



R.K.

GROUP OF COLLEGE

Behind Kalwar Police Station, Kalwar, Jaipur (Raj.)



ASSIGNMENT

R.K. VIGYAN P.G. MAHAVIDHYALAYA



Affiliated to University of Rajasthan, Approved by Govt. of Raj.)

Kalwar Road, Kalwar, Jaipur (Raj.)

Website : rkgroupofcollege.com , Mob. No. : 9314501146

E-mail : hrshreebalajieducationsamiti@gmail.com

B.A. / B.Sc. / B.Com.

ASSIGNMENT WORK / MIDTERM TEST

Session 20 ²⁵ - 20 ²⁶

Semester ^V

Name of Student Annu Choudhary Father's Name Babul Choudhary

Roll No. 123760 Enrollment No. 185026

Year 2025/26 Semester 1st

(Unit - Ist)

Q. एंजाइम क्या होते हैं? एंजाइम क्रिया की क्रियाविधि को समझाइये।

(Unit - IInd)

Q. पलौटन परिवहन की क्रियाविधि को समझाइये।

(Unit - IIIrd)

Q. उच्च पादपों में शुक्राशुक्र कॅर-फोरिलिकरण की क्रियाविधि को समझाइये।

(Unit - IVth)

Q. पादप वृद्धिकारक (हार्मोन) क्या हैं? ऑक्सिन, जिबरेलिन एवं साइटोकाइनिन की संरचना में क्या अंतर है?

Q.2. एंजाइम सरल अथवा जटिल प्रोटीन अणु होते हैं जो विशिष्ट उत्प्रेरक कार्य करते हैं, इन्हें जीव उत्प्रेरक भी कहा जाता है।

एंजाइम की संरचना :-

आधार पर एंजाइम निम्नांकित दो प्रकार के होते हैं -

I सरल एंजाइम :- ऐसे एंजाइम जो केवल प्रोटीन के बने होते हैं सरल एंजाइम कहलाते हैं। इस प्रकार के मात्र अमीनो अम्लों के बने होते हैं।
Ex. ट्रिप्सिन, पेप्सीन, लाइपेज आदि।

II संयुग्मित एंजाइम :- ऐसे एंजाइम जिनमें प्रोटीन भाग के अलावा अप्रोटीन भाग भी उप-होता है, संयुग्मित एंजाइम कहलाते हैं।

विकर क्रिया की क्रियाविधि :- विकर क्रिया की क्रियाविधि को निम्न प्रकार से समझाया जा सकता है -

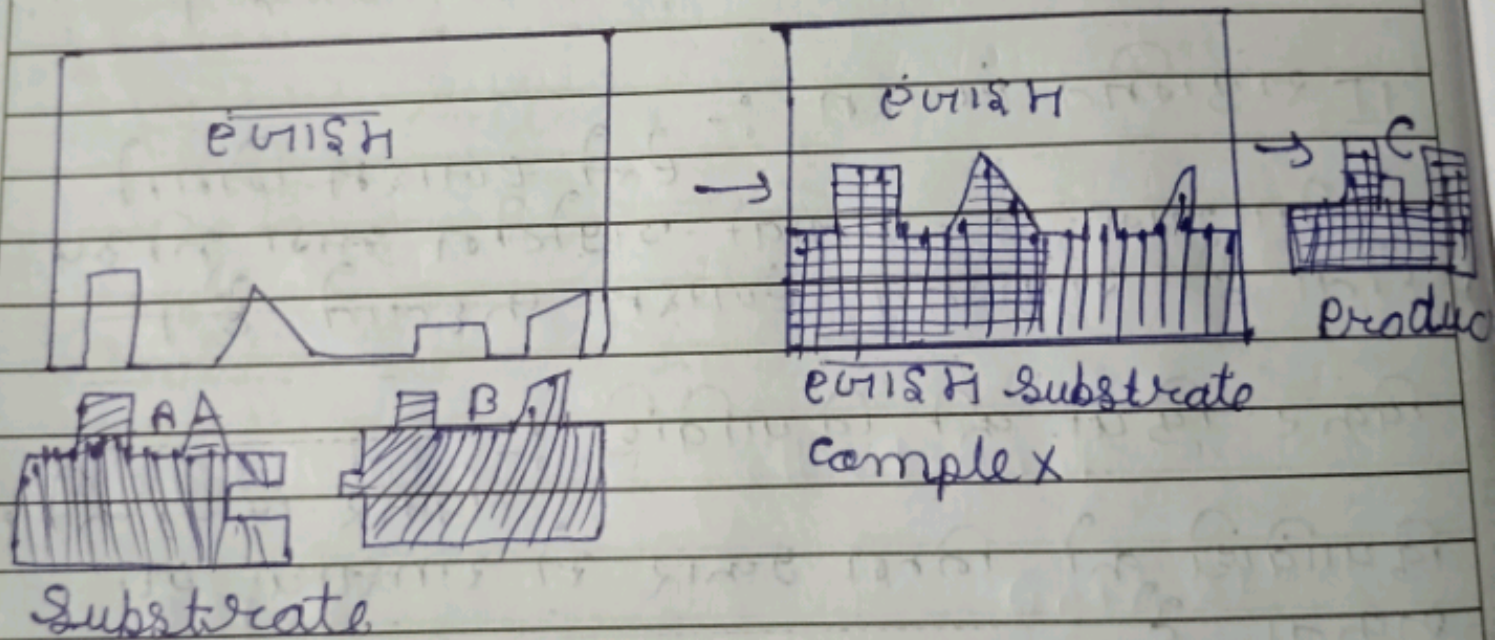
1. विकरणी - क्रियाधार संकुल बनना :- विकर सर्वप्रथम

Teacher's Signature.....

विषाधार से संयुग्मित होकर एक अस्थायी रासायनिक यौगिक का निर्माण करता है, जिसे विकर - विषाधार संकुल कहते हैं।
जिससे विकर एवं उत्पाद अलग-2 हो जाते हैं -

विषाधार + विकर $\rightarrow$ विकर - विषाधार संकुल $\rightarrow$ विकर + उत्पाद

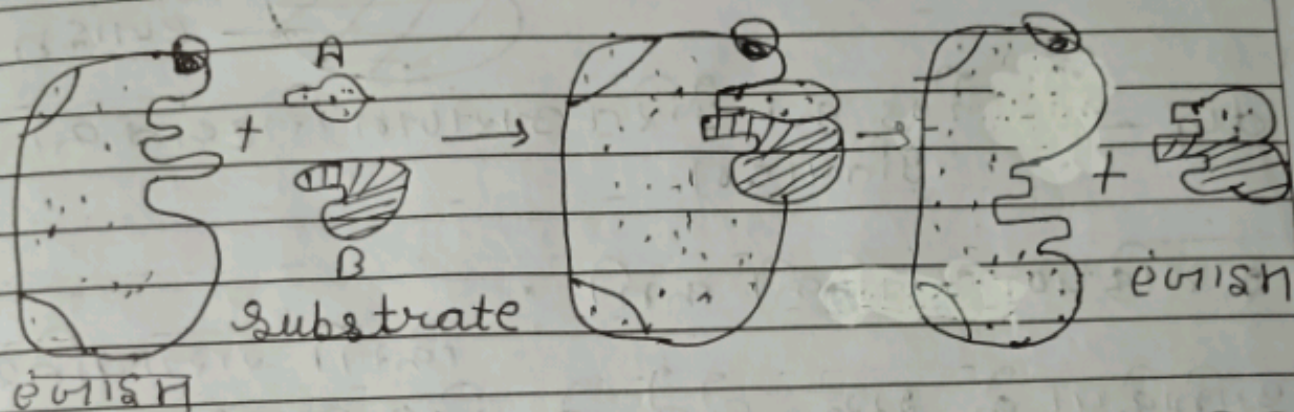
विकर में एक स्पष्ट खांच होती है जिससे विषाधार आवृद्ध हो जाता है। इस खांच में साक्ष्य केन्द्र उप-होता है। विकरों की विषाविधि का निर्णयित दो सिद्धांतों के माध्यम से सम्भवा जा सकता है -



dig - विषाधार एवं विकर की विषाविधि का उद्देशन

(i) ताला एवं कुंजी सिद्धांत :-

फिशर ने विकरों की क्रियाविधि के वर्णन के लिए ताला एवं कुंजी के सिद्धांत का प्रतिपादन किया। एक विशेष ताला को उसके लिए उनी विशिष्ट कुंजी के द्वारा ही खोला जा सकता है।



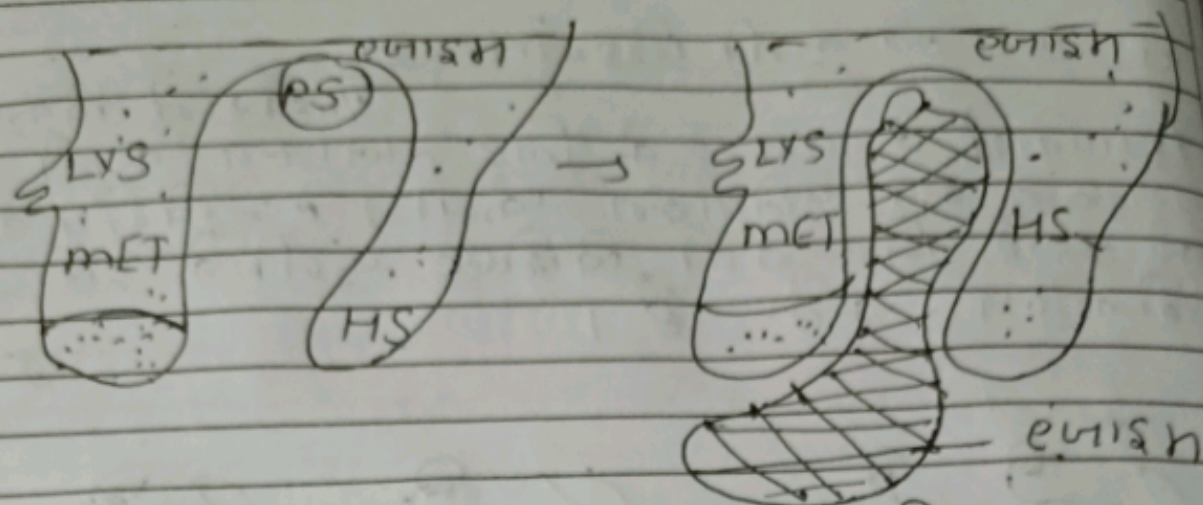
dig - विकर द्वारा उत्प्रेरित एवं कारकी के मध्य अभिविधा एवं उत्पाद बनने की प्रक्रिया का प्रतिपादन

(ii) प्रेरित आसंजन सिद्धांत :-

कोशले 1966

ने प्रेरित आसंजन सिद्धांत का प्रतिपादन किया। इस सिद्धांत के अनुसार विद्यार्थी विकर में संरचनात्मक परिवर्तन को प्रेरित करता है। इस प्रेरण से विकर के आनीनो अम्ल अवरोध अथवा अन्य समूह अपने राही स्थान पर विस्थापित हो जाते हैं।

Teacher's Signature.....



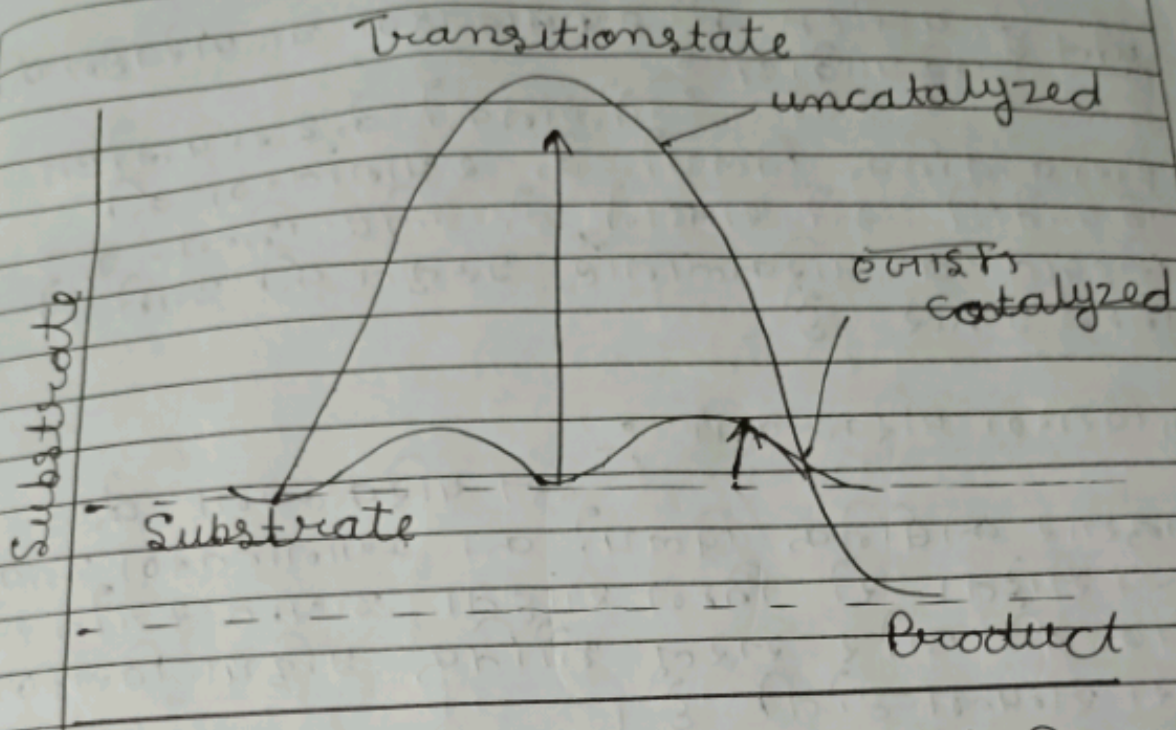
dig - कोशली OS की घेरित आसंजन सिद्धान्त का प्रतिपादन

२. सक्रियता ऊर्जा की कमी :-

किसी रासायनिक अभिक्रिया के शुरू होने के लिए आवश्यक ऊर्जा की न्यूनता मात्रा को सक्रियता ऊर्जा कहते हैं।

विकरों की उप. से किसी भी रासायनिक अभिक्रिया की गति बढ़ जाती है क्योंकि विकर अभिक्रिया की सक्रियता ऊर्जा को कम कर देते हैं, जिससे अभिक्रिया सामान्य शारीरिक तापमान पर सम्पन्न हो जाती है।

Teacher's Signature.....



dig - एक जैव रासायनिक अभिक्रिया है विकर की अनु. एवं उप. में सक्रियता उत्पत्ति की स्थिति

→ विकर प्राथमिक अनु. से संपुट होकर विधाधार के संरूपण से परिवर्तन कर विकर-मध्यवर्ती समिश्र का निर्माण करते हैं जो कि विधाधार एवं उत्पाद के मध्य की स्थिति होती है।

Teacher's Signature.....

प्रश्न 2. पलीएम में स्थानान्तरण या परिवहन की विधियाँ :- वैज्ञानिकों के द्वारा पलीएम द्वारा कार्बनिक विलयी के स्थानान्तरण की विधियाँ को समझने के लिए निम्न-2 सिद्धान्त व परिकल्पनाएँ प्रस्तुत की उनमें से निम्न प्रकार हैं -

(1) विसरण परिकल्पना :-

इस परिकल्पना के अनुसार कार्बनिक विलयी का स्थानान्तरण उनकी उच्च सांद्रता से निम्न सांद्रता अर्थात् स्रोत से सिंक की ओर शरलु भौतिक प्रक्रिया विसरण द्वारा सम्पन्न होती है।

उपरोक्त प्रत्येक cell में उच्च शर्करा सांद्रता होती है इनमें यह अन्य प्रत्येक cell में जीवद्रव्य तंतुओं द्वारा स्थानान्तरण हो जाता है। इस परिकल्पना को स्वीकृति नहीं मिल पाई।

(2) वैद्युत परासरण सिद्धान्त :- स्पेनर एवं फेन्सन

वैज्ञानिकों के द्वारा परिकल्पना के अनुसार विलयी का स्थानान्तरण पालनी पटिका के दोनों ओर वैद्युत प्रवणता के अनुसार होता है।

Teacher's Signature.....

पालनी पटिका के छिद्रों के आस-पास हिल्ली में त्रिधनात्मक आवेश होता है तथा उसकी ओर धनायन आकर्षित होते हैं। आंशिक धनावेश। युक्त तल के अणु इसमें से सरलतापूर्वक आसानी से गुजर सकते हैं। साथ ही विलय भी इसके साथ गति करते हैं।

(3) साक्ष्यता विसरण परिकल्पना :-

यह परिकल्पना मैसन एवं माशकैल तथा मैसन एवं फिलिप ने दी थी।

उन्होंने बताया कि विलय अणुओं को या तो उत्तेजित कर दिया जाता है अथवा उनके विसरण में प्रतिरोध को कम करके स्थानांतरण को तीव्र किया जाता है। उन्होंने बताया कि पालनी नलिका में कुछ निश्चित दूरी पर स्थित पम्प केन्द्रों के कारण पालनी नलिका में क्रमाकुंचन गति होती है। जिससे विलय अणुओं की गति बढ़ जाती है।

(4) Cell दृश्य प्रवाह गतिवाद :-

यह वाद डी. ब्रिज ने प्रतिपादित की। इसके अनुसार पलायन में स्थानांतरण Cell दृश्य प्रवाह गति जीवद्रव्य अणु व विसरण के संयोजन से होती है।

Teacher's Signature.....

चालनी नलिका की एक छेद से दूसरी छेद में पदार्थों का मिश्रण चालनी छेदिका से छिड़ने के माध्यम से होता है।

(5) अन्तराकौशिकीय द्रव्य प्रवाह गति :- येन ने छेद द्रव्य प्रवाह गति को स्थानान्तरित किया तथा बताया कि पदार्थों का चालन था। विरररर चालनी नलिकाओं में उप. घाटीनी अन्तराकौशिकीय द्रव्य के माध्यम से होता है।

(6) द्रव्यमान प्रवाह परिकल्पना :- यह परिकल्पना मुंज द्वारा प्रस्तुत की गई थी जिसे मुंज परिकल्पना भी कहते हैं।

→ इस परिकल्पना के अनुसार कार्बनिक पदार्थों का परिवहन द्रव्य के रूप में होता है। उत्पादन व उपयोग अंगों के माध्यम से दाब प्रवृत्ता इस परिवहन के लिए उत्तरदायी होता है।

स्थानान्तरण को प्रभावित करने वाले कारक :-

① तापमान :- तापमान कार्बनिक पदार्थों के

स्थानांतरण को प्रत्यक्ष तथा परीप्त रूप से प्रभावित करता है। 35-35°C पर स्थानांतरण की दर उच्च होती है।

(2) प्रकार :-

Hart एवं उनके सहयोगियों ने बताया कि पतिया से पदार्थों का स्थानांतरण प्रकार पर निर्भर करता है।

(3) O_2 :- स्थानांतरण के लिए O_2 की उप. आवश्यक है क्योंकि शरीर उत्तकों में श्वसन के प्रलोहन लोडिंग के समय ATP की आवश्यकता होती है।

(4) उपापचय :- शरीर उत्तकों से रिक उत्तकों से स्थानांतरण के लिए आवश्यक प्रक्रिया लोडिंग व अनलोडिंग के लिए ऊर्जा की आवश्यकता होती है।

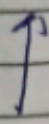
(5) खनिजों की स्थूलता :- कुछ तत्वों की उप. अनु. स्थानांतरण की गति को प्रभावित करती है।

Teacher's Signature.....

(6) सांद्रता प्रवृत्ति :-

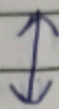
(सांद्रता प्रवृत्ति)

Concentration
Gradient

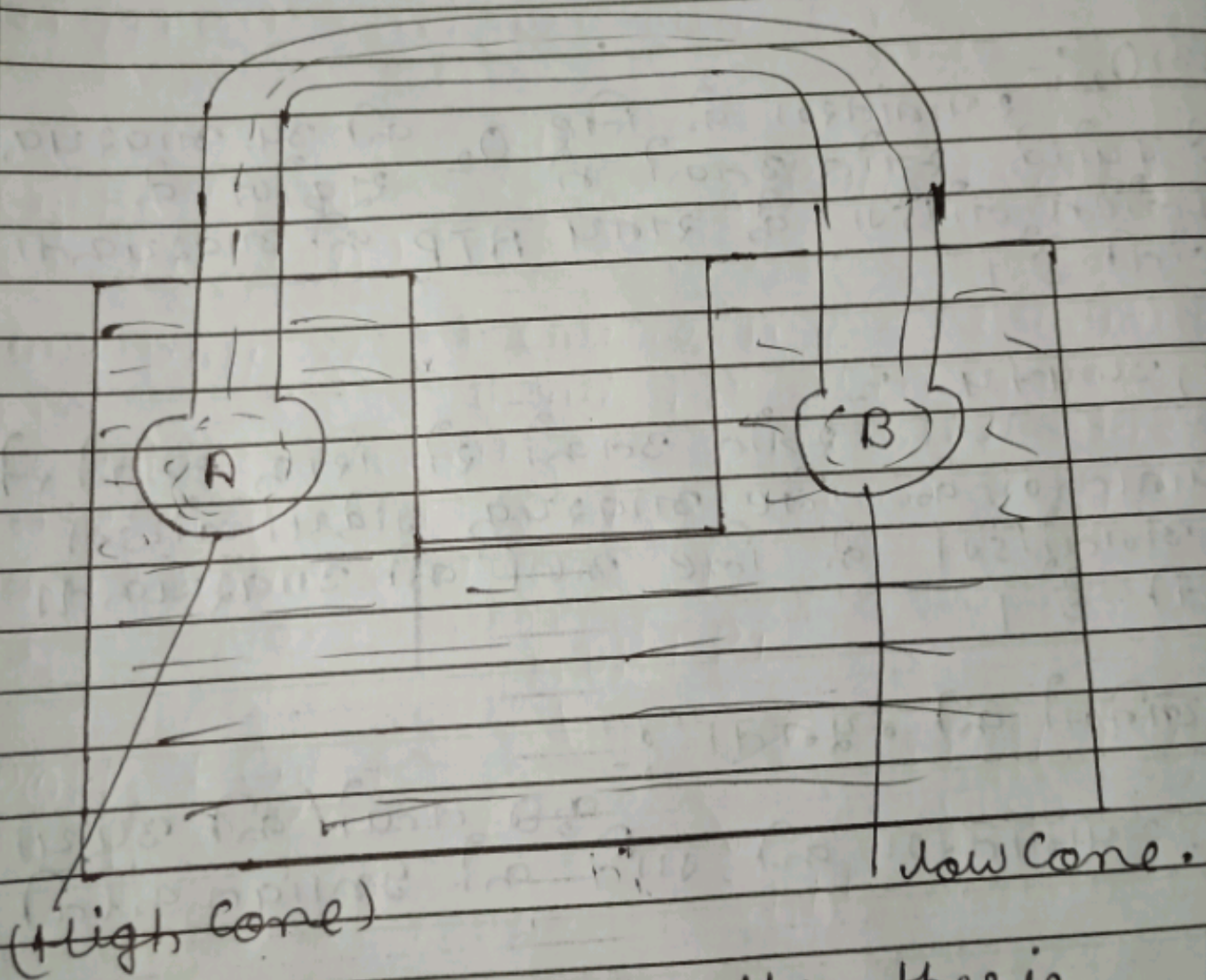


Translocation ↑
(स्थानांतरण)

Concentration
Gradient



Translocation ↓



dig : mass flow Hypothesis

Teacher's Signature.....

Q. 3. प्रकाश फॉस्फोरिलीकरण :-

आर्नस्ट तथा लैवोपिचो ने (1954) खोज की कि प्रकाश की उप. में क्लोरोप्लास्ट ATP का संश्लेषण करते हैं। उन्होंने प्रकाश की उप. में ATP के संश्लेषण की इस क्रिया को प्रकाश फॉस्फोरिलीकरण नाम दिया।

दो प्रकारों में प्रकाश फॉस्फोरिलीकरण 2 प्रकार का होता है -

- (1) चक्रिय प्रकाश फॉस्फोरिलीकरण
- (2) अचक्रिय प्रकाश फॉस्फोरिलीकरण

(1) चक्रिय प्रकाश फॉस्फोरिलीकरण :-

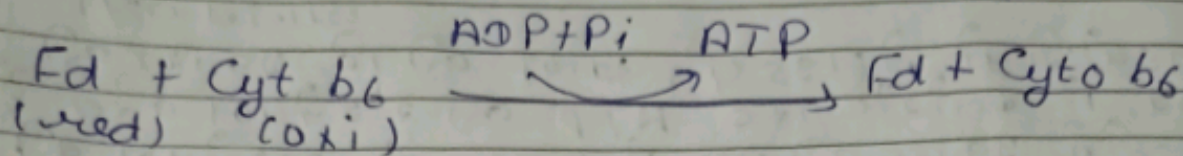
इसमें PSI प्रयुक्त होता है। चक्रिक फॉस्फोरिलीकरण तब होता है जब CO_2 का संश्लेषण कम हो जाता है तथा $\text{NADPH} + \text{H}^+$ एकत्रित हो जाते हैं तथा अन्य उपापचयी क्रियाओं के लिए आवश्यक होती है।

$\text{H}_2\text{O} (\text{P}_430) \xrightarrow{e^-} \text{FDS} \xrightarrow{e^-} \text{Fd}$
Reduced

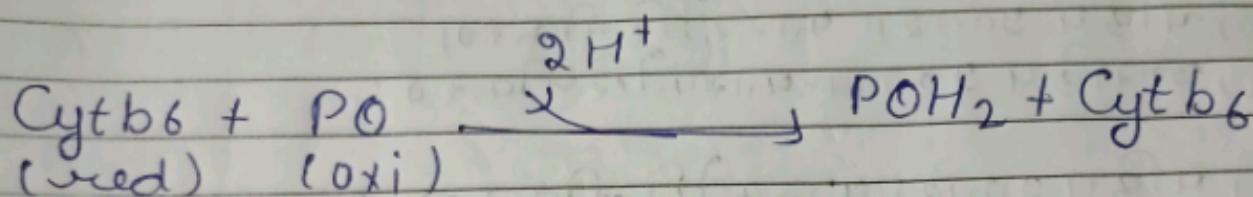
उपापचयी परिस्थितियाँ ($\text{NADPH} + \text{H}^+$ की अधिकता के कारण) अपचयित $\text{Fd} \cdot \text{NADP}^+$ को अपचयित

Teacher's Signature.....

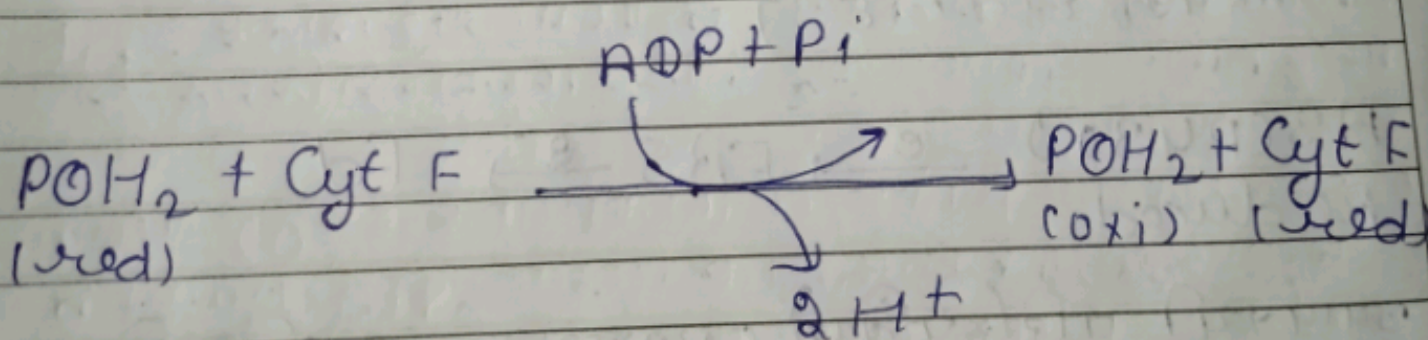
नहीं कर पाता। इस दौरान एक ATP बनता है।



साइटोक्रोम b_6 में e^- H^+ वाहक लाइसोब्रवीनोन (PO) के द्वारा ग्रहण किये जाते हैं साथ ही थायलेकोइड की शिल्ली की बाहरी ओर से H^+ भी इससे जुड़ जाते हैं।

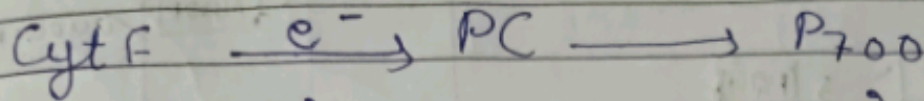


जब POH_2 से e^- साइटोक्रोम F को स्थानांतरित होता है जबकि H^+ मुक्त होकर थायलेकोइड शिल्ली के दूसरी ओर भीतर की ओर चले जाते हैं। इस दौरान 1 ATP का संश्लेषण होता है।



Teacher's Signature.....

अपचायित साइटों में से e^- पहले प्लास्टोसायनिन तथा दूसरी कोपर आक्सीकृत P_{700} को चले जाते हैं तथा यह पुनः सामान्य अवस्था में लौट आता है।

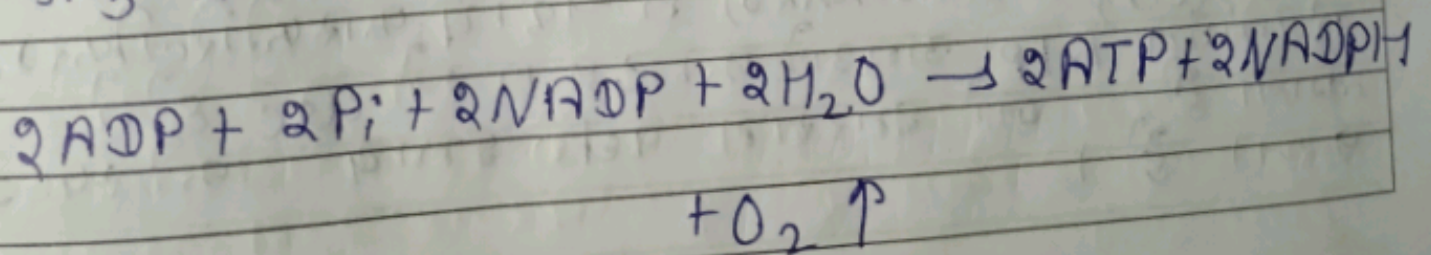


इस प्रक्रिया में 2 ATP आउट बनते हैं।

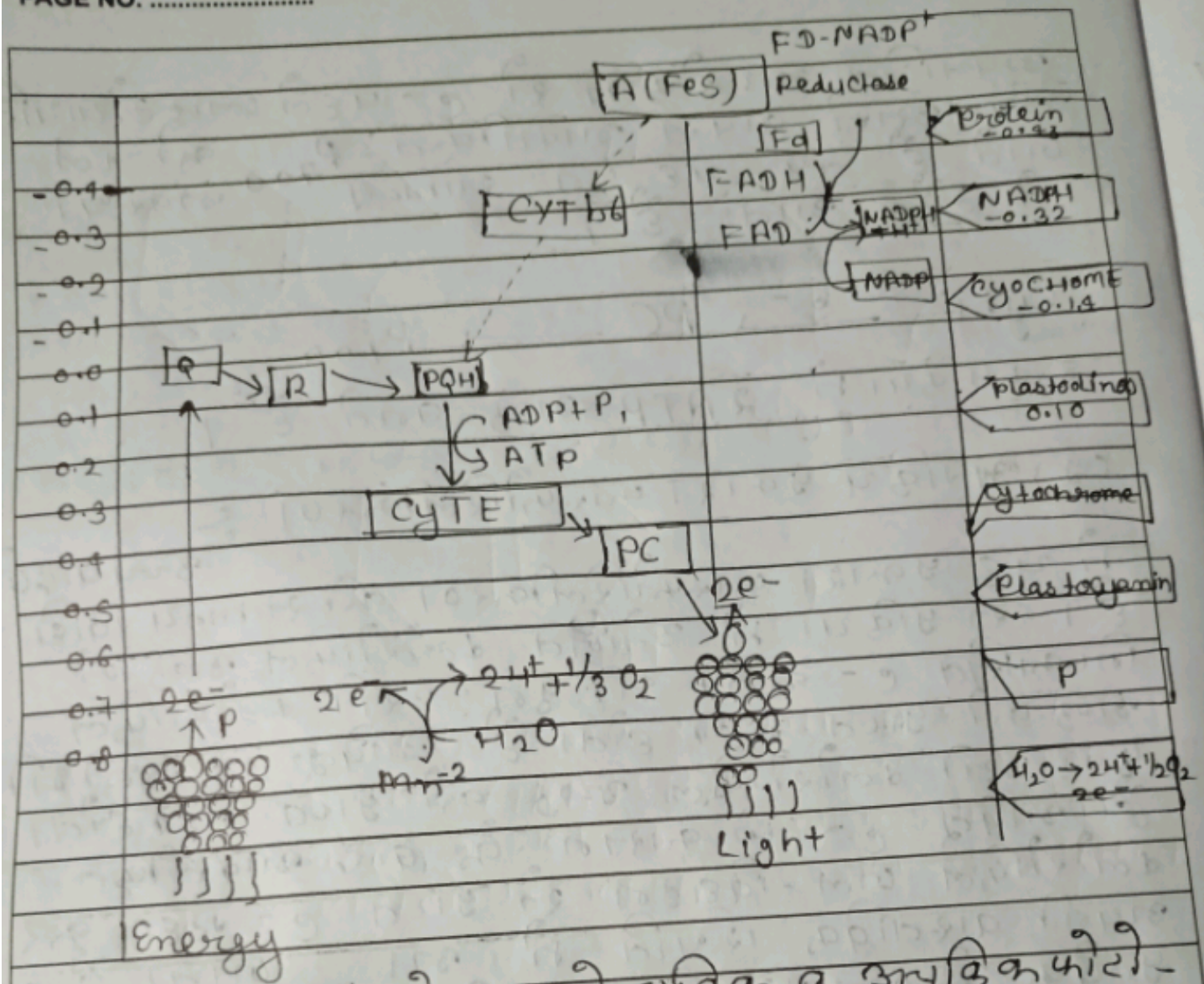
(2) अंधक्रिय प्रकाश फॉस्फोरिलीकरण :-

उच्च पादपी

में यह प्रकाश फॉस्फोरिलीकरण की सामान्य विधि है। इस प्रक्रिया में उत्तेजित क्लोरोफिल आउट से निकालित e^- कभी भी पुनः उसी क्लोरोफिल आउट को प्राप्त नहीं होता है, अपितु e^- कभी भी पुनः उसी क्लोरोफिल आउट को प्राप्त नहीं होता है अपितु e^- निकालने के बाद आक्सीकृत क्लोरोफिल जल-विघटन से प्राप्त e^- ग्रहण कर अपनी वास्तविक स्थिति में आ जाता है। प्रत्येक दो जलवायु के आक्सीकारक से 2 ATP का निर्माण तथा 2 NADP का अपचयन तथा एक O_2 आउट का विमीयन होता है।



Teacher's Signature.....



dig - प्रकाश संश्लेषण में अधिक व अधिक फोटो-फॉस्फोरिलीकरण होता है।

युतथा CO_2 के स्वांगीकरण में यदीय फॉस्फोरिलीकरण में निर्मित ATP ऊर्जा का दस्तारों use होने लगता है जो इसरसन वर्धन यथाव को स्पष्ट करता है।

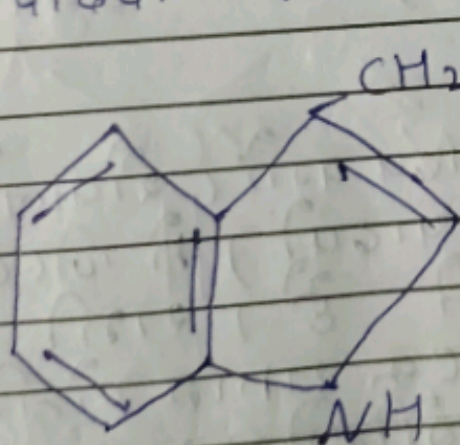
Teacher's Signature.....

क्रिय 4 पादप वृद्धि कारक (हार्मोन) :- वे हार्मोन जो पादप वृद्धि को प्रेरित करते हैं अथवा वृद्धि दर को बढ़ाते हैं पादप वृद्धि कारक कहलाते हैं।
Ex. ऑक्सिन, जिबबरेलिन, साइटोकाइनिन तथा इथाइलीन।

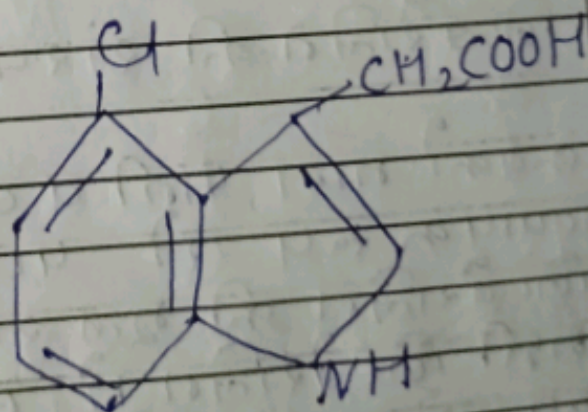
ऑक्सिन, जिबबरेलिन एवं साइटोकाइनिन की संरचना भी अंतर निम्न है -

ऑक्सिन की संरचना :-

ऑक्सिन, इंडोल-3-एसिटिक अम्ल अथवा पादपों व कवकों में पाया जाता है। इसका अणुसूत्र $C_{10}H_9O_2N$ है। इसके अलावा इंडोल-3-एसिटिल्सिटोइड, इंडोल-3-इथेनॉल तथा प-क्लोरो-इंडोल एसिटिक अम्ल भी उच्च पादपों में पाये जाते हैं।

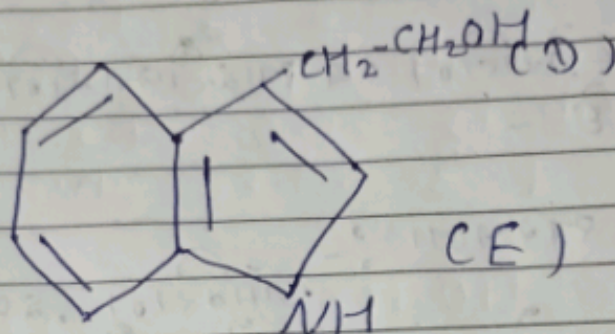
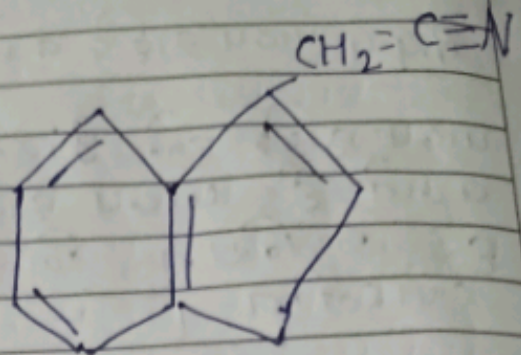
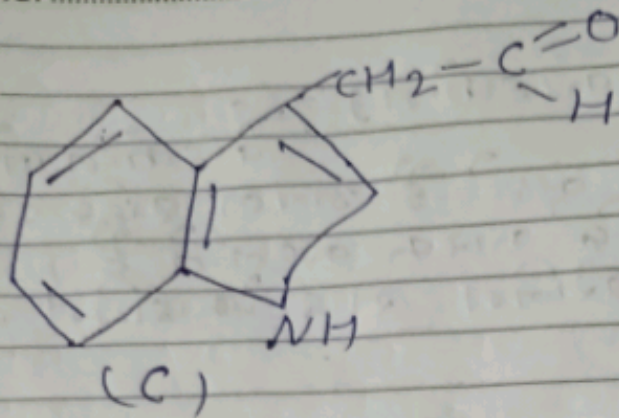


(A)



(B)

Teacher's Signature.....

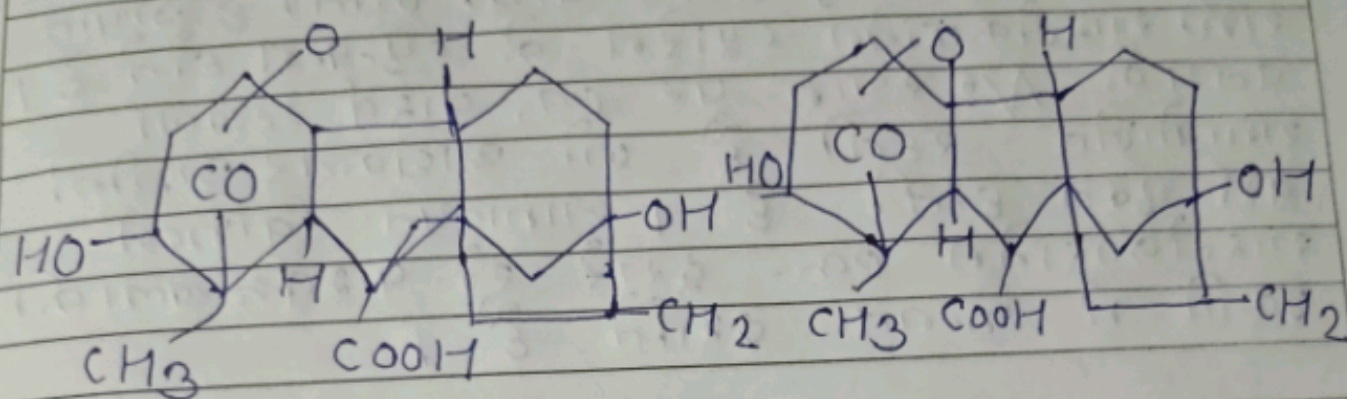
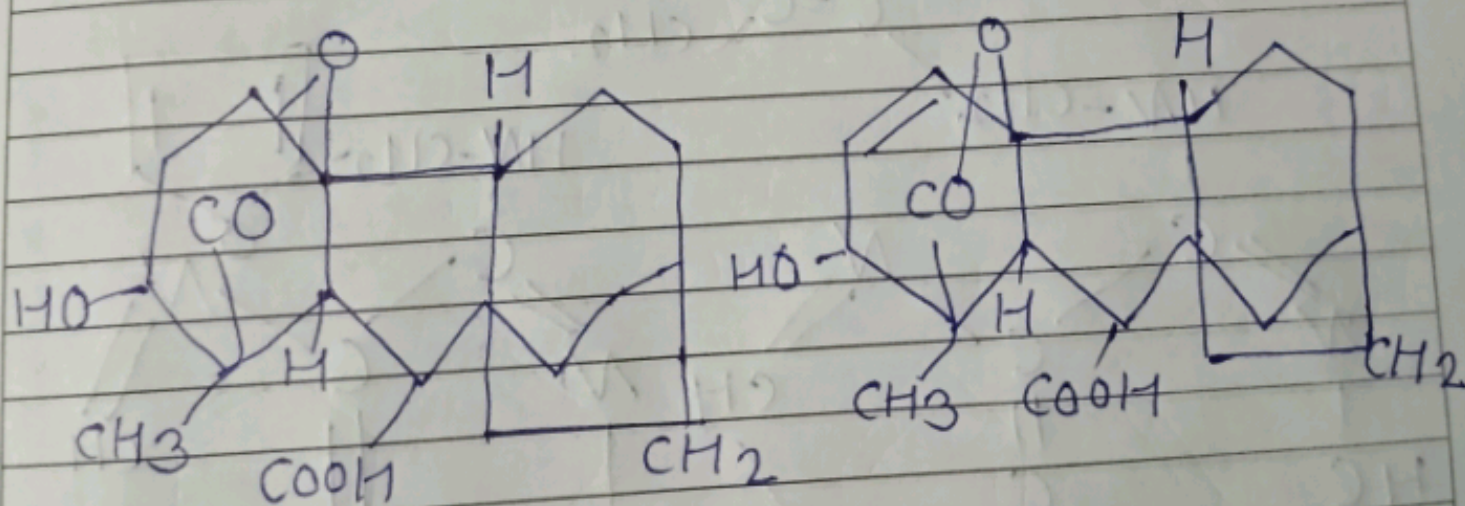


dig - आवसिन की रासायनिक संरचना : इंडोल-3-
 एसिटिक अम्ल (IAA) (B) 4-क्लोरोइंडोल
 एसिटिक अम्ल (C) इंडोल-3-एसिटाल्डिहाइड (D)
 इंडोल-3-एसिटोनाइट्रिल (E) इंडोल-3-इथेनॉल।

जिल्वरेलिन की संरचना :-

पादप वर्ग (शैवाल)
 कवक, मास, फंगी व बीजीय पादपों में जिल्वरेलिन
 व्यापक रूप से पाये जाते हैं। सभी
 जिल्वरेलिन की मूल संरचना एक समान होती है।
 सभी जिल्वरेलिन में एक कार्बोक्सिल समूह (COOH)
 उप. होता है जो C-7 पर संलग्न
 होता है।

इसके अतिरिक्त एक या अधिक OH उप. होत।
है। कुछ जिल्वरेलिन में OH समूह अनु. भी
हो सकता है।

(C₂₇H₄₆O₃)(C₂₇H₄₆O₃)

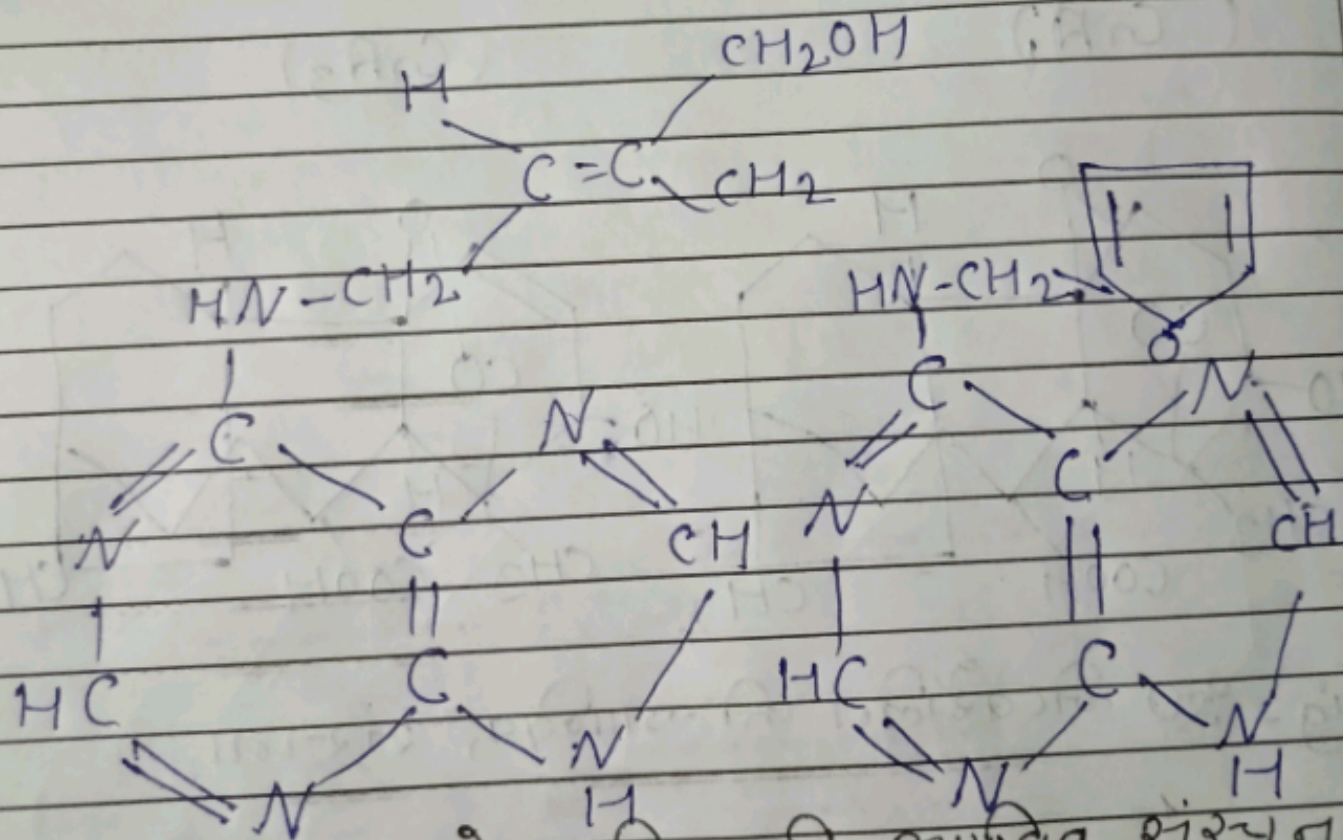
dig - कुछ जिल्वरेलिन की आवधिक संरचना।

Teacher's Signature.....

साइटोकाइनिन की संरचना :-

संरचनात्मक

दृष्टि से लगभग सभी साइटोकाइनिन में एक एडीनिन (प्यूरिन) वलय पायी जाती है अथवा सभी साइटोकाइनिन प्यूरिन के व्युत्पन्न होते हैं। वलय के N6 स्थान पर एक पार्श्व अंशला समायोजित रहती है जो अधिकतर अमीनी वर्ग युक्त होती है। सामान्यतः विभिन्न साइटोकाइनिन एक-दूसरे से पार्श्व अंशला की प्रकृति में भिन्नता दर्शाते हैं।



dig. प्रमुख साइटोकाइनिन की आणविक संरचना।

Teacher's Signature.....