

iit pal પ્રોગ્રામમાં આપનું સ્વાગત છે આજે આપણે એલ્ડીહાઇડ્સ અને કીટોન્સના ઓક્સિડેશનની ચર્ચા કરીશું  
 તેથી એલ્ડીહાઇડ્સ ઓક્સિડેશનમાં કીટોન્સ સાથે અલગ હોવાનું જણાયું છે  
 તેથી પહેલા આપણે એલ્ડીહાઇડ્સના ઓક્સિડેશનની ચર્ચા કરીશું અને ક્યાં તો મજબૂત ઓક્સિડાઇઝિંગ એજન્ટો જેમ કે  $\text{KMnO}_4$   
 એસિડ પણ હળવા ઓક્સિડાઇઝિંગ એજન્ટ કે જે થોડી વાર પછી ચર્ચા કરશે  
 તેથી એલ્ડીહાઇડ્સમાં ત્યાં કાર્બન અણુ જાળવી રાખવામાં આવે છે પરંતુ હવે કીટોન્સ જોવા મળશે તે થોડો અલગ છે  
 તેથી જો  $\text{C-OH}$  બે બોન્ડ તૂટશે તો આ બે એસિડ બનશે.  
 અને તે મહત્વનું છે કે કીટોન ઓક્સિડેશનમાં કેટોનના કારણે બોન્ડ તૂટવાની પણ શક્યતાઓ છે અને આ એક બીજી શક્યતા છે અને  
 અહીં સી ટુ સી થ્રી બોન્ડ બ્લેક પિય કેટલાક ઉદાહરણો જો તમે એસીટોફેનોનનું ઓક્સિડાઇઝ કરો છો તો તમને બેન્ઝોઇક એસિડ મળે  
 છે અને હવે અમે ચર્ચા કરીશું કે તમે એલ્ડીહાઇડ્સને કેવી રીતે અલગ કરો છો.  
 અને કેટોન્સ અને બે ટેસ્ટ કરી શકાય છે જ્યાં એલ્ડીહાઇડ્સ પ્રતિસાદ આપશે અને કેટોન્સ પ્રથમ પ્રતિસાદ આપશે નહીં તે  
 સહનશીલતા પરીક્ષણ અન્ય  $\text{I}_2$  હાલિંગ ટેસ્ટ  
 તેથી પ્રથમ આપણે સહિષ્ણુતા પરીક્ષણની ચર્ચા કરીશું  
 તેથી સહિષ્ણુતા રીએજન્ટ શું છે હવે તે એમોનિયાકલ સિલ્વર નાઇટ્રેટ છે  
 તેથી આ પ્રતિક્રિયા મૂળભૂત માધ્યમ હેઠળ થાય છે  
 તેથી જો એલ્ડીહાઇડ્સને એમોનિયાકલ સિલ્વર નાઇટ્રેટ સાથે સારવાર કરવામાં આવે અને પછી આ સિલ્વર મિરર મિરર જોઈ શકાય.  
 અને એલાઇડ્સ જવાબ આપશે  
 તેથી ટેસ્ટ ફેઇલિંગ ટેસ્ટમાં નિષ્ફળતા શું છે વત્તા તમને ત્રણ પરમાણુઓ શું છે તે મળશે જેથી તમે આ ક્યુપ્રિક સોલ્યુશન જાણો છો તો  
 ક્રિપ્ટિક સલ્ફેટ વાદળી છે અને ક્યુપ્રિક ઓક્સાઇડ તમને લાલ બ્રાઉન મળશે અને બીજી મહત્વની બાબત એ છે કે માત્ર એલિફેટિક  
 એલ્ડીહાઇડ્સ  
 તેથી સહનશીલતા ટેસ્ટ સામાન્ય રીતે સુગંધિત અને એલિફેટિક બંને એલ્ડીહાઇડ્સ બંને એલ્ડીહાઇડ્સ પ્રતિસાદ આપશે પરંતુ અહીં  
 માત્ર એલિફેટિકલ વેઇન્સ અને ટોલરન્સ તેના ફેઇલિંગ્સ રીએજન્ટ મૂળભૂત રીતે બે ઉકેલો છે જેને ફેઇલિંગ કહેવામાં આવે છે  $\text{a}$   $\text{I}_2$   
 એટલે  $\text{C}$  તે હેલિંગ  $\text{a}$  અને  $\text{b}$  નું મિશ્રણ છે અને સામાન્ય રીતે પ્રતિક્રિયા પહેલાં તમારે ફિલિંગ અને બીને સમાન દાળના જથ્થામાં  
 મિક્સ કરો અને પછી તમારે એલ્ડીહાઇડ્સ સાથે સારવાર કરવી પડશે જેથી તે આલ્કલાઇન હોય જેવી તો શું છે જો તમે તેને ભેળવી દો  
 તો તે સી શું બનશે  
 તેથી પેટર્નના ડેન્ટેડ કોમ્પ્લેક્સ દ્વારા ફોર્મ છે અને જે વાદળી રંગનું છે હવે આપણે એક વિશેષ પ્રતિક્રિયાની ચર્ચા કરીશું જે છે પ્રભામંડળ  
 સ્વરૂપ પ્રતિક્રિયા અને આ નામ આ પ્રતિક્રિયામાં પ્રભામંડળના કારણે આવ્યું છે.  
 આયોડોફોર્મ જેવું સ્વરૂપ જનરેટ કરશે  
 તેથી પ્રતિક્રિયા શું છે  
 તેથી એલ્ડીહાઇડ્સ અને કીટોન્સ હોય છે  
 તેથી ઓક્સિડાઇઝિંગ એજન્ટ સોડિયમ હાઇપો હેલાઇડ છે અને ઉત્પાદન એટલું કાર્બોક્સલિક એસિડ છે જેમાં એક ઓછો કાર્બન  
 અણુ હોય છે અને તે કાર્બન અણુ પ્રભામંડળ સ્વરૂપમાં જાય છે અને પ્રભામંડળમાં જાય છે  
 તેથી મિથાઇલ કાર્બોનિલ સાથે જોડાયેલ જૂથ આપણે વિચારી શકીએ છીએ કે આ જૂથ હાજર હોવું જોઈએ  
 તેથી માત્ર એલ્ડીહાઇડ કે જે ટેસ્ટ આપી શકે તે એસીટાલ્ડીહાઇડ છે કારણ કે જો તમે હાઇડ્રોજન સિવાય બીજું કોઈ મૂકો અને તે  
 કીટોન પણ બને તો એવું જોવામાં આવ્યું છે કે આ પ્રકારના સંયોજન આલ્કોહોલનું ઓક્સિડેશન થાય છે.  
 જે કેટોનની સ્થિતિમાં ઓક્સિડાઇઝ્ડ હોય છે તે હેલિફન ટેસ્ટને પણ પ્રતિસાદ આપી શકે છે  
 તેથી હવે ટેસ્ટ શું છે તે સી જોશે જે સોડિયમ હાઇડ્રોક્સાઇડ દ્વારા ઉત્પન્ન થાય છે પ્લસ હેલોજન  
 તેથી તમને સોડિયમ હાઇડ્રોક્સાઇડ મળે છે અને પછી તમે મેળવો છો અને જો તે  $\text{x}$  આયોડિન બરાબર હોય તો તમને યી થ્રી મળે છે  
 અને આ આયોડોફોર્મ છે જેને આયોડોફોન કહેવાય છે અને તમને પીળો અવક્ષેપ મળે છે અને આ પછી એ પણ પરીક્ષણ કરવામાં  
 આવે છે કે સંયોજન કીટોન્સ અને એલ્ડીહાઇડ્સ ધરાવે છે.  
 $\text{Coch}_3$  જૂથ જ્યારે તમે સોડિયમ હાઇડ્રોક્સાઇડ અથવા સોડિયમ હાઇપો આયોડાઇડ સાથે સારવાર કરો છો ત્યારે તમને આ મળે છે  
 તમે અવક્ષેપ કરશો  
 તેથી અમે ઉદાહરણની ચર્ચા કરી શકીએ છીએ ધારો કે જો તમે એસેટોફેનોલ સાથે સારવાર કરો છો અને પદ્ધતિની પણ ચર્ચા કરો છો  
 તો જો તમે એસીટોફેનોનને આધાર સાથે સારવાર કરો છો તો શું થશે આ થોડી વાર પછી ચર્ચા કરવામાં આવશે.  
 હવે એ પણ છે કે  $\text{ah}$   $\text{ch}$  એસિડિટી  
 તેથી આ અમ કાર્બન આયન બને છે અને જે  $\text{enolate}$  દ્વારા રેઝોનન્સ સ્થિર થઈ શકે છે  
 અને પછી ધારો કે જો તે આયોડિન હોય તો તે આયોડિન સાથે પ્રતિક્રિયા આપે છે અને પછી તમને આ એક મળે છે અને પછી  
 પુનરાવર્તન થાય છે  
 તેથી ત્રણેય હાઇડ્રોજન આયોડિન દ્વારા બદલવામાં આવે છે.  
 અને પછી બેઝ હાજર છે  
 તેથી તે હાઇડ્રોલાઇઝ્ડ થઈ જશે  
 તેથી બેઝ જો હુમલાઓ થાય તો તમને આ મળે છે અને કારણ કે આ હવે થુ સાથે એકદમ સ્થિર થઈ ગયું છે  $\text{ee}$  આયોડિન  
 તેથી તમને આ એક બેન્ઝોઇક એસિડ અને માઇનસ  $\text{C}$  માઇનસ  $\text{i}$   $3$  મળે છે અને જે કારણ કે આ મજબૂત એસિડ તેના પર  
 નાખવામાં આવશે તે તેના પર આયોડો સ્વરૂપ મૂકશે અને તમને પ્રતિક્રિયામાં આયોડોફોર્મનો અવક્ષેપ મળે છે  
 તેથી આ બેઝ મધ્યસ્થ પ્રતિક્રિયા છે.

તેથી અમે કેટલાક વધુ ઉદાહરણોની ચર્ચા કરીશું જે આલ્ફા હાઇડ્રોજનની એસિડિટીથી સંબંધિત છે  
તેથી આલ્ફા હાઇડ્રોજનની એસિડિટીએ હવે થોડી ચર્ચા કરીશું  
તેથી કાર્બોનિલ સંયોજનો જેમાં આલ્ફા હાઇડ્રોજન હોય છે તે આના જેવો પણ હોઈ શકે છે  
તેથી આ હાઇડ્રોજન એસિડિક છે અને તેના કારણે બે કારણ એક છે ઇલેક્ટ્રોન ઉપાડતું કાર્બોનિલ જૂથ છે  
તેથી જે હાજર છે આલ્ફા ch ની આલ્ફા સ્થિતિ

પણ જો તમે તેને માત્ર આલ્ફા પ્રતિક્રિયામાં આધાર દ્વારા ડિપોટિનેટ કરો છો તો અમે જોયું છે કે તમને રેઝોનન્સ સ્ટેબિલાઇઝેશન મળે છે

તેથી રેઝોનન્સ સ્ટેબિલાઇઝેશન કાર્બનિયનનું સ્ટેબિલાઇઝેશન અને આ અગત્યનું છે કારણ કે જ્યારે યાર્જનું વિનિમયીકરણ થાય છે ત્યારે તે વધુ સ્થિર થાય છે હવે આપણે કેટલીક પ્રતિક્રિયાઓની ચર્ચા કરીશું જે આલ્ફા હાઇડ્રોજનની એસિડિટી નક્કી કરે છે અને પ્રથમ એલ્ડોલ કન્ડેન્સેશન એલ્ડોલ પ્રતિક્રિયા છે

તેથી એલ્ડોલ ડેહાઇડ્રેટ અને કીટોન્સ જેમાં આલ્ફા હાઇડ્રોજન હોય છે,  
તેથી જો તેને પાતળું આલ્કલી સાથે સારવાર કરવામાં આવે તો તેને

બેઝ થોડી પાતળી આલ્કલી સાથે કરવામાં આવે તો પછી બીટા હાઇડ્રોક્સી કાર્બોનિલ સંયોજન બીટા હાઇડ્રોક્સી એલ્ડોલ ડેહાઇડ્રેટ જેને એલ્ડોલ અથવા બીટા હાઇડ્રોક્સી કીટોન કહેવામાં આવે છે તેને કીટોન કહેવામાં આવે છે અને આને એલ્ડોલ પ્રતિક્રિયા કહેવાય છે

તેથી અમે ઉદાહરણની થોડી ચર્ચા કરીશું

તેથી ધારો કે જો તમે એસીટાલ્ડોલ ડાયલ્યુટો એચ માઇનસની સારવાર કરો તો શું થશે

તેથી આ બીટા હાઇડ્રોક્સી એલ્ડોલ છે અને આ ખરેખર છે.

એલ્ડોલ ઉત્પાદન અને જો તમે તેને ગરમ કરશો તો ડિહાઇડ્રેશન થશે અને તમને આલ્ફા મળે છે જે અસંતૃપ્ત છે અને તે પ્રતિક્રિયા પછી તેને એલ્ડોલ કન્ડેન્સેશન કહેવામાં આવશે

તેથી જો તમને આ એક જ મળે તો તેને એલ્ડોલ ઉમેરણ કહેવાય પરંતુ જો તમે તેને ગરમ કરો અને પાણીને દૂર કરો.

થાય છે અને તમને આલ્ફાબેટ અનસ્યુક એલ્ડોલ મળે છે પછી તેને એલ્ડોલ કન્ડેન્સેશન પ્રતિક્રિયા કહેવાય છે તે જ રીતે કેટોન પણ એવ.

ike એસીટોન આ હળવા આધાર બેરિયમ હાઇડ્રોક્સાઇડ છે જે તમને મળે છે અને આ કીટો પણ કેટલીકવાર સામાન્ય શબ્દ છે જે એલ્ડોલનો પણ ઉપયોગ થાય છે

તેથી આ વધારાનું ઉત્પાદન છે અને જો તમે ગરમ કરો છો તો તમને મૂળાક્ષરો અસંતૃપ્ત મળે છે અને

તેથી એલ્ડોલ સામાન્ય શબ્દ બંને માટે વપરાય છે.

એલ્ડોલ અને કીટોન્સ કેટોલ એટલા મોટા નથી

તેથી એલ્ડોલ કન્ડેન્સેશન અને અહીં તમે જુઓ છો કે માત્ર એક જ પરમાણુ સમકક્ષ માટે વપરાય છે અને તેને હોમોઆલ્ડોલ પણ કહેવામાં આવે છે અને હવે આપણે થોડી ચર્ચા કરીશું ક્રોસ એન્ગલ રિએક્શન ક્રોસ હેલ્ડન રિએક્શન એટલે કે બે અલગ અલગ એલ્ડોલ

બે અલગ અલગ કીટોન્સ વચ્ચે ઠીક છે અને જ્યારે બંને એલ્ડોલ ધારો કે બંને હાઇડ્રાઇડ્સમાં આલ્ફા હાઇડ્રોજન હોય તો યાર

ઉત્પાદનોની શક્યતા હોય છે જેમ કે જો તમે એસીટાલ્ડોલ અને પ્રોપેનાલ્ડોલને ટ્રીટ કરો તો તમે બંનેને આલ્ફા હાઇડ્રોજન

તરીકે જોશો અને તેનો અર્થ એ કે ત્યાં યાર શક્યતાઓ હશે હોમોડ્યુઅલ હોમોલ્ડોન અને પછી ક્રોસહેર ડોટ અને પછી ક્રોસ એલ્ડોલમાં

એક દાતા સ્વીકારનાર હશે બીજા કિસ્સામાં બીજો દાતા એક્સ્ટ્રક્ટર હશે

તેથી અમે ઇચ્છીએ છીએ 1 જુઓ કે એલ્ડોલ ડિહાઇડ્રેશન ઉત્પાદનો શું હશે

તેથી આ તે છે જ્યારે તેને હોમો હોમો અને કન્ડેન્સેશન કહેવામાં આવે છે આ હોમો એલ્ડોલ કન્ડેન્સેશન છે અને અન્ય બે પ્રોડક્ટ્સ ક્રોસ એલ્ડોલમાંથી બનાવવામાં આવશે

તેથી તે શું છે જેથી તમે આ ઉત્પાદન મેળવી શકો જેથી ક્યારે એસીટાલ્ડોલ સ્વીકારવામાં આવશે અને પ્રોપેનાલ્ડોલ એ અન્ય કોઈ કેસ નથી અને આ કિસ્સામાં એસીટાલ્ડોલ દાતા છે અને આ સ્વીકારનાર છે

તેથી આ ક્રોસ હેન્ડલ ઉત્પાદનો છે જેથી તમે જોઈ શકો છો કે તમે અનુમાન કરી શકો છો કે જો સંયોજનોની સંખ્યા ઋષિ ફોટો નંબર

જ્યાં ch alpha ch ત્યાં છે પછી ઉત્પાદનોનું મિશ્રણ છે પરંતુ જો તેમાંથી એકમાં આલ્ફા ch ન હોય તો તમે પસંદગીપૂર્વક એક ઉત્પાદન મેળવી શકો છો જેમ કે એસીટોફેનોન અને બેન્ઝાલ્ડોલ વચ્ચેની પ્રતિક્રિયા

તેથી એસીટોફેનોનમાં આલ્ફા છે આ આલ્ફા ch છે પરંતુ બેન્ચ એલ્ડોલમાં છે.

ના આલ્ફા ના આલ્ફા હાઇડ્રોજન વાસ્તવમાં આ બાજુ કોઈ આલ્ફા કાર્બન નથી

તેથી ત્યાં કોઈ આલ્ફા હાઇડ્રોજન નથી

તેથી જો તમે આધાર સાથે સારવાર કરો તો શું થશે અથવા અને આ સ્વીકારનાર નથી

તેથી જો તમે તેને ગરમ કરો છો તો આ ભાગો એસીટોફેનોનમાંથી આવે છે અને આ એક બેન્ઝાલ્ડોલ છે

તેથી જો તમે તેને બેઝ ટ્રીટ કરો અને પછી તેને ગરમ કરો તો તે એલ્ડોલ કન્ડેન્સેશન પ્રોડક્ટ છે, જો તમે તેની સાથે સારવાર કરો તો

તારા સાથે સમાન પ્રતિક્રિયા વિચારી શકાય છે.

આ અને પછી ગરમીથી તમને એક ત્રણ કીટોન એક ત્રણ ડીકેટોન મળે છે

તેથી એનોલેટ પ્રતિક્રિયા આપે છે અને ઇથેનોલ એલિમિનેટર છે

તેથી તમે આ મેળવી છો અને આને ક્લેસેન કન્ડેન્સેશન કહેવાય છે

તેથી એલ્ડોલ કન્ડેન્સેશન એ કાર્બોનિલ સંયોજનોની પ્રતિક્રિયા છે જ્યાં આલ્ફા હાઇડ્રોજન હાજર છે હવે બીજી પ્રતિક્રિયા છે જ્યાં

એલ્ડોલ પ્રતિભાવ આપે છે અને તેમાં આલ્ફા હાઇડ્રોજન નથી અને તેને કેનિસ રિએક્શન કહેવામાં આવે છે

તેથી આલ્ફા હાઇડ્રોજન વગર એલ્ડીહાઇડ્સને કોણ પ્રતિસાદ આપશે

અને તમને મજબૂત આધારની જરૂર છે

તેથી એલ્ડીહાઇડ પ્રતિક્રિયાની તુલનામાં અહીં હળવો આધાર અથવા હળવો કચરો પૂરતો છે પરંતુ આ કિસ્સામાં તમારે મજબૂત આધારની જરૂર છે.

અને આ પ્રતિક્રિયામાં જે થાય છે તે પણ ઓક્સિડાઇઝ થાય છે અન્ય પરમાણુ આલ્કોહોલમાં ઘટે છે

તેથી આ પ્રકારની પ્રતિક્રિયા કોલ છે d અસમાનતા પ્રતિક્રિયા

તેથી આ આ પ્રમાણવાદ છે

તેથી અમે ઉદાહરણોની ચર્ચા કરીશું જેમ કે ફોર્માલ્ડીહાઇડ ફોર્માલ્ડીહાઇડમાં કોઈ આલ્ફા કાર્બન નથી

તેથી આલ્ફા હાઇડ્રોજન નો કોઈ પ્રશ્ન નથી,

જેમ કે કેન્દ્રિત kh અને તમારે તેને ગરમ કરવું પડશે પછી તમને મળશે જેથી તમે ફોર્મેટ પોટેશિયમ મેળવો.

ફોર્મેટ કરો તે ખરેખર એસિડ છે અને પછી તમને મિથેનોલ મળે છે તેવી જ રીતે બેન્ઝાલ્ડીહાઇડ બેન્ઝાલ્ડીહાઇડ પણ આપણે જોયું કે

આહ એલ્ડીહાઇડ પ્રતિક્રિયામાં તે દાતા તરીકે સ્વીકારે છે અને તેમાં કોઈ આલ્ફા હાઇડ્રોજન નથી

તેથી બેન્ઝાલ્ડીહાઇડના બે પરમાણુ પ્રતિક્રિયા આપે છે અને જો તમે તેને ગરમ કરો તો એક પરમાણુ બેન્ઝોઇક એસિડમાં

ઓક્સિડાઇઝ થાય છે અને અહીં તે હવે મીઠું છે અને અન્ય પરમાણુ બેન્ઝિલ આલ્કોહોલમાં ઘટે છે અમે કોસ કોસ સ્કેનીંગ ગાયરો

પ્રતિક્રિયા અને કોસ કેરી સામાન્ય પ્રતિક્રિયાની ચર્ચા કરીશું જે સામાન્ય રીતે આલ્ફા હાઇડ્રોજન વિના અલગ અલગ એલ્ડર્સ છે

તેથી તે છે જો ફોર્માલ્ડીહાઇડ મળી હોય તો આ અગત્યનું છે જ્યારે એલડીઆઇમાં આલ્ફા હાઇડ્રોજન ન હોય ત્યારે તેઓ બિન-અન્ય હોય alyzable

પછી ફોર્મિક એસિડ માટે શું થયું તે રચાય છે અને આ એલ્ડીહાઇડનો આલ્કોહોલ જનરેટ થાય છે

તેથી પસંદગીપૂર્વક ફોર્માલ્ડીહાઇડ ઓક્સિડાઇઝ થાય છે પરંતુ અન્ય બિન-પાત્ર એલ્ડીહાઇડ ઘટે છે તો તે શા માટે છે તે આપણે હવે

જોઈશું અને તે પણ ચર્ચા કરીશું.

કેન્ડીડાનું મિકેનિઝમ પણ

તેથી શું થાય છે ફોર્માલ્ડીહાઇડમાં અન્ય કોઈ જૂથ r જૂથ હોતું નથી

તેથી જ શા માટે ફોર્માલ્ડીહાઇડની ઇલેક્ટ્રોફિલિસીટી અન્ય એલ્ડીહાઇડ્સની સરખામણીમાં વધુ હોય છે

તેથી જો તમે અન્ય એલ્ડીહાઇડની હાજરીમાં ફોર્માલ્ડીહાઇડને હાઇડ્રોક્સાઇડ સાથે સારવાર કરો છો તો હાઇડ્રોક્સાઇડ અને પસંદગીની ક્ષમતા વધે છે.

ફોર્મલ્ડેન માટે કારણ કે તે વધુ ઇલેક્ટ્રોફિલિક વધુ ઇલેક્ટ્રોફિલિક છે અને પછી ધારો કે જો તમે બેન્ઝાલ્ડીહાઇડની સારવાર કરો છો તો આ તે અગત્યનું પગલું છે કારણ કે આ એસિડિક છે

તેથી તે તેના પ્રોટોનને ડિપ્રોટેટ કરશે અને એસિડ ટ્રીટમેન્ટ પછી તમને બેન્ઝિલ આલ્કોહોલ મળશે તે બદલ હું દિલગીર છું.

હું કેટલીક સ્વાઇડ્સમાં ઓક્સિડેશન શબ્દને દૂર કરવાનું ભૂલી ગયો છું કારણ કે કેટલીક પ્રતિક્રિયાઓ ઓક્સિડેશન રિએક્ટ નથી હવે

આપણે આહ એલ્ડીહાઇડ એપ્લીકેશનની ચર્ચા કરીશું અને તેનો ઉપયોગ કરીએ છીએ

તેથી ફોર્માલ્ડીહાઇડ જંતુનાશક છે અને તે સામાન્ય રીતે લગભગ તમામ બેક્ટેરિયાને મારી નાખે છે

તેથી જ તેનો ઉપયોગ જૈવિક પ્રિઝર્વેટિવ તરીકે થાય છે, ભૂતપૂર્વ બેન્ઝાલ્ડીહાઇડમાં પણ બદામનો સરસ સ્વાદ હોય છે અને

તેથી જ તેનો ઉપયોગ બરફ જેવા ઘણા ખોરાકમાં ફ્લેવર સંયોજન તરીકે થાય છે.

ફીમ કેન્ડી વગેરે તેવી જ રીતે તજ ડિહાઇડ્રેટ પણ તજની ફ્લેવર સિટ્રાલ પણ એન્ટિસેપ્ટિકનો ઉપયોગ અત્તર અને વેનીલીન તરીકે પણ કરે છે

તેથી જ ફર્સ્ટ ક્લાસમાં દોરેલું માળખું પણ મહત્વનું સંયોજન છે અને તેમાં વેનીલાનો સ્વાદ છે અને અમે અહીં સમાપ્ત કરીએ છીએ આભાર.