

શું વધારેપદ્ટનું ઢંકું થતું રીએક્ટર રનઅવે રીએક્શન માટે કારણભૂત બને છે ?

જુલાઈ - ૨૦૧૮

૧૯૮૮ માં એક ખ્રીટીશ ડાઇ ફેક્ટરીમાં ૫૦૦ યુએસ ગેલનના (~૨.૩ ઘનક્ષ્ટ) બેચ રીએક્ટરમાં ઘડાકો થયો. પ્રક્રિયા માં એમાઈન અને સલ્ફ્યુરિક એસીડ બરેલા રીએક્ટરમાં ૩૦ અને ૪૦ %ને તાપમાને નાઈટ્રોસીલ સલ્ફ્યુરિક એસીડ(અનએસએ) ઉમેરવાની જરૂર પડતી હતી. આ એક્સોર્થમિક પ્રક્રિયા હતી - જે ગરમી ઉત્પન્ન કરતી હતી. આ ઉમેરવાની પ્રક્રિયા લગભગ ૫ કલાક ચાલતી હતી અને તેને માણસો દારા નિયંત્રિત કરતી હતી. આ પ્રક્રિયા ઘણા વર્ષોથી ચલાવવામાં આવતી હતી અને કોઈપણ સમસ્યા વગર સેંકડો બેચો તૈયાર કરવામાં આવી હતી.

અનએસએ ઉમેરવાની શરૂઆતમાં, બેચ ને ગરમી આપીને લગભગ ૫૦ %ને સુધી લઈ જવાયું અને પછી અનએસએ નું ઉમેરવાનું બંધ કરી ટેવાયું. પછી બેચને ઢંકું કરીને ૨૫ %ને (ધાણું ઢંકું) સુધી તાપમાન પહોંચાડવામાં આવ્યું અને પછી અનએસએ નું ઉમેરવાનું પાછું ચાલુ કરાયું. જ્યારે અનએસએ ઉમેરવાનું પુનું થયું ત્યારે બેચનું તાપમાન ઉપલબ્ધ ઠંડા કરવાના સાધનો વડે નિયંત્રિત કરી શકાયું નહીં. અને તાપમાન એટલું વધી ગયું કે જે તાપમાન માપનાર સાધનની વધુમાં વધુ તાપમાન માપવાની ક્ષમતાથી પણ વધી ગયું. રીએક્ટરમાં રનઅવે રીએક્શનને કારણે વધુ પડતું દબાણ ઉત્પન્ન થયું અને વિસ્કેટ થયો. રીએક્ટરનો નીચેનો ભાગ રોકેટની જેમ જમીનની અંદર ધૂસી ગયો. રીએક્ટર નું એઝલેટર છત ઉપર પડતું અને રીએક્ટર નો ઉપરનો ભાગ તો છેક ૫૦૦ કૂટ (૧૫૦મી.) દુર સુધી ફંગોળાયો. સદભાગ્યે કોઈને ઈજા ન થઈ. પણ આ અક્સમાતથી દેખીતો ખર્ચો ૨૦ લાખ ખ્રીટીશ પાઉન્ડ થી વધારે થયો.

સંદર્ભ : પાર્ટિન અને વાલડમ, આઈકમ વિમ્પોસિયમ સીરીઝ, નં. ૧૪૨, પન. ૮૧-૮૩, ૨૦૦૧



શું તમે જાહો છો ?

- મોટાભાગની એક્ઝોર્થમિક રસાયણીક પ્રક્રિયા ની જરૂર, તાપમાન વધતાં વધે છે અને તાપમાન ઘટતાં ઘટે છે. જો પ્રક્રિયાનું તાપમાન એક્ટદમ ઓછું હોય તો પ્રક્રિયા ધીમી થઈ જો અને પ્રતિક્રિયા કર્યા વગરનો પદાર્થ રીએક્ટરમાં ભેગો થઈ શકે. આ પછી પ્રક્રિયાનું તાપમાન વધારવામાં આવે તો પ્રતિક્રિયા કર્યા વગરનો પદાર્થ પ્રક્રિયા માટે હાજર હશે. જો પ્રતિક્રિયા કર્યા વગરના પદાર્થો વધારે હોય તો જે ગરમી ઉત્પન્ન થાય તે રીએક્ટરને ઢંકું કરવાની ક્ષમતા કરતાં વધારે હશે.
- ઊચા તાપમાને, વિધટન પ્રક્રિયા સહીતની ખીજ રસાયણીક પ્રક્રિયાઓ જેનું મહત્વ તે પ્રક્રિયામાં હોતું નથી તે મહત્વપૂર્ણ થઈ જાય છે. આવી પ્રક્રિયાઓ વધારે ગરમી ઉત્પન્ન કરી શકે છે અને આ પ્રતિક્રિયા પછી પેદા થયેલા માલ માં ગેસ પણ હોઈ શકે જે રીએક્ટરમાં ઊચું દબાણ ઉત્પન્ન કરી શકે.
- આ અક્સમાતમાં, એવું માનવામાં આવે છે કે બેચ જ્યારે વધારે પડતી ઢંકી થઈ ગયેલી ત્યારે લગભગ ૩૦ % પ્રતિક્રિયા કર્યા વગરનો અનએસએ રીએક્ટરમાં ભેગો થઈ ગયો હતો. લેબોરેટરી નો અત્યારસ અને કોઓયુટર દ્વારા ભનાવવામાં આવેલી તેવી જ ઘટના એટું બતાવે છે કે આ એક્ષા થયેલો પદાર્થ રનઅવે રીએક્શન કરવા માટે અપુરતો હતો. બીજો કોઈ ગરમી નો સ્ટ્રોત હોવો જરૂરી હતો, જેમ કે રીએક્ટરના જેકેટ માંથી વરાળનું લીક થયું. જોકે બીજા કોઈ ગરમી ના સ્ટ્રોત કરતાં પ્રતિક્રિયા કર્યા વગરના અનએસએ માં રહેલી ઊજાએ રીએક્ટરને રનઅવે માટે વધારે સંવેદનશીલ બનાવ્યું.
- પ્રક્રિયા ની પ્રણાલી સારી રીતે કામ કરી રહી છે તે ખાની કરવી જરૂરી છે કેમકે સાધનોનું લીક થયું અને અન્ય ખામીઓને કારણે રસાયણીક પ્રક્રિયાના અક્સમાતો થાય છે અથવા તો તેમાં ફાળો આપી શકે છે.

તમે શું કરી શકો?

- જાણો કે તમારી કઈ પ્રક્રિયા એક્ઝોર્થમિક છે અને જો પ્રતિક્રિયા પદાર્થો એક્ષા થઈ જાય તો તે બેકાબુ બની શકે છે. જેના ઉદાહરણ માં પોલીમરાઈઝેશન, નાઈટ્રેશન, સલ્ફ્યુરનેશન, એસીડ-બેઝ પ્રક્રિયા અને ઓક્સીડેશન સામેલ છે.
- સાવધાન રહો કે ઘણી પ્રક્રિયા માટે, ફક્ત ઉપર ના તાપમાન ની લીમીટ જ નહીં પણ નીચેના તાપમાનની લીમીટ માં થતું વિચલન પણ સુરક્ષા માટે જોખમી હોય છે. રીએક્ટર વધારે પડતું ઢંકું થવાથી પ્રતિક્રિયા કર્યા વગરના પદાર્થો એક્ષાં થઈ શકે છે અને જે પછીથી બેકાબુ ઊચું તાપમાન ઉત્પન્ન કરી શકે છે.
- નિર્ણયક સુરક્ષા પેરામીટરો - તાપમાન, દબાણ, ફલોરેટ, મિશ્રણ અથવા બીજા કોઈપણ જે તમારી પ્રક્રિયા માટે નિર્ણયક હોય તેના વિચલનથી થતાં પરીણામો વિશે સમજો. આવા ઊચા અને નીચા, બંને વિચલનના પરીણામો વિશે સાવધ રહો. વિચલન થાય તો ક્યા પગલાં ભરવાં તે વિશે જાણો.
- જો તમારા પ્લાન્ટમાં કોઈ રસાયણીક પ્રક્રિયા ન થતી હોય તો પણ નીચું તાપમાન સંમસ્યા ઉત્પી કરી શકે છે. દા.ત. પ્રવાહી થીજ જઈ શકે છે અથવા જાડું થઈ શકે છે અથવા પગલાં થઈ શકે છે.

તમારી પ્રક્રિયા “વધારે ઢંકી” થાય તો તે કદાચ સુરક્ષિત નથી !

©AIChE 2018. All rights reserved. Reproduction for non-commercial, educational purposes is encouraged. However, reproduction for any commercial purpose without express written consent of AIChE is strictly prohibited. Contact us at ccts_beacon@aiche.org or 646-495-1371.