

સાયન્સ સેન્ટર ન્યૂજ લેટર

ઓક્ટોબર-૨૦૧૭
અંક-૩૦

વોલ્યુમ-૩, ઈશ્યુ ૦૬



સાયન્સ સેન્ટર

વિજ્ઞાનમાં નવીન ખોજ

કોફી પીતા ઉદરે ખૂબ જ ઓછી ચરબીના કોષો ઉત્પન્ન કર્યા, જે આરોગ્યની રીતે ખૂબ જ લાભકારી છે

કોફીમાં એક સંક્રિય સંયોજન છે જે સ્થૂળતાને અટકાવે છે અને તે આરોગ્યને લગતી અસરો સાથે સંબંધિત છે. નવા સંશોધન શરીરનું છે કે સવારની કોફી તાજી પ્રદાન કરવા ઉપરાંત પણ અન્ય રીતે લાભકારી છે. અગાઉના આરોગ્યની મોજણી એ સ્થૂળન કર્યું કે નિયમિત રીતે કોફી પીતા લોકીમાં સ્થૂળતાનો વિકાસ થવાની શક્યતા તેમજ તેની સાથે

સંકળાયેલા રોગો જેવા કે ડાયાબિટિસ ટાઈપ-૨ અને હૃદય રોગો થવાની શક્યતા નોંધપાત્ર રીતે ઓછી હોય છે. જાપાનના ટોકિયોની કીઓ યુનિવર્સિટીના સંશોધનકારોએ આ દાવાઓ પર સૂક્ષ્મ નજર રાખી અને એવી પરમાણીય પદ્ધતિ શોધી કે જેના દ્વારા કોફી ચરબી કોષોનું નિર્માણ આટકાવે છે. આ કાર્યનું નેતૃત્વ કરનારા કીઓ યુનિવર્સિટીની ફાન્ડિશ વિદ્યાશાખાના મેજમી ફીનાનોઝીટેગો એ જણાવ્યું કે ‘અમારા પરિણામો પુરાવા પુરા પાડે છે કે કોફી પીવાથી લાભ થાય છે જે સ્થૂળતા તેમજ તેને સંબંધિત રોગોમાં ઘટાડો કરે છે’. ટુકડીનું પ્રથમ પગથિયું ઉદરમાં નિયંત્રિત પ્રયોગ કરવાનું હતું. આ અભ્યાસમાં ૩૬ જેટલા પ્રાર્થીઓનો સમાધેશ કરવામાં આવ્યો. અગાઉના સર્વકાણની આગાહી મુજબ ટુકડીએ શોધ્યું કે વધુ ચરબીલાગા આછાર ગ્રહણ કરનાર ઉદરોને નરમ પ્રવાહી-નિર્યાદિત કોફીનો અર્ક આપવામાં આવ્યો ત્યારે તેઓ નોંધપાત્ર રીતે ખૂબ જ ઓછા વજનવાળા રહેતા હતા. આ નિર્યાદ, કોફી પીવાયેલા ઉદર મેદપેશી નામના ખૂબ જ ઓછી ચરબીના સ્વરૂપમાં સંચિત કરે છે, જે સ્થૂળતા સાથે સંકળાયેલી મેશી છે. ફીનાનોઝીટેગો એ જણાવ્યું કે “એ સારી રીતે સમજી શકાય છે કે જાડાપણું અસાધારણ ‘એડિપોઝીનેસિસ’ પ્રક્રિયા દ્વારા થાય છે” કે જેના દ્વારા અપરિપક્વ ચરબીના કોષો સંપૂર્ણપણે ઢિયાશીલ બને છે, આ



ચરબીસ્થૂળત કોષોને એડિપોઝીનેસિસની પ્રક્રિયા કરવા માટે જાણીતા સેલ્વુલર સિંગનલિંગ પાથ હે (કોષીય સાંકેતિક માર્ગો) જેટલી ઊડાણમાં જવામાં આવે છે., સંશોધનકારોએ ઇન્ઝિનિયર રીસેપ્ટર સલરસ્ટ્રેટ-૧ (IRS-૧) તરીકે ઓળખાતા પરમાણુ પર કોફીની અસર શોધી કાઢી. ફીનાનોઝીટેગો એ જણાવ્યું કે કોફીની હાજરીમાં IRS

૧પરથી મુખ્ય ફોઝ્કરસ ટેગ દૂર થાય છે, કોષીય રીસાયકલીંગ બિનમાં પરમાણુને મોકલવામાં આવે અને એડિપોઝાયાટીસનું નિર્માણ આટકે છે. પરંતુ સ્થૂળતા પર કોફી પીવાની સંપૂર્ણ અસર સ્પષ્ટપણે સમજવા ખૂબ વધારે કોફી પીવાની આદત ધરાવતા વ્યક્તિ પર સંશોધન કરવાની જરૂર છે. એક દિવસમાં દ થી ૭ કપ જેટલી કોફી આપવાથી ઉદરમાં વજનનો વધારો નિયંત્રિત થયો હોવાનું જણાવ્યું હતું. તેણી ચે ઉમેર્યું કે “સ્થૂળતા અટકાવવા માટે આપણે ૯ કપથી વધુ કોફી પીવી જોઈએ.” વધુ કાર્યક્રમ પરિણામો અને કાયાદાકારક અસર માટે કોફીમાંના એવા અણુને ઓળખવા જરૂરી છે, જે આ બાબત માટે જવાબદાર છે. આ ધાણું લાંબું કાર્ય હોઈ શકે. ફીનાનોઝીટેગો એ જણાવ્યું કે “કોફીના અર્કમાં મોટા પ્રમાણમાં રાસાયનિક સંયોજનો રહેલા હોય છે. અમે કોફીમાં વિપુલ પ્રમાણમાં રહેલા કેફીન, કલોરોજેનિક એસિડ અને

કેફિક એસિડ અસરોની કસોટી કરી હતી. તેમ છતાં, તેની એડિપોઝિનેસિસ પર કોઈ અસર થતી નથી.” હવે તેઓની ટીમ કોફીના બીજા સંક્રિય સંયોજનો અને કોફીના અન્ય ઘટક અણુઓ શોધી રહી છે. જે આ બાબત માટે જવાબદાર છે.

સૌધન્ય : જોયસ અંગેજ માઇયર સ્કૂલ

આ માસના વૈજ્ઞાનિક

ગોવિંદજી

ગોવિંદજીનો જન્મ ૨૪ ઓક્ટોબર, ૧૯૩૭નાં રોજ ઉત્તરપ્રદેશના અલાહાબાદમાં થયો હતો. તેમણે યુનિવર્સિટી ઓફ અલાહાબાદમાંથી તેમનું બી.એસ.સી અને એમ.એસ.સી કર્યું હતું. ગોવિંદજીએ વિસ્તૃત પ્રમાણમાં છોડોમાં પ્રકાશસંલેખણાની પ્રક્રિયા સંપૂર્ણ રીતે સમજી શકે તો ખોરાકનું ઉત્પાદન સરળતાથી વધારી શકાય અને આ કિરસામાં, પૃથ્વી પર ભૂમરા જેવી મુક્કેલીઓ ચોકકસપણે દૂર કરી શકાય. ગોવિંદજીએ પૂર્ણરાતક અને સ્નાતક એમ બંને કક્ષાના વિદ્યાર્થીઓને ભણાવતા



હતા. તેઓને ચુ.એસ.એની યુનિવર્સિટી ઓફ ઇલિનોઈસમાં જીવભૌતિકશાસ્ત્ર અને વનસ્પતિશાસ્ત્રાના અધ્યાપક તરીકે નિમણૂક મળી હતી. તેમના વ્યાખ્યાયનો મુખ્યત્વે જીવભૌતિકશાસ્ત્ર, ફોટોબાયોલોજી, પ્રકાશસંલેખણ વિગેરે સાથે સંબંધિત હતા. તેઓને તેમના વિદ્યાર્થીઓ દ્વારા ઉદ્ઘૃણ શિક્ષકોમાંના એક ગણવામાં આવ્યા હતા. તેઓએ ભારતના ડિપાર્ટમેન્ટ ઓફ બાયોટેકનોલોજીના એડિટોરિયલ બોર્ડમાં પણ સેવા આપી હતી.

સૌધન્ય : જોયસ અંગેજ માઇયર સ્કૂલ

સંયોજક

ડૉ. પૃથ્વી દેસાઈ

પ્રિન્સીપાલ

પી.ટી.સાયન્સ કોલેજ



**સમય**

મંગળવાર થી શુક્રવાર
સવારે ૬.૩૦ થી સાંજે ૪.૩૦

શનિવાર, રવિવાર
તથા

જાહેર રજાના દિવસે
સવારે ૧૧.૦૦ થી સાંજે ૬.૩૦

સરનામું

સાયન્સ સેન્ટર સુરત
સિટીલાઈટ રોડ,
સુરત - ૩૬૫ ૦૦૭

ફોન નં.

૦૨૬૧ - ૨૨૫૫૮૪૭
+૯૧ ૯૭૨૭૭ ૪૦૮૦૭

ફેક્શન નં.

૮૧-૨૬૧-૨૨૫૫૮૪૬

ઈ-મેઇલ

sciencecentre@suratmunicipal.org

વેબ સાઈટ

www.suratmunicipal.gov.in

**સાયન્સ ફેફટ ઓક્ટોબર ૨૦૧૭****સ્ટાન કેન્સર જાગૃતિ મહિનો**

૩ ઓક્ટોબર	વિશ્વ પારિસ્થિતિક દિવસ (ઓક્ટોબર માસનો પ્રથમ સોમવાર) (યુ.એન. દ્વારા)
૩ ઓક્ટોબર ૧૮૦૩	જાહેર ગોરી (ફેફટરેટરમાં ઠંડી હવા ઉત્પણ કરવાની પ્રક્રિયાના શોધક)નો જન્મ.
૪ ઓક્ટોબર ૧૮૩૨	વિલિયમ ગ્રીબસ (ફોટો કોમો લીથોગ્રાફીનાં શોધક)નો જન્મ.
૪ ઓક્ટોબર ૧૮૫૭	સોવિયત સંઘ દ્વારા પુઢીનો પ્રથમ ફૃત્રિમ ઉપગ્રહ “સ્પુતનિક-૧” તરતો મૂકાયો.
૪ ઓક્ટોબર	વિશ્વ અવકાશીય સપ્તાહ (યુ.એન. દ્વારા)
૫ ઓક્ટોબર	વિશ્વ શિક્ષક દિવસ (યુનેસ્કો દ્વારા)
૫ ઓક્ટોબર ૧૮૬૪	લુઇસ લુભિયેર (પ્રથમ ચલચિત્રનાં કેમેરાના શોધક)નો જન્મ.
૬ ઓક્ટોબર ૧૮૮૩	મેધાનાદ સાહા (મહાન ભારતીય ખગોળ ભૌતિક શાસ્ત્રી)નો જન્મ
૮ ઓક્ટોબર ૧૯૧૭	રોડની રોબર્ટ પોર્ટર (એન્ટીબોડીના ચોકકસ રાસાયનિક બંધારણના શોધક)નો જન્મ.
૧૦ ઓક્ટોબર ૧૭૩૧	ફેન્ની કેવેન્ડિસ (હાઈડ્રોજન વાયુના શોધક)નો જન્મ
૧૧ ઓક્ટોબર	આંતરરાષ્ટ્રીય બાળકી દિવસ (યુ.એન. દ્વારા)
૧૬ ઓક્ટોબર	વિશ્વ અન્ન દિવસ (યુ.એન. દ્વારા)
૧૮ ઓક્ટોબર ૧૭૮૩	જીન ફેન્કોઈસ પીલાટ્રે ડી રોઝિઅર દ્વારા સૌપ્રથમ સમાનવ બલૂન ઉછૂયન કરવામાં આવ્યું.
૧૯ ઓક્ટોબર ૧૮૧૦	સુખમાણ્યમ ચંદ્રશેખર (નોબલ પારિતોષિક વિજેતા ભારતીય ખગોળ ભૌતિકશાસ્ત્રી)નો જન્મ.
૨૦ ઓક્ટોબર ૧૮૮૧	જેમ્સ ચેડવીક (ન્યુઝ્રેન કણનાં શોધક)નો જન્મ.
૨૧ ઓક્ટોબર ૧૮૩૩	આલ્ફ્રેડ નોબલ (ડાયનેમાઈટનાં ડિટોનેટર અને નાઈટ્રોગ્લીસ્ટ્રીનનાં શોધક)નો જન્મ.
૨૨ ઓક્ટોબર ૧૮૮૬	ચાર્લ્સ જ્લેન કિંગ (વિટામિન-સીનાં શોધક)નો જન્મ.
૨૨ ઓક્ટોબર ૧૮૦૫	કાર્લ જાનરકાય (બ્રાખાંડ રેડિયો તરંગ ઉત્સર્જનનાં શોધક)નો જન્મ.
૨૭ ઓક્ટોબર ૧૮૧૧	આઈગ્રેક સીંગર (ઘર સિલાઈ મશીનનાં શોધક)નો જન્મ.
૨૮ ઓક્ટોબર ૧૮૧૪	જોનાસ સાલ્ક (પોલીયોની રસીનાં શોધક)નો જન્મ.
૨૯ ઓક્ટોબર ૧૮૫૬	એડમન્ડ હેલી (હેલીનાં ધૂમકેતુનાં શોધક)નો જન્મ.

યુ.એન. : યુનાઇટેડ નેશન્સ

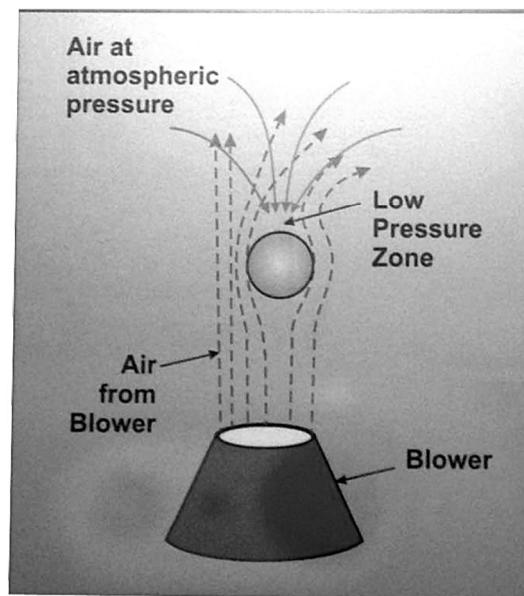
યુનેસ્કો- યુનાઇટેડ નેશન્સ એજયુકેશન સાયન્ટીફીક એન્ડ કલ્યાન ઓર્ગનાઇઝેશન

જવાબ: ૧) બ ૨) સ ૩) ક ૪) અ ૫) બ

ફન સાયન્સ ગેલેરી એક્ઝિબીટને ઓળખો

બર્નોલી દડો

સ્વીચ દબાવો અને હવાના પ્રવાહને કાળાંમાંથી ઉપરની દિશા તરફ ચાલુ કરો. તમે જોશો કે દડો પણ હવાની સાથે ઉપર ચઢે છે અને હવામાં તરતો રહે છે. કાળાંમાંથી કુંકાતી હવા દડાને ધકકો મારીને ઊંચે ચટાવે છે. કોન્સાન્ડા અસર હેઠળ દડાની બાજુઓ પર હવા ચોંટી જાય છે. હવાના આણુઓને દડાની ગોળાઈ પરથી પસાર થવામાં વધારે અંતર કાપવું પડે છે. જ્યારે સીધી ગતિમાં જતા આણુઓને ઓછું અંતર કાપવું પડે છે. પરંતુ તેઓ સરખા સમયમાં આ અંતર કાપે છે. બર્નોલીના સિદ્ધાંત મુજબ દડાની આજુબાજુ હવાના આણુઓની ગતિ વધાવાને કારણે દડાની આસપસ ઓછું દબાણ ઉત્પન્ન થાય છે. જેના પર આજુબાજુ ઉત્સ્વ દાખલાળી હવા હોવાથી દડો તે જ જગ્યા પર તરતો રહે છે.



વૈજ્ઞાનિક પ્રશ્ન

અભિનશામકમાં કાર્બન ડાયોક્સાઈડનો ઉપયોગ શા માટે થાય છે?

કાર્બન ડાયોક્સાઈડ જેને આપણે રાસાયણિક ટૂકા રૂપ CO_2 થી જાણીયે છીએ, CO_2 એ આપણે જે હવા જ્વાસમાં લઈએ છીએ તે હવામાં હાજર પ્રાકૃતિક વાયુ છે. આ વાયુ પૃથ્વી પરના જીવન માટે અગત્યાનો છે : તે પ્રકાશ સંલેખણ તેમજ કોષીય જ્વાસોજ્વાસ માટે મહત્વપૂર્ણ છે.

જુગાદમ્બો :-

CO_2 રંગહીન અને સાધારણ અવસ્થામાં ગંધાવહીન વાયુ છે. તે બળતા પદાર્થ સાથે અસર કરતો નથી, તેથી જ્યારે આગ ઓલવવા માટે ઉપયોગ કરવામાં આવે ત્યારે તેની ઝેરી કે બીજુ આડ-પેદાશ ઉત્પન્ન થતી નથી. કાર્બન ડાયોક્સાઈડ વિદ્યુત વાહિકતા

તેવી જગ્યાએ આદર્શ અભિનશામક તરીકે ઉપયોગી છે.

CO_2 આગ પર બે રીતે કામ કરે છે :-

(૧) ગેસને દબાણ આપીને છોડતા કુલિંગ ઇફ્ફેક્ટ થાય છે, જે ઝાકળ જેવા વાદળો અને બરફના કણો દ્વારા પરિણમતું જોઈ શકાય છે.

(૨) આ ગેસ દહનક્રિયા માટે અસ્થંત જરૂરી એવા ઓક્સિજનને ખસેડે છે.

કાર્બન ડાયોક્સાઈડના આણુઓ ઓક્સિજનના આણુઓ કરતાં ભારે હોય છે. જ્યારે અભિનશામકનો પ્રવાહી કાર્બન ડાયોક્સાઈડ ગેસ તરીકે ફેલાય છે. ત્યારે આગ પાસે રહેલ ઓક્સિજનને ધકકો મારી



અડપથી ઓલવાઈ જાય છે.

આપણે CO_2 નો જ ઉપયોગ કેમ કરીએ છીએ બીજા કોઈ કેમ્બિકલ કેમ નહીં?

CO_2 નો ઉપયોગ કરવામાં આવે છે કારણ કે, ઓરડાના તાપમાને (ઝમ ટેમ્પરેચરે) પ્રવાહી કાર્બન ડાયોક્સાઈડને ઊંચા દબાણવાળા પાત્રમાં રાખી શકાય છે. ૭૦ ડિગ્રીએ તેનું દબાણ ૭૫૦ પીએસઆઈ (જે સ્થિરતાની નાણુક છે) જેટલું હોય છે. જો આપણે પ્રવાહી નાઇટ્રોજન અથવા ઓર્ગેનનો ઉપયોગ કરીએ તો તેનું દબાણ અતિશાય વધારે હોય અને ખસેડી શકાય તેવા પાત્રમાં સુરક્ષિત રીતે રાખી શકાય નાંનિ.



ઘરાવતો નથી. તેથી તે કોમ્યુટર રૂમ, ઇલેક્ટ્રોનિક્સ સ્ટેશન અને બીજી જગ્યા કે જ્યાં વધુ પ્રમાણમાં વિદ્યુત હાજર હોય

બહાર કાઢે છે. બળતાળ સાથે રસાયણિક પ્રક્રિયા માટે ઓક્સિજન પ્રાપ્ત ન હોવાથી આગ

સૌજન્ય : જોયસ અંગેજ માદ્યમ સ્કૂલ

વિજ્ઞાન કિવાડ

૧) એક સેન્ટીમીટર બરાબર કેટલા નેનોમીટર?

અ) ૧૦^{-૬} બ) ૧૦^{-૫} ક) ૧૦^{-૪} ડ) ૧૦^{-૭}

૨) ઈ-કોલાઈઝ બેકટેરિયાનું પરિણામ શું છે?

અ) ૨૦૦૦ nm બ) ૫૦૦૦ nm ક) ૭૫૦૦ nm ડ) ૯૦૦૦ nm

૩) નીચેના માંથી કચો બાચોપોલિમર નથી?

અ) પોલિસેક્રેટાઈડ બ) પોલિથીન ક) પ્રોટીન ડ) જ્યૂકિલેઇક એસિડ

૪) કચો વાયુ કષ્ટદી રંગનો છે?

અ) નાઈટ્રિક એસિડ બ) નાઈટ્રોજન ડાયોક્સાઈડ ક) નાઈટ્રસ ઓક્સાઈડ ડ) સલ્ફર ડાયોક્સાઈડ

૫) કઈ ધાતુને ચઘા વડે કાપી શકાય છે?

અ) સિલિકોન બ) સોડિયમ ક) કોપર ડ) લેડ

ગણેશ પ્રદર્શન

સાચન્સ સેન્ટર ખાતે ગણેશ ચતુર્થી નિભિતે ગણેશજુની વિવિધ મુદ્રામાં અને જુદાજુદા માદ્યમોમાંથી બનેલી કલાત્મક મૂર્તીઓ, પેઇન્ટિંગ્સ અને ફોટોગ્રાફ્સના પ્રદર્શનનું આયોજન કરવામાં આવેલ. આ પ્રદર્શનમાં ગણેશજુના જન્મની કથા, દ્વાર્મિક મહિન્દ્રા, ગુજરાત તેમજ દેશ-વિદેશમાં ઉજવાતા ગણેશોત્સવની માહિતી, ગણપતિના વિવિધ સ્વરૂપ તેમજ ગણેશ વિસર્જનની મહત્વતા તેમજ આર્કિટેક્ચર શ્રી સંજ્યભાઈ જોશીના અંગત સંગ્રહની વિવિધ કલાત્મક મૂર્તીઓ તેમજ સ.વ.પટેલ મ્યુઝિયમની મૂર્તીઓ જેવી કે, માર્બલ, તાંબુ, પિતળ, પથ્થર, ફાઈબર, માટી, ચાંદી, લાકડુ, કાચ, શાણ, શંખ-છીપ, સ્ક્ફીક વિગેરે મૂર્તીઓ ડીર્ઘથે કરવામાં આવેલ. આ પ્રદર્શન સાચન્સ સેન્ટરના મુલાકાતીઓ માટે તા.૨૪ ઓગસ્ટ થી ૧૦ સપ્ટેમ્બર, ૨૦૧૭ સુધી ખુલ્લુ મુકવામાં આવેલ.



વિજ્ઞાન પ્રોજેક્ટ

સુરત મહાનગરપાલિકા અને સ્ટાર્ટ સિટી ડેવલપમેન્ટ લિ. ના સંયુક્ત ઉપક્રમે સાચન્સ સેન્ટર સુરત ખાતે આર્ટ ગેલેરીના ભૌયતળિયે “વિજ્ઞાનમેલી” નું આયોજન તા.૨૭ અને ૨૮મી જુલાઈ, ૨૦૧૭ના રોજ કરવામાં આવ્યું હતું. ‘શ્રી કંચનલાલ મામાવાળા પ્રા. શાળા ક્રમાંક ૮૮’ના વિદ્યાર્થીઓએ ‘પાણી અમૃત્ય ભેટ’ પ્રોજેક્ટ રજૂ કર્યો હતો. આપણે સૌ જાણીએ છીએ કે પૃથ્વી પર આશરાએ ૭૧% પાણીનું આવરણ છે. જેમાંથી મહાસાગરો પૃથ્વીનો આશરા ૮૬.૫% વિસ્તાર ધરાવે છે. તદુપરાંત નાદી, સરોવર, હિમનદીઓ, જમીનમાં લેજ વગેરે જગ્યાએ પાણીનું અરિટાત્પ છે. તેમાંથી માત્ર ૨.૫% પ્રમાણ તાજા પાણીનું છે. પાણી વગર જીવન શક્ય નથી ત્યારે આજના આધુનિક ચુંગમાં પ્રદૂષણનું પ્રમાણ વધે છે. પાણીના પ્રદૂષણથી બચવા માનવી એ આરાઓ પણ જેવી તકનીક ઉપલબ્ધ કરી. દરેક ટેકનોલોજીના ફાયદા અને નુકશાન બંને છોય છે. આરાઓનું પૂરુ નામ રિવર્સ ઓસોસિસ છે. જે એક જળ શુદ્ધિકરण તકનીકી છે જે ચાચન, રાણુ અને પીવાના પાણીમાં રહેલી અન્ય અશુદ્ધિને દૂર કરે છે. ૧૯૫૦માં લોસ એન્જિનીયર્સ ખાતે ચુનિવર્સિટી ઓફ કેલિફોર્નીયાએ સૌ પ્રથમ અર્દ્દરંશક પટલનો ઉપયોગ કરીને દરિયાઈ પાણીની તપાસ કરી પરંતુ ૧૯૭૦ના દાયકાના પ્રારંભથી તેનો તબીબી, ઔદ્યોગીક અને રથાનિક કાર્યક્રમોમાં પાણી શુદ્ધ કરવા ઉપયોગ થતો હતો. આરાઓમાં વપરાતા પાણીમાં ૭૫% પાણીનો બગાડ થાય છે અને આ બગાડેલ બાચ પ્રોડક્ટ પાણીનો ઉપયોગ બીજુ રોજબરોજની કિયાઓમાં કરી શકાય છે.

