

બધાને નમસ્તે હું

બાયો મોલેક્યુલ પરના પ્રવચનોની શ્રેણીમાં તમારું સ્વાગત કરું છું, આહ આજે આપણે દસમા વ્યાખ્યાન વિશે ચર્ચા કરવા જઈ રહ્યા છીએ

, આજના વ્યાખ્યાનની વિગતો પર જતા પહેલા હું

છેલ્લા લેક્ચરમાં આપણે વાત કરી હતી તે છેલ્લા લેક્ચરની રીકેપ આપવા માંગુ છું પ્રોટીનની રચના વિશે અને ત્યાં આપણે પ્રાથમિક માળખું ગૌણ માળખું તૃતીય માળખું અને ચતુર્થાંશ માળખું વિશે ચર્ચા કરી

છે આજના આહ લેક્ચરમાં આપણે એહ એન્જાઇમ અન્ય બાયો મોલેક્યુલ એન્જાઇમ વિશે વાત કરીશું

તો ચાલો એન્જાઇમ્સ એન્જાઇમ્સ વિશે ચર્ચા કરીએ પાણી એન્જાઇમ્સ

આવશ્યકપણે તમામ ઓર્ગેનિક પ્રતિક્રિયાઓ કોષોમાં કોષોમાં થતી પ્રતિક્રિયાઓ માટે ઉત્પ્રેરકની આવશ્યકતા હોય છે

તેથી મૂળભૂત રીતે ઉત્પ્રેરકની જરૂર હોય છે તમે જાણો છો કે તમે

બધા પરિચિત છો કે જ્યારે આપણે રાસાયણિક રૂપાંતરણ વિશે વાત કરીએ છીએ જ્યારે બે રિએક્ટન્ટ એકબીજા સાથે પ્રતિક્રિયા આપે છે

અને સામાન્ય રીતે ઉત્પાદન તરફ દોરી જાય છે તો તમે જાણો છો કે આ પ્રતિક્રિયાને આગળની દિશામાં ધકેલવામાં આવે છે.

અથવા આ પ્રતિક્રિયા થાય તે માટે અમે અન્ય એન્ટીનો ઉપયોગ કરીએ છીએ જે આ પ્રક્રિયાને પ્રોત્સાહન આપે છે

અને તે ઉત્પ્રેરક તરીકે ઓળખવામાં આવે છે તેવી જ રીતે આહ તમામ કાર્બનિક પ્રતિક્રિયાઓ જે વેચાણમાં જે પણ થાય

છે તે છે શું તમે જાણો છો કે આહ મારો મતલબ છે કે આહ મેળવવા માટે ઉત્પ્રેરક હોવું જરૂરી છે

અને આ જૈવિક ઉત્પ્રેરક મોટાભાગના જૈવિક ઉત્પ્રેરકને ઉત્સેચકો કહેવામાં આવે છે અને આ ઉત્સેચકો

ઉત્સેચકો છે.

જે ગ્લોબ્યુલર પ્રોટીન છે જે ગ્લોબ્યુલર પ્રોટીન છે દરેક જૈવિક પ્રતિક્રિયા

અલગ એન્જાઇમ દ્વારા ઉત્પ્રેરિત થાય છે

તેથી તે ખૂબ જ ચોક્કસ હોય છે દરેક જૈવિક પ્રતિક્રિયા એક અલગ એન્જાઇમ દ્વારા અલગ એન્જાઇમ દ્વારા ઉત્પ્રેરિત થાય છે

તેથી તેને સમીકરણ સ્વરૂપમાં બનાવવા માટે

જેથી સબસ્ટ્રેટ રૂપાંતરિત થાય છે ઉત્પાદન માટે જેમ આપણે વાત કરીએ છીએ તેમ તમે રાસાયણિક પરિવર્તન જાણો છો

તેથી અહીં પણ એન્જાઇમની જરૂર પડે છે કે જૈવિક પ્રણાલીમાં વસ્તુઓ કેવી રીતે થાય

છે તે રાસાયણિક પ્રતિક્રિયામાં જુએ છે આપણે શું કરીએ છીએ આપણે બે રીએક્ટન્ટ બનાવીએ છીએ અને ત્યાં આપણે

એક જ ભાગમાં ઉત્પ્રેરક ઉમેરીએ છીએ અને વસ્તુઓ થાય છે તે ઉત્પાદનની રચના તરફ દોરી જાય છે કે જૈવિક પ્રણાલીમાં જૈવિક

પ્રણાલીમાં વસ્તુઓ કેવી રીતે થાય છે

, મૂળભૂત રીતે સબસ્ટ્રા te તમે જાણો છો એન્જાઇમની સક્રિય સાઇટ પર પ્રતિક્રિયા આપે છે

અને તે એન્જાઇમ સક્રિય સાઇટ નજીકમાં સાચા રિએક્ટન્ટ લાવે છે અને તે

પ્રોટોનેટ્સ તમને ખબર ઉત્પાદનની રચના તરફ દોરી જાય છે જ્યાં તેઓ એકબીજા સાથે ક્રિયાપ્રતિક્રિયા કરી શકે છે જેથી એન્જાઇમ

તેના સબસ્ટ્રેટને તેની સક્રિય સાઇટ પર ખિસ્સામાં બાંધે છે એન્જાઇમની ફાટમાં શું છે

સક્રિય સાઇટ મૂળભૂત રીતે સક્રિય સાઇટ એન્જાઇમની ફાટના ખિસ્સામાં એન્જાઇમ ફાટના આનંદ માટે મને એન્જાઇમનું માળખું

બનાવવા દો

તેથી આ એન્જાઇમનું માળખું છે અને જેમ આપણે ફાટ વિશે વાત કરી રહ્યા છીએ તે આ છે ક્લેફ્ટ સો એન્જાઇમ અને આ તે

સક્રિય સાઇટ છે આ ક્લેફ્ટ જ્યાં તમે જાણો છો કે સબસ્ટ્રેટ

એ પેશી પર બંધાયેલ છે મૂળભૂત રીતે સબસ્ટ્રેટ સક્રિય બાજુની સક્રિય બાજુ પર બંધાયેલ છે હવે એન્જાઇમની વિશિષ્ટતા કેવી

રીતે મેં ઉલ્લેખ કર્યો છે આહ હું અહીં ઉલ્લેખ કરવા માંગુ છું તમે જાણો છો કે ઉત્સેચકો ખૂબ જ વિશિષ્ટ છે

તેથી જો તમારી

પાસે એક એન્જાઇમ હોય તો તે પક્ષ એક ચોક્કસ પરિવર્તન માટેના તમામ રૂપાંતરણ માટે કામ કરશે નહીં

માત્ર એક એન્જાઇમ છે અને તે કેવી રીતે પ્રાપ્ત કરે છે s વિશિષ્ટતા

તેથી એન્જાઇમની વિશિષ્ટતા એ એન્જાઇમની વિશિષ્ટતા તેના પુષ્ટિકરણના પરિણામો અને ચોક્કસ

એમિનો એસિડ સાઇડ ચેઇન ખાસ એમિનો એસિડ સાઇડ ચેઇન કે જે સક્રિય સાઇટ પર હોય છે

તેથી એન્જાઇમની વિશિષ્ટતા,

મેં બનાવેલી સક્રિય સાઇટ છે અને તેઓ તેઓ ચોક્કસ રીતે એક પ્રકારનું ફોલ્ડ કરે છે અને તે રીતે તેઓ તમને

ચોક્કસ ઓળખતા બનાવે છે હું કહી શકું છું કે ફાટ શું તમે જાણો છો એ ગુવ જ્યાં તમે જાણો છો કે આ સબસ્ટ્રેટ ચોક્કસ

સબસ્ટ્રેટ જશે અને સક્રિય સાઇટ પર પ્રતિક્રિયા આપે છે જેથી આયર્ન એન્જાઇમની વિશિષ્ટતા પરિણામ આપે છે તેનું

કન્ફોર્મેશન તે ચોક્કસ કન્ફોર્મેશન અને ચોક્કસ એમિનો એસિડ મેળવે છે કારણ કે તે

ચોક્કસ એમિનો એસિડ એ બાઇન્ડિંગ માટે જવાબદાર હશે જે તમે જાણો છો

તેથી એમિનો એસિડ અને

તેનું કન્ફોર્મેશન બંને પરિબળો ત્યાં ચોક્કસ એમિનો એસિડ અને બાજુની

સાંકળો છે જે સક્રિય સાઇટ પર છે.

સક્રિય સાઇટ ઉદાહરણ તરીકે

નકારાત્મક રીતે યાર્જ થયેલ એમિનો એસિડ અને નકારાત્મક રીતે યાર્જ કરેલ બાજુની સાંકળ સાથે એમિનો એસિડ

સક્રિય સાઇટ પર સક્રિય સાઇટ પર ચાર્જ કરેલ બાજુની સાંકળ સબસ્ટ્રેટ સાથે જોડાઈ શકે છે જે હકારાત્મક રીતે ચાર્જ કરેલ જૂથ ધરાવે છે જે હકારાત્મક રીતે ચાર્જ કરેલ જૂથ ધરાવે છે અહીં પણ હાઇડ્રોજન બોન્ડ હાઇડ્રોજન બોન્ડ તમે જાણો છો કે ક્રિયાપ્રતિક્રિયાઓ શક્ય છે

તેથી હાઇડ્રોજન બોન્ડ દાતા હાઇડ્રોજન બોન્ડ સ્વીકારનાર સાથે હાઇડ્રોજન બોન્ડ ડોનર સબસ્ટ્રેટ પર અહીં આ હાઇડ્રોજન બોન્ડ સ્વીકારનાર સાથે સક્રિય બાજુ હાઇડ્રો હાઇડ્રોજન બોન્ડ દાતા પર છે અને હાઇડ્રોફોબિક એમિનો એસિડ સાઇડ ચેઇન હાઇડ્રોફોબિક એમિનો એસિડ સાઇડ ચેઇન સાઇડ ચેઇન શું તમે તેને સબસ્ટ્રેટ પરના હાઇડ્રોફોબિક જૂથો સાથે જોઈ શકો છો તે હાઇડ્રોફોબિક જૂથો સાથે સાંકળી શકે છે સબસ્ટ્રેટ પરના સબસ્ટ્રેટ હાઇડ્રોફોબિક જૂથો અને આ બધી ક્રિયાપ્રતિક્રિયા સમજાવવા માટે, એમિલ ફિક્સર, લોક અને કી મોડલ ઇમેલ ફિક્સર પ્રસ્તાવિત લોક અને કી મોડલ લોક અને કી મોડલ લોક અને કી મોડલને ધ્યાનમાં લેવા માટે એન્જાઇમની વિશિષ્ટતા માટે તેના સબસ્ટ્રેટ માટે એન્જાઇમ સબસ્ટ્રેટ માટે તેના સબસ્ટ્રેટ માટે એન્જાઇમ

તેથી ચાલો હું તેને સચિત્ર રીતે રજૂ કરું હું સૌપ્રથમ તમને લોક અને ચાવીનું મોડલ જાણું છું

તેથી આ મૂળભૂત રીતે હું આ એન્જાઇમની આ સક્રિય સાઇટ બનાવી રહ્યો છું હવે તમે અહીં જોઈ શકો છો કે તે અત્યંત વિશિષ્ટતા છે. સક્રિય સાઇટના જૂથો

માત્ર સબસ્ટ્રેટમાં ફિટ થઈ શકે છે અને આ તરફ દોરી શકે છે સંકુલ હવે આ તમે જોઈ શકો છો કે તમે જાણો છો કે સબસ્ટ્રેટ એન્જાઇમ સક્રિય સાઇટ સાથે જોડાય છે અને તમે જાણો છો તે એન્જાઇમ સબસ્ટ્રેટ કોમ્પ્લેક્સ ઓકે તેને લોક અને કી મોડલ કહેવામાં આવે છે આ ખૂબ જૂનું 1894 છે

જે તમે ઇમેલ ફિશર અડધી સદી જાણો છો દ્વારા પ્રસ્તાવિત કરવામાં આવ્યું હતું પાછળથી એક બીજું મોડલ અસ્તિત્વમાં આવ્યું હતું અને જેને પ્રેરિત ફીડ મોડલ કહેવામાં આવે છે પ્રેરિત ફીલ્ડ મોડલ મૂળભૂત રીતે તે પ્રસ્તાવિત કરવામાં આવ્યું હતું કે તમે જાણો છો કે આહ સબસ્ટ્રેટ એન્જાઇમની નજીક આવે છે અને જો તે ક્રિયાપ્રતિક્રિયા થોડી ક્રિયાપ્રતિક્રિયા દ્વારા સક્રિય સાઇટ પર ફિટ ન થાય તો પણ શરૂ થશે અને ધીમે ધીમે તે સક્રિય સાઇટ પર ફિટ થઈ જશે જેથી તેને સમજવા માટે આહ હું ફરીથી એક વધુ સચિત્ર પ્રસ્તુતિ વાંચીશ

તેથી જો તમે જુઓ તો હવે આ એક એન્જાઇમ છે સક્રિય સાઇટનું માળખું અને ચાલો મને સબસ્ટ્રેટ સબસ્ટ્રેટ દોરવા દો તે સમાન છે હવે સબસ્ટ્રેટ ફિટ નથી તમે જાણો છો કે અહીં તેની પાસે આ સક્રિય સાઇટ નથી એક સાથે મેળ ખાતી નથી એક સાથે મેળ ખાતી નથી સાથે મેળ ખાતી નથી જો કે જ્યારે તેઓ નજીકમાં આવે છે ત્યારે આ ક્રિયાપ્રતિક્રિયા તરફ દોરી જાય છે તમે જાણો છો

તેથી હવે તે વાસ્તવમાં ફિટ થઈ જાય છે અને આને પ્રેરિત કહેવામાં આવે છે

કારણ કે આની નજીકમાં આવ્યા પછી તમે જાણો છો કે સબ સ્ટેટ એન્જાઇમ સાથે ફિટ થવા સક્ષમ છે

અને આ મોડેલને મૂળભૂત રીતે પ્રેરિત ફિટ મોડલ કહેવામાં આવે છે

તેથી આ પ્રેરિત ફિટ મોડલ છે અને આને ડેનિયલ દ્વારા ઓગણીસ પંચાવન આઠમાં રજૂ કરવામાં આવ્યું હતું અને કારણ કે આને પ્રેરિત ફીડ મોડલ કહેવામાં આવે છે હવે અમે વાત કરીશું

કે તમે જાણો છો કે આહ ઉત્પ્રેરક મૂળભૂત રીતે એન્જાઇમ કેવી રીતે પ્રતિક્રિયાઓને ઉત્પ્રેરિત કરે છે તે કેવી રીતે

ઉત્પ્રેરક કરે છે તે મૂળભૂત રીતે પ્રતિક્રિયાને કેવી રીતે ઉત્પ્રેરિત કરે છે

તેથી તેઓ કેવી રીતે ઉત્પ્રેરક કરે છે તે વિશે વાત કરો

કે એન્જાઇમ કેવી રીતે કામ કરે છે

તેથી કેટલીક એમિનો એસિડની બાજુની સાંકળો એસિડિક હોય છે કેટલીક મૂળભૂત હોય છે અને કેટલીક

ન્યુક્લિયોફિલિક હોય છે અને આ લાક્ષણિકતાને કારણે ટી અરે તમે જાણો છો કે

સબસ્ટ્રેટ સાથે આ પ્રકારની ક્રિયાપ્રતિક્રિયાઓ દર્શાવો છો જેથી મેં ઉલ્લેખ કર્યો કે કેટલીક એમિનો એસિડ સાઇડ ચેઇન્સ જેમ કે અમે જાણીએ છીએ કે એહ એન્જાઇમ્સ

એમિનો એસિડથી બનેલા છે ઠીક છે તો આહ મૂળભૂત રીતે તે તમારા પેપ્ટાઇડથી બનેલું છે

અને પેપ્ટાઇડ સાંકળો એમિનો એસિડથી બનેલી હોય છે

તેથી એન્જાઇમ એન્જાઇમની કેટલીક એમિનો

એસિડ બાજુની સાંકળો સર્વિસ એસિડ બેઝ અને ન્યુક્લિયોફિલિક ઉત્પ્રેરક ન્યુક્લિયોફિલિક ઉત્પ્રેરક તરીકે સેવા આપે છે અને ઘણા ઉત્સેચકો પણ

તેમની સક્રિય સાઇટ પર મેટલ આયનો ધરાવે છે ઘણા ઉત્સેચકો મેટલ આયનો ધરાવે છે.

તેમની સક્રિય સાઇટ પર કે એક ટેગિક જે ઓછામાં ઓછું ઉત્પ્રેરક તરીકે કાર્ય કરે છે આ પ્રજાતિઓ સબસ્ટ્રેટની તુલનામાં

ચોક્કસ રીતે સ્થિત છે જ્યાં તેઓ ઉત્પ્રેરક માટે જરૂરી છે મૂળભૂત રીતે

આ અવેજીની અંદર એમ્બેડ કરેલ ન હોવા જોઈએ.

તમે જાણો છો તે બાહ્ય પરિઘ પર સ્થિત હોવું જોઈએ

જ્યાં તેઓ મેળવી શકે છે તમે જાણો છો અમ સબસ્ટ્રેટના સંપર્કમાં અને જેથી તેઓ આહ અને આહ બરાબર કાર્ય કરી શકે અને આહને

કારણે આ અવેજીની ઉપલબ્ધતા તેઓ તમને ઓળખે છે તમે જાણો છો તે આખી સક્રિય સાઇટની પ્રકૃતિ તે પ્રમાણે

વર્તન કરવાનું શરૂ કરે છે અને તે તમને ચોક્કસ કેટાલિસિસ તરફ દોરી જાય છે ખાસ

કરીને જો તેમાં એમિનો એસિડ બાજુની સાંકળ પર એસિડ અવેજક હોય તો તે ચોક્કસ એસિડ ઉત્પ્રેરક બતાવશે જો તેની બાજુની સાંકળ પર આધાર હોય તો તે કરશે જેથી તમે આહ મૂળભૂત ઉત્પ્રેરકને જાણી શકો તેથી આ પરિબળ એસીડ બેઝ ન્યુક્લિયોફાઇલ્સ અને મેટલ આયનો દ્વારા ઇન્ટ્રા મોલેક્યુલર કેટાલિસીસ ઇન્ટ્રામોલેક્યુલર કેટાલિસીસ રીત સાથે સમાન છે તેથી હું ફરીથી પુનરાવર્તન કરું છું કે એન્ઝાઇમ કેવી રીતે મૂળભૂત રીતે એમિનો એસિડની કેટલીક બાજુઓને ઉત્પ્રેરિત કરે છે એન્ઝાઇમની સાંકળ એ એસીડ તરીકે સેવા આપે છે અથવા આધાર ન્યુક્લિયોફાઇલ ઉત્પ્રેરક છે અને ઘણા ઉત્સેયકોમાં પણ તેમની સક્રિય સાઇટ પર મેટલ આયનો હોય છે અને આ કાર્યાત્મક જૂથ છે મેટલ આયનો ઉત્પ્રેરક માટે જવાબદાર છે કારણ કે તમે જાણો છો કે ઉત્સેયકો આમાંથી બનેલા છે એમિનો એસિડ અને આ અવેજી શું તમે જાણો છો કે આ પ્રજાતિઓ તમે જાણો છો તે પરિઘ પર સ્થિત છે આ આહ ખાસ કરીને ઉત્સેયકોનું માળખું બનાવે છે અને જેથી જ્યારે સબસ્ટ્રેટ નજીકમાં આવે ત્યારે તે સબસ્ટ્રેટ સાથે પ્રતિક્રિયા કરવા માટે ખુલ્લા થઈ શકે અને આ આખી વાત તમે જાણો છો આહ તમે કહી શકો છો કે એકવાર સબસ્ટ્રેટ એન્ઝાઇમ આહની નજીક આવે છે તે લગભગ સમાન છે કે તમે જાણો છો કે તમે જાણો છો કે એક એન્ટિટીમાં પ્રતિક્રિયા કેવી રીતે થાય છે જેમ કે ઇન્ટરમોલેક્યુલર ફેશનમાં તમે જાણો છો કે તમે આહ મૂળભૂત રીતે આહ ઇન્ટ્રા મોલેક્યુલર એસિડ અથવા બેઝ અથવા ન્યુક્લિયોફિલિક આહ કહી શકો છો.

તમે જાણો છો કે ધાતુના આયન્સ સાથે અમારી પ્રતિક્રિયા ah જે તરફ દોરી જાય છે તમે ચોક્કસ રૂપાંતરને જાણો છો તેના દરમાં વધારો, તેથી જો આપણે આ બધા પ્રભાવિત પરિબળો વિશે વ્યક્તિગત રીતે વાત કરીએ તો એસિડ ઉત્પ્રેરક પ્રતિક્રિયાના દરમાં વધારો કરે છે તે સબસ્ટ્રેટ પ્રોટોનને સબસ્ટ્રેટ પ્રોટોનને પ્રોટોન દાન કરીને પ્રતિક્રિયાના દરને કેવી રીતે વધારે છે આધાર ઉત્પ્રેરક સબસ્ટ્રેટમાંથી પ્રોટોનને દૂર કરીને પ્રતિક્રિયાના દરમાં વધારો કરે છે અને સબસ્ટ્રેટમાંથી પ્રોટોનને દૂર કરીને ન્યુક્લિયોફાઇલ ઉત્પ્રેરક ઉદરને વધારે છે પ્રતિક્રિયાના e એ સબસ્ટ્રેટ એમિનો સાથે સહસંયોજક બોન્ડ બનાવીને સબસ્ટ્રેટ સાથે નવા સહસંયોજક બોન્ડની રચના કરીને પ્રતિક્રિયાના દરમાં વધારો કરે છે એ પણ એક મહત્વની માહિતી છે જે હું તમને જણાવવા માંગુ છું કે તમે જાણો છો કે એમિનો એસિડ બાજુની સાંકળો સંક્રમણ સ્થિતિને સ્થિર કરી શકે છે લન્ડન દ્વારા સંક્રમણ સ્થિતિને સ્થિર કરો લંડન દ્વારા પ્રતિસાદ વિભેદ ધનો આ વ્યક્તિ બળજબરી કરે છે ઇલેક્ટ્રોસ્ટેટિક ક્રિયાપ્રતિક્રિયા અને હાઇડ્રોજન બંધન અને હાઇડ્રોજન બંધન તેઓ સામાન્ય રીતે ઉત્સેયકો છે. સંયોજન એ સંયોજનનો વર્ગ છે કે જેના પર તેઓ કાર્ય કરે છે જેના પર તેઓ કાર્ય કરે છે જેના પર તેઓ કાર્ય કરે છે ઉદાહરણ તરીકે એન્ઝાઇમ કે જે માલ્ટોઝના હાઇડ્રોલિસિસને ઉત્પ્રેરિત કરે છે તેને મલ્ટીસ એન્ઝાઇમ કહેવામાં આવે છે જે માલ્ટોઝના હાઇડ્રોલિસિસને ગ્લુકોઝમાં ઉત્પ્રેરિત કરે છે તેને મલ્ટીસ તરીકે નામ આપવામાં આવ્યું છે.

તેથી હું તેને સમીકરણ સ્વરૂપમાં લખી શકું તેથી જો અહીં માલ્ટોઝ છે અને પ્રસ્તુત છે e માંથી તે બે ગ્લુકોઝ પરમાણુમાં રૂપાંતરિત થાય છે c છ h બાર o છ તે બે ગ્લુકોઝ પરમાણુમાં રૂપાંતરિત થાય છે કેટલીકવાર ઉત્સેયકોને પણ પરિવર્તનના વર્ગના નામ પરથી નામ આપવામાં આવે છે , તમે જાણો છો કે તેઓ કરે છે ક્યારેક ઉત્સેયકોને પણ પ્રતિક્રિયા પછી નામ આપવામાં આવે છે જ્યાં તેનો સરળ ઉપયોગ થાય છે ઉદાહરણ તરીકે ઉત્સેયકો કે જે એક સબસ્ટ્રેટના ઓક્સિડેશનને ઉત્પ્રેરિત કરે છે જે માત્ર એક સબસ્ટ્રેટના ઓક્સિડેશનને ઉત્પ્રેરિત કરે છે અને બીજા સબસ્ટ્રેટના સિમ્યુલેટર ઘટાડાની સાથે એક સબસ્ટ્રેટના ઓક્સિડેશનને ઉત્પ્રેરિત કરે છે તેને ઓક્સિડો રિડક્ટેઝ એન્ઝાઇમ તરીકે નામ આપવામાં આવ્યું છે.

ઓક્સિડો રિડક્ટેઝ એન્ઝાઇમ કહેવાય છે આ ઉત્સેયકો વિશે આટલું આહ છે

તેથી આહ અમે જોયું

કે આહ ઉત્સેયકો મૂળભૂત રીતે તે છે જે તમે જાણો છો ah એ સબસ્ટ્રેટના વર્ગના નામ પરથી આહ નામ આપવામાં આવ્યું હોઈ શકે છે જેના પર તમે જાણો છો કે તેઓ પ્રતિક્રિયા આપે છે ઉદાહરણ તરીકે અમે માં જોયું કે તમે જાણો છો કે તે કેવી રીતે આહ માલ્ટોઝને સુક્રોઝના બે એકમમાં હાઇડ્રોલાઇઝ કરી શકે છે

, આહ ગ્લુકોઝના બે એકમ, અને એન્ઝાઇમને

મલ્ટિસ અને પ્રતિક્રિયાનો પ્રકાર તમે જાણો છો જો એન્ઝાઇમ એહ છે તો તમે જાણો છો કે ઓક્સિડેશન માટે કામ કરે છે

અને સાથે સાથે બીજો આહ સબસ્ટ્રેટ એક સબસ્ટ્રેટ ઓક્સિડાઇઝ થઈ રહ્યો છે
બીજો સબસ્ટ્રેટ ઓછો થઈ રહ્યો છે તો પછી તેને ઓક્સિડીરેડક્ટેડ એન્ઝાઇમ કહેવામાં આવે છે
તેથી હું

અહીં રોકવા માંગું છું આહ હવે પછીના ક્વાસમાં આહ હું તમે જાણો છો તે અમ વિટામિન્સથી શરૂઆત કરીશ જે તમે જાણો છો
તે વિટામિન્સ અમ અમે વિટામિન્સ શરૂ કરીશું કે આહ બીટાનો મૂળભૂત અર્થ શું છે અને તમે જાણો છો કે આહ બીટાનો મૂળ અર્થ શું
છે અને તે મૂળભૂત રીતે કેવી રીતે કાર્ય કરે છે
આહ માટે તમારો ખૂબ ખૂબ આભાર તમને સાંભળે છે

Prutor@iitrk