

તીવ્ર ઓક્સીડાયઝરના જોખમો

ડીસેમ્બર - ૨૦૧૩

શું થયું હતું ?

એક કામદારને પાણીવાળું સોડીયમ પરમેન્ગેનેટ પ્રવાહી ભરેલી બે પાંચ-ગેલેન બાલદીને એક જગ્યાએથી બીજી જગ્યાએ લઈ જવા કહેવામાં આવ્યું. જ્યારે તેણે બાલદીને ઊંચકી ત્યારે તેમાંથી એકમાંથી તે ઢોળાયું, જેનાથી કામદાર ઉપર સોલ્યુશનનો છંટકાવ થયો. સોડીયમ પરમેન્ગેનેટ તીવ્ર ઓક્સાઈડર છે અને ઉડેલા મટીરીયલથી કામદારના કપડામાં આગ લાગી. તેની ઈજાથી તેને હોસ્પિટલમાં સારવાર આપવી પડી.

આ અકસ્માત થયો તે કારખાનામાં બંને જાતના ઓક્સીડાઈઝિંગ એજન્ટ્સ (જેમકે સોડીયમ પરમેન્ગેનેટ) અને રેડયુસીંગ પદાર્થો (દા.ત. સોડીયમ થીયોસલ્ફેટ અને સોડીયમ મેટાબાય સલ્ફાઈટ)ને નાનકડી માત્રામાં, ક્યારેક બાલદીમાં અથવા નાનકડા પાત્રમાં હેરફેર કરવામાં આવતા હતા. ઘણી વખત, પદાર્થને બાલદીમાં લેબલ લગાડ્યા વગર હેરફેર કરવામાં આવતા હતા. એવું માનવામાં આવે છે કે જે બાલદીમાંથી મટીરીયલ ઢોળાયું તેમાં કારખાનામાં વપરાતાં એકાદ રીડયુસીંગ એજન્ટના અંશો હતા અને તે જ બાલદીમાં સોડીયમ પરમેન્ગેનેટ સોલ્યુશન ભરવામાં આવ્યું.

રીએક્શન થવામાં વાર લાગી કારણ કે પદાર્થોના બરોબર મીક્ષ થયા નહતા અને બાલદીમાં રહેલ ઘન રીડયુસીંગ પદાર્થો તેની સપાટી પર લગભગ અક્રિયાશીલ પદાર્થનું રક્ષણાત્મક કવચ બનાવી દીધું હતું. જ્યારે કામદારે બાલદી ઊંચકી ત્યારે પદાર્થ ડિસ્ટર્બ થઈ ગયો અને ઝડપથી રીએક્શન થયું અને પદાર્થ બાલદીમાંથી બહાર ફેંકાયો.



અકસ્માતની પુનઃરચના ↑

શું તમને જાણો છો ?

→ ઓક્સિડાઈઝિંગ પદાર્થ જેમકે સોડીયમ પરમેન્ગેનેટ ઘણાં પદાર્થો સાથે ખુબ જ તીવ્ર પ્રતિક્રિયા કરે છે. કેટલાક ઓક્સિડાઈઝિંગ પદાર્થ એટલી પ્રતિક્રિયા કરતાં હોય છે કે તે ઓર્ગેનીક પદાર્થને સળગાવી શકે. (દા.ત. : કપડાં, કાગળ, કબાટ, લાકડું અને ઘણાં રસાયણો) તેની સાથે સંપર્કમાં આવી અને આગ લગાડી શકે છે.

→ ઓક્સિડાઈઝિંગ પદાર્થ ખાસ કરીને રીડયુસીંગ એજન્ટ તરીકે ઓળખાતા રસાયણ સાથે પ્રતિક્રિયા કરે છે, જેમ કે, સોડીયમ થીયો સલ્ફેટ અને સોડીયમ મેટા બાય સલ્ફાઈટ પ્રતિક્રિયા ઘણી બધી ગરમી ઉત્પન્ન કરે છે અને જેને કારણે પ્રક્રિયા સંમીશ્રણને ઉકાળી શકે છે.

→ મટીરીયલ ડેટા શીટ (એમએસડીએસ) કોઈ પણ રસાયણ વિશે કહી શકે છે કે તે તીવ્ર ઓક્સીડાયઝિંગ અથવા રીડયુસીંગ એજન્ટ છે અને તમને બીજાં મટીરીયલ સાથે તેના જોખમી પ્રક્રિયા વિશે ચેતવે છે.



ચુનાઈટ નેશનલ "રસાયણની વર્ગીકરણ અને લેબલીંગ કરવાની પેમ્પીક એક સમાન પ્રણાલી" અનુસાર ઓક્સીડાઈઝર ની સંજ્ઞા. (જેને ટુએસ ઓશા એ મે ૨૦૧૨ માં અપનાવી)

તમને શું કરી શકી ?

→ તમારા પ્લાન્ટમાં વપરાતા પદાર્થોના મટીરીયલ ડાટા શીટસ (એમએસડીએસ) વાંચો અને તમારા પદાર્થોના રસાયણના જોખમો વિશે અવગત રહો. પરંતુ ફક્ત ડાટા શીટસ (એમએસડીએસ) ઉપર ભરોસો ન રાખો. તમારા પ્લાન્ટના કેમીસ્ટ અને એન્જનીયરને પ્રતિક્રિયાશીલ જોખમો વિશે પૂછો અને તમારા પ્લાન્ટની પ્રક્રિયા સુરક્ષા વિશેની માહિતી ફાઈલમાંથી પ્રતિક્રિયાશીલતા આંકડા વિશે વધારે જાણકારી મેળવો.

→ બધા પદાર્થોનો યોગ્ય રીતે સંગ્રહ કરો અને પ્રતિક્રિયા કરતાં પદાર્થોને વિસંગત પદાર્થોથી અલગ રાખો.

→ એક કરતાં વધારે રસાયણોને હંગામી ધોરણે પાત્રમાં હેરફેર કરવાનું ટાળો. આમ છતાં, તેમ કરવાનું થાય તો કાર્યનું ઊંડાણ પૂર્વક સુરક્ષા અવલોકન કરો અને આ અવલોકન દ્વારા ઉદભવેલ કાર્યપદ્ધતિનું હંમેશા પાલન કરો અને હંમેશાં જરૂરી અંગત રક્ષણાત્મક સાધનો પહેરો.

→ બધાં જ પાત્રને યોગ્ય લેબલ લગાડો, તેમાં થોડાક સમય માટે સંગ્રહ કે હેરફેર કરવા માટે વપરાતા પાત્રને પણ સામેલ કરો.

→ કોઈપણ પાત્રમાં કંઈપણ ભરતા પહેલાં તેનું યોગ્ય રીતે નિરીક્ષણ કરો અને ખાત્રી કરો કે તે ખાલી છે.

→ આવા સરખાં અકસ્માત માટે બીજા બેકનોનો અભ્યાસ કરો. (ઓગસ્ટ ૨૦૦૩, જુન ૨૦૦૬, માર્ચ ૨૦૧૧, જે મેળવી શકાય છે : www.sache.org)

→ આ અકસ્માત ની વૈજ્ઞાનિક પૃથ્થકરણ માટે વાંચો : આર. એ. ઓગ્લે અને ડી. મોરીસન, પ્રક્રિયા સુરક્ષા સુધાર ૩૦(૨), પાન ૧૪૮-૧૫૩, જુન ૨૦૧૧.

નાની કામગીરીને અવગણશો નહીં - ખૂબ નાની માત્રામાં પદાર્થ પણ, તેની નજીકના બીજા કોઈ માટે ભયાનક હોઈ શકે છે !

AIChE © 2013. All rights reserved. Reproduction for non-commercial, educational purposes is encouraged. However, reproduction for the purpose of resale by anyone other than CCPS is strictly prohibited. Contact us at ccps_beacon@aiiche.org or 646-495-1371.