवांशिक पदार्थ के रूप में पाया जाता है। इसमें नहीं होती है।

6) RNA (T, M, R) प्रकार का होता है।

Ques. एंजाइम क्या है व एंजाइम की प्रमुख विशेषताएं लिखिए?

Ans. एंजाइम :- एंजाइम शब्द का प्रयोग सर्वप्रथम "कुहने" नामक वैज्ञानिक ने किया था, ग्रीक भाषा में एंजाइम का अर्थ "शीघ्र" के अन्वय होता है। "एंजाइम ऐसे जैव उत्प्रेरक होते हैं जो रासायनिक अभिक्रिया दर को कम या ज्यादा कर सकते हैं परन्तु स्वयं अभिक्रिया में भाग नहीं लेते एंजाइम कहलाते हैं।

एंजाइम के गुण :-
1) उत्प्रेरक के रूप में :- प्रत्येक एंजाइम विशेष प्रकार के जैव उत्प्रेरक होते हैं जिनकी शोड़ी सी मात्रा ही अभिक्रिया की दर को बड़ा देती है।

2) संवेदनशीलता :- सभी एंजाइम ताप और pH के प्रति अति संवेदनशील होते हैं। यदि सामान्य से अधिक ताप व pH हो जाता है तो एंजाइम की क्रियाशीलता प्रभावित हो जाती है।

3) विशिष्टता :- सभी एंजाइमों में विशिष्ट गुण

होता है कि वह एक विशिष्ट रासायनिक अभिक्रिया को उत्प्रेरित करते हैं।
 जैसे : - सुक्रोज नामक एंजाइम सुक्रोज पर कार्य करते हैं और फ्रक्टोज नामक एंजाइम फ्रक्टोज शर्करा पर कार्य करते हैं।

4) उच्च क्रियाशीलता : —
 रासायनिक अभिक्रिया की दर को बढ़ाने के लिए इसकी बहुत कम मात्रा की आवश्यक होती है। एंजाइम किसी भी

5) उच्च आणविकभार : —
 एंजाइम प्रोटीन प्रकृति के होते हैं इसलिए एंजाइम का आणविक भार कुछ हजार से लेकर कई लाख तक हो सकता है।

6) उत्क्रमणीयता : —
 सच्ची एंजाइम में अभिक्रिया को प्रेरित करने का गुण पाया जाता है परन्तु कुछ एंजाइम जैसे - सुक्रोज सुक्रोज को तोड़कर ग्लूकोज और फ्रक्टोज में बदल देते परन्तु इन दोनों को मिलाकर वापस से सुक्रोज बन जाता है।

Ques. एंजाइम की क्रियाशीलता को प्रभावित करने वाले कारक —

1) तापमान : —

प्रत्येक एंजाइम एक निश्चित तापमान पर अधिक सक्रिय होते हैं परन्तु तापमान ज्यादा या कम होता है तो एंजाइम की क्रियाशीलता प्रभावित हो जाती है।

2) pH की सान्द्रता : —

प्रत्येक एंजाइम एक निश्चित pH मान पर अधिक सक्रिय होते हैं यदि pH मान कम या ज्यादा होता है तो एंजाइम की क्रियाशीलता प्रभावित हो जाती है।

3) प्रकाश : —

अधिक तेज प्रकाश या पराबैंगनी विकिरणों की उपस्थिति में एंजाइम की क्रियाशीलता प्रभावित हो जाती है।

4) अभिकारकों की सान्द्रता : —

जब अभिकारकों की सान्द्रता बढ़ा दी जाती है तो एंजाइम की क्रियाशीलता प्रभावित हो जाती है और यदि अभिकारकों की सान्द्रता एक निश्चित सीमा से कम कर दी जाती है तो भी एंजाइम की क्रियाशीलता प्रभावित हो जाती है।

5) उत्पाद की सान्द्रता : —

एंजाइम द्वारा लगातार कार्य करने पर उत्पाद की मात्रा बढ़ जाती है।

और यदि इस उत्पाद को हटाया नहीं जाता है
तो एंजाइम की क्रियाशीलता प्रभावित हो जाती है।

एंजाइम की क्रियाविधि को समझाने वाली
ताला - चाबी परिकल्पना को समझाइए।

इस परिकल्पना को 1890 में "डिमिल क्रिश्चर"
नामक वैज्ञानिक ने प्रस्तुत किया था जिसे

ताला - चाबी परिकल्पना या "lock and

key Theory" के नाम से जाना जाता है।
इस सिद्धान्त के अनुसार एंजाइम की

गठन में उनकी सतह पर कुछ विशिष्ट

सक्रिय स्थान होते हैं जिन्हें सक्रिय

सैट्स कहते हैं इन स्थानों को तुलना

चाबी से की गई है जो एंजाइम की सतह

पर पाये जाते हैं।

जैसे : - जब एंजाइम अभिकारक अणु के सम्पर्क

में आता है तो एंजाइम - अभिकारक

कॉम्प्लेक्स का निर्माण होता है।

$E + S \longrightarrow ES$
एंजाइम अभिकारक एंजाइम - अभिकारक

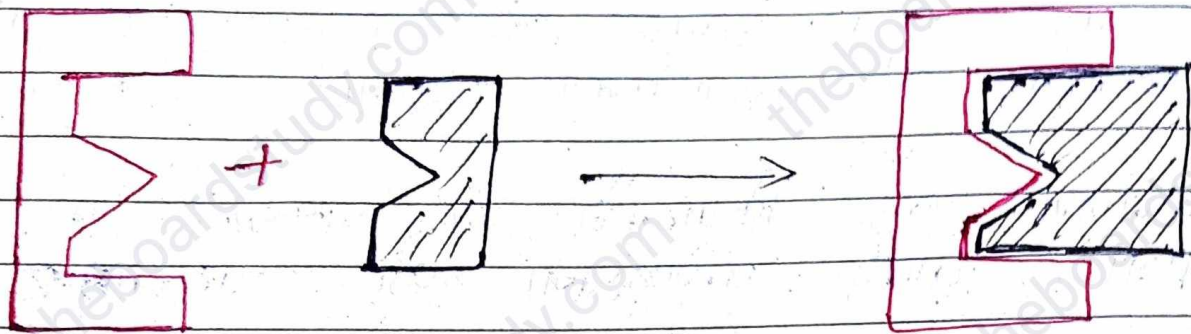
जब सक्रियण अणु कम हो जाती है तब यह

कॉम्प्लेक्स टूट जाता है और अंत में एंजाइम

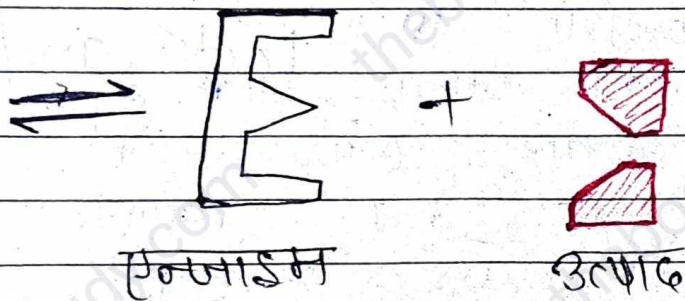
और उत्पाद अलग - अलग हो जाते हैं।

$ES \longrightarrow E + P$

एंजाइम + उत्पाद



एन्जाइम + अभिकारक → एन्जाइम-अभिकारक कॉम्प्लेक्स



एन्जाइम + उत्पाद

Ques एन्जाइम कितने प्रकार के होते हैं व कैसे होते हैं।
 Ans रासायनिक दृष्टि से एन्जाइम प्रोटीन होते हैं।
 इनकी प्रकृति रासायनिक गुण एवं भौतिक गुण समान होते हैं परन्तु कुछ एन्जाइम रासायनिक क्रियाओं को सम्पन्न करने के लिए अपने साथ अप्रोटीन भाग को जोड़ सकता है यह अप्रोटीन भाग कार्बनिक और अकार्बनिक हो सकते हैं।
 इस आधार पर एन्जाइम निम्न प्रकार के होते हैं —

1) सरल एन्जाइम : ऐसे एन्जाइम जो केवल प्रोटीन के बने होते हैं उन्हें सरल एन्जाइम कहते हैं।

उदा. - पेप्सिन , ट्रिप्सिन ,

ii) संयुक्त एन्जाइम :- ऐसे एन्जाइम जो प्रोटीन और अप्रोटीन दोनों भागों से मिलकर बने होते हैं उन्हें संयुक्त एन्जाइम कहते हैं। ऐसे एन्जाइम के प्रोटीन वाले भाग को एपोएन्जाइम कहते हैं तथा अप्रोटीन वाले भाग को को-फैक्टर / प्रोस्थेटिक समूह कहते हैं।

अर्थात् ऐसे एन्जाइम के प्रोटीन और अप्रोटीन भागों के मिलने से जो क्रियाशील एन्जाइम बनता है उसे "होलाएन्जाइम" कहते हैं।
उदा. -> एस्कार्बिक एसिड , ऑक्सालेट ।

Note :- जब प्रोस्थेटिक समूह को-फैक्टर अकार्बनिक प्रकृति के होते हैं तब उन्हें को-फैक्टर कहते हैं परन्तु जब यह कार्बनिक प्रकृति के होते हैं तब उन्हें को-एन्जाइम कहते हैं।

iii) आइसो एन्जाइम :- ऐसे एन्जाइम जो किसी अभिक्रिया में भाग लेने वाले अभिकारकों पर केवल एक ही एन्जाइम क्रिया करता है परन्तु कुछ अनुसंधानों से यह सिद्ध हो गया कि पारनायनिक क्रिया में अभिकारकों पर एक साथ एक से अधिक एन्जाइम क्रिया कर सकते हैं जिसे आइसोएन्जाइम कहते हैं।

"अर्थात् ऐसे एन्जाइम जिन्होंने आणविक संरचना और आणविक भार अलग-अलग होता है परन्तु उनका कार्य एक समान होता है उन्हें अइसोजाइम कहते हैं।"
जैसे - लैक्टिक एमिड, हाइड्रोजेन

(iv) राइबोजाइम एन्जाइम :- कभी-कभी एन्जाइम की जाति कार्य करने लगा जाता है जिससे राइबोजाइम एन्जाइम कहते हैं। R-RNA

उदा. $\Rightarrow$ R-RNA

(V) जाइमोजेन्स :- किसी एन्जाइम के निष्क्रिय भाग को जाइमोजेन्स कहते हैं।

#/ संदमक (निरोधक) Inhibitors :- प्रकृति में पाये जाने वाले ऐसे पदार्थ जो एन्जाइम के साथ जुड़कर एन्जाइम की क्रियाशीलता को प्रभावित करते हैं निरोधक या संदमक कहलाते हैं, यह दो प्रकार के होते हैं -

1) प्रतिस्पर्धी संदमक :- जब एन्जाइम के सक्रिय स्थल पर अभिकारक के समान कोई दूसरा रासायनिक आकर जुड़ जाता है तो एन्जाइम की क्रियाशीलता प्रभावित हो जाती है।

तो इस प्रतिस्पर्धी संदंभक कहते हैं,

जैसे : — "मैलोनिक अम्ल" एक संयोजक डि-
हाइड्रोजिनेज एन्जाइम के लिए
संदंभक के रूप में कार्य करता है।

अप्रतिस्पर्धी संदंभक : —

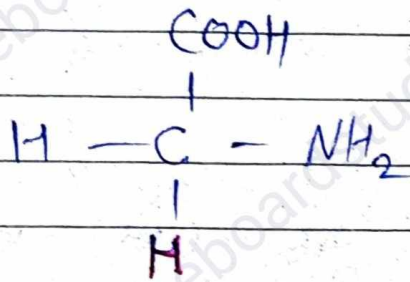
यह ऐसे पदार्थ होते हैं जो एन्जाइम के सक्रिय स्थलों पर जुड़कर उन्हें ~~ब्लॉक~~ विरत कर देते हैं जिससे एन्जाइम की क्रियाशीलता प्रभावित हो जाती है।

जैसे : — Pb^{++} Hg^{++}

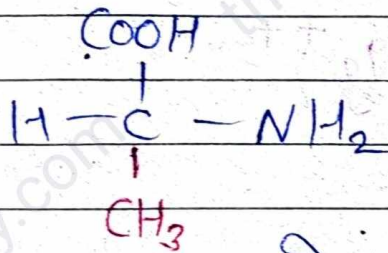
महत्वपूर्ण बिन्दु : —

- जीव अणुओं में मिलने वाले सभी कार्बनिक यौगिकों को जैव अणु कहते हैं।
- यदि अणुओं को पूर्ण रूप से जलाया जाए तो सभी कार्बनिक यौगिक ऑक्सीकृत होकर गैसीय रूप में आका हो जाते हैं।
बचे हुए पदार्थ झार-म कहलाते हैं।
- अकार्बनिक यौगिक जैसे सल्फेट, फॉस्फेट आदि अम्ल धुलनशील अंशों में मिलते हैं।
- प्रकृति में अमीनो अम्ल अनेक प्रकार के होते हैं और फिर भी प्रोटीन में उपलब्धता के आधार पर यह 20 प्रकार के होते हैं।

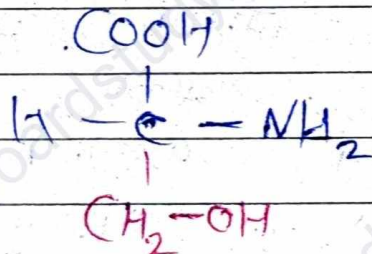
- ⑤ प्रोटीन के अमीनो अम्लों में R-समूह के स्थान पर हाइड्रोजन होता है तो इसे ग्लाइसिन अमीनो अम्ल कहते हैं,



- ⑥ अमीनो अम्ल में R-समूह के स्थान पर जब मेथिल समूह जुड़ा होता है तो उसे एलेनिन अमीनो अम्ल कहते हैं



- ⑦ जब अमीनो अम्ल में R-समूह के स्थान पर हाइड्रोक्सि मेथिल समूह जुड़ा होता है तो उसे सीरीन अमीनो अम्ल कहते हैं



- ⑧ ग्लुटामिक अम्ल - अम्लीय अमीनो अम्ल होता है, लाइसिन अमीनो अम्ल क्षारीय अम्ल होता है और वैलिन अमीनो अम्ल उदासीन होता है

- 9) साधारण लिपिड पानी में घुलनशील होता है।
- 10) विलसरोल एक असंतृप्त लिपिड है।
- 11) तेलों का गलनांक अपेक्षाकृत कम होता है।
- 12) GLUT-4 प्रोटीन का कार्य ग्लूकोज को कोशिका में परिवहन करने का होता है।
- 13) अमीनो अम्लों के मध्य पेटाइड बंध पाये जाते हैं।
- 14) नाइट्रोजेनस हारक और शर्करा के मध्य ग्लाइकोसिडिक बंध पाया जाता है।
- 15) एडिनिन और थाइमिन के मध्य दो हाइड्रोजन बंध तथा उरासिल और साइटोसिन के मध्य तीन हाइड्रोजन बंध पाये जाते हैं।
- 16) हमारी कंकाली पेशियों में अवायवीय स्थिति में लैक्टिक अम्ल का निर्माण होता है।