

# පුපුරණ ද්‍රව්‍යයන්ගේ ඉතිහාසය, රසායනය සහ තාක්ෂණය

ඩබ්ලිව්.ඩී.ඒ.එස්. ගුණතිලක  
රජයේ ජ්‍යෙෂ්ඨ සහකාර රස පරීක්ෂක  
රජයේ රස පරීක්ෂක දෙපාර්තමේන්තුව  
ටොරින්ටන් වතුරාශ්‍රය  
කොළඹ 7.

පිපිරීමක් සිදු වන්නේ කලින් සිරකොට තබන ලද ශක්තිය පරිසරය කෙරෙහි බලපාන අන්දමින් හදිසියේ නිදහස් කරනු ලැබීමෙනි. එය සැමවිටම සිදුවන්නේ සීමාවූ පරමාවක් තුළින් අධික උෂ්ණත්වයක්ද, විශාල හඩක් හා දරුණු කම්පනයක් ද සමග වායු වර්ග සිඟුයෙන් නිකුත්වීම ආශ්‍රයෙනි. පිපිරීම්, මූලික ආකාර තුනක් වශයෙන් වර්ග කර දැක්විය හැකිය. එනම් යාන්ත්‍රික, රසායනික සහ පරමාණුක යනුවෙනි. සෙල්ලම් බැලුමක් පිපිරීම වැනි හානියකින් තොර සුළු පිපිරීම් සරල යාන්ත්‍රික පිපිරීම්ය. මෙබඳු පිපිරීම් වලට රසායනික ප්‍රතික්‍රියාවක් සම්බන්ධ නොවේ. ඉතිහාසයේ සඳහන් විශාලතම වාෂ්ප ස්පෝශ්නය වන්නේ 1883 අගෝස්තු මස 27 වන දින හටගත් සුප්‍රකට ක්‍රැකටාම්(Krakatao) යමහල් පිපිරීමයි. ක්‍රැකටාම් යමහල විදරණය වී උණුසුම් ලෝදිය විශාල ස්කන්ධයක් මුහුදට නිකුත් කිරීමේ ප්‍රතිඵලයක් වශයෙන් සාගර ජලය සහ සැතපුමක පමණ ප්‍රමාණයක් දරුණු ලෙස කෂණිකව වාෂ්පීකරණය වීමෙන් මෙය සිදු විය. මෙහි අවසන් ප්‍රතිඵලය වූයේ මිනිස් ජීවිත 36,000 ක් පමණ විනාශ වී යාමයි. යාන්ත්‍රික පිපිරීමකින් සිදුවිය හැකි හානියේ ප්‍රමාණය මෙයින් මනාව පිළිබිඹු වෙයි. රසායනික පිපිරීම් යන නමින්ම ඇගවෙන පරිදි රසායනික පිපිරීම් සැම විටම රසායනික ප්‍රතික්‍රියා හා සම්බන්ධ වෙයි. මෙම ලිපියේ ප්‍රධාන වශයෙන්ම අවධාරණය කෙරෙනුයේ මෙකී ආකාරයේ පිපිරීම් කෙරෙහිය. ප්‍රකටවූත් බහුල වශයෙන් භාවිතා වන්නාවූත් පුපුරණ ද්‍රව්‍ය වන වෙඩි බෙහෙත්, ඩයිනමයිට්, ට්‍රයි නයිට්‍රෝ වොලූයින්, ජලාස්චික් පුපුරණ ද්‍රව්‍ය යනාදිය රසායනික පුපුරණ ද්‍රව්‍ය වෙති. පරමාණුවක න්‍යෂ්ටිය පැලීමෙන් හෝ ඇතැම් මූල ද්‍රව්‍යයන්ගේ පරමාණුවල න්‍යෂ්ටීන් දැඩි බලයක් යටතේ එකට සම්බන්ධ කිරීමෙන් පරමාණුවක පිපිරීමක් ප්‍රේරණය කළ හැකිය.

දෙවැනි ලෝක මහා සංග්‍රාමයේදී ජපානය මත හෙලන ලද පරමාණු බෝම්බවල පිපිරීමේ ශක්තිය ට්‍රයි නයිට්‍රෝ වොලූයින් වෙන් 20,000 කට සම වී යැයි ගණන් බලන ලදී. එහෙත් එම බලශක්ති ප්‍රමාණය නිපදවීම සඳහා අවශ්‍ය වූයේ රාත්තල් 2.2 ක් පමණ බරැති විඛනිත ද්‍රව්‍ය ප්‍රමාණයකි. තවද මෙබඳු පිපිරීම් වලින් දිගුකාලීන විකිරණ උපද්‍රව හට ගැන්වෙයි.

රසායනික පුපුරණ ද්‍රව්‍ය වලදී ඔක්සිකාරක සහ දහනීය ද්‍රව්‍ය, එකම අණුවක ඒකාබද්ධව හෝ විවිධ රසායනික ද්‍රව්‍ය වල මිශ්‍රණයක් වශයෙන් හෝ පවතියි. උදාහරණ වශයෙන් නයිට්‍රෝ හේලිසරින් සහ ට්‍රයි නයිට්‍රෝ වොලූයින් කේවල රසායනික ද්‍රව්‍යවන අතර, වෙඩි බෙහෙත් යනු රසායනික ද්‍රව්‍යයන්ගේ මිශ්‍රණයකි.

සියළුම පුපුරන ද්‍රව්‍ය ඒකාකාර නොවන අතර ඒවායේ ගුණාංග විවිධය. වෙඩි පතොරම් වල ධාවකයක් වශයෙන් භාවිතා වන පුපුරණ ද්‍රව්‍යයක් ගල්වලවල් හෝ ගල්පර කැඩීම සඳහා සාර්ථකව යොදාගත නොහැකිය. අනික් අතට ගල්වල වල් තුල භාවිතාවන ඩයිනමයිට් වැනි පුපුරන ද්‍රව්‍යයක් යෙදුවහොත් තුවක්කුවල බැරල සුණුවීසුණු වනු ඇත. පුපුරණ ද්‍රව්‍යවල ගුණාංග සහ පිපිරවීමේ ක්‍රම අනුව ඒවා ප්‍රධාන කාණ්ඩ තුනක් වශයෙන් වර්ග කර දැක්විය හැකිය. එනම් ආරම්භක, පහත් සහ අධි පුපුරණ ද්‍රව්‍ය වශයෙනි. ආරම්භක පුපුරණ ද්‍රව්‍ය, පහසුවෙන් පිපිරවිය හැකි වන අතර, සාමාන්‍යයෙන් ගිනි දැල්ලට, ගිණි පුළිඟු වලට, ගැස්සීමට, කම්පනයට හා සර්ෂනයට සංවේදීතාව දක්වයි. මේවායින් අත්‍යවශ්‍යයෙන්ම විශාල වායු ප්‍රමාණයන් නිෂ්පාදනය නොවන අතර, ඒ නිසා මෙම වර්ගයේ ද්‍රව්‍ය යම් යම් දෑ පුපුරවා හැරීමේ කටයුතු සඳහා

එතරම් සුදුසු නොවේ. මර්කරිපුල්මිනේට් (Mercury Fulminate) ලෙඩ් ජ්‍යයිඩ් (Lead Azide) සහ ලෙඩ් ස්ටිප්නේට් (Lead styphnate) වැනි පුපුරණ ද්‍රව්‍ය සාමාන්‍යයෙන් ආරම්භක පුපුරන ද්‍රව්‍ය වශයෙන් සලකනු ලැබේ. පහත් පුපුරණ ද්‍රව්‍ය සාමාන්‍යයෙන් ගිණි දැල් සහ ගිණි පුළුඟු වලට සංවේදීතාවය දක්වන අතර, ඒවා පරිහරණය වඩා ආරක්‍ෂාකාරී වෙයි. මෙම වර්ගයේ පිපිරීම් වලට සම්බන්ධවන රසායනික ප්‍රතික්‍රියාව නම් දහනීය ද්‍රව්‍ය ඔක්සිජන් සමග සරල ලෙස දහනය වීමයි. සුලභවම භාවිතාවන පහත් පුපුරණ ද්‍රව්‍ය වන්නේ වෙඩි බෙහෙත්ය. පිපිරුම් කැටිති (blasting granules) වලද එම පිපිරුම් මිශ්‍රණයම අන්තර්ගත වන නමුදු තෙතමන අවශෝෂණය අවම කිරීමටත් බෝර් සිදුරු පිරවීම පහසු කරලීමටත් ඒවාට මිනිරන් තවරනු ලැබේ. දැන් වෙඩි බෙහෙත් හෝ කළු වෙඩි බෙහෙත් (Black Powder) යනුවෙන් හඳුන්වනු ලබන වෙඩි බෙහෙත්, ප්‍රථමයෙන්ම භාවිතාවූ පුපුරණ ද්‍රව්‍ය වූ අතර එය මූලිකම සොයා ගන්නා ලද්දේ 13 වන සියවසේදීය.

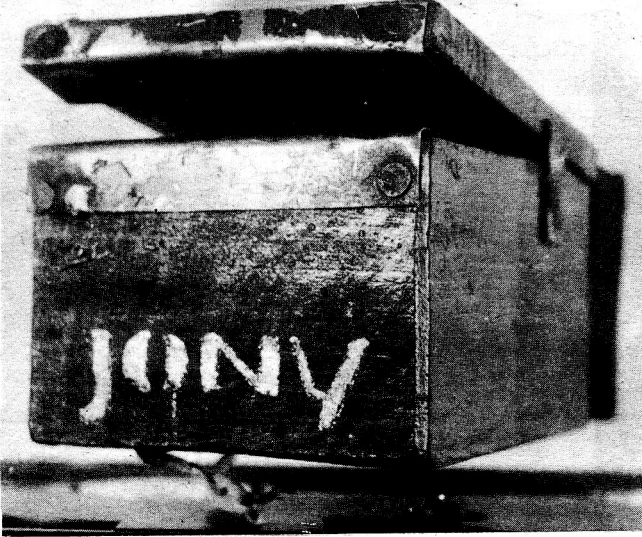
වෙඩි බෙහෙත් සෑදී ඇත්තේ පොටෑසියම් නයිට්‍රේට්, කාබන් සහ ගෙනේදගම් දළ වශයෙන් 75: 15: 10 අනුපාතයේ මිශ්‍රණයකිනි. මුළුමනින්ම වාතයෙන් තොර අවස්ථාවකදී වුව ගිණි දැල්ලක් හෝ පුළුඟුවක් මගින් එය වහා ජ්වලනය වෙයි. එහෙත් එය යමක් ඇතුළත තදින් සිරවී නොමැති නම් සාමාන්‍යයෙන් පුපුරා නොයයි. බෝර් සිදුරක් හෝ යුධ ආයුධයක් බදු සීමිත අවකාශයක් තුළ ගිණි තැබූ විට පීඩනය වැඩිවීමෙන් දැවියාමේ වේගයද අධික අගයක් දක්වා ඉහළ යාමේ ප්‍රතිඵලයක් වශයෙන් දරුණු පිපිරීමක් හට ගනියි. එහිදී පොටෑසියම් නයිට්‍රේට් ඔක්සිජන් සැපයුම් මාධ්‍ය වශයෙන් ක්‍රියා කරයි. වෙඩි බෙහෙත්වල ගිණි ප්‍රචාරණ වේගය තත්පරයට මීටර් 100 යක් පමණ වෙයි. වෙඩි බෙහෙත් පුපුරණ විට, වායුත් සහ ශක්තිය සීඝ්‍රයෙන් නිකුත් කරමින් එය දහනීය ප්‍රතික්‍රියාවකට භාජනය වෙයි. වෙඩි බෙහෙත් පිපිරීමෙන් බිහිවන අවසන් ද්‍රව්‍ය, පොටෑසියම් කාබනේට්,

පොටෑසියම් සල්පේට්, පොටෑසියම් සල්පයිඩ්, කාබන් ඩයොක්සයිඩ් සහ නයිට්‍රජන් නිෂ්පාදන විය හැකියි. සියළුම පුපුරණ ද්‍රව්‍ය අතුරින් වඩාත්ම සෙමින් ක්‍රියාත්මක ද්‍රව්‍ය වන මෙහි තෙරපා හැරීමේ හා පෙරලා දැමීමේ හැකියාව නිසා එමගින් ද්‍රව්‍ය විශාල කොටස් වලට පිපිරී යයි. වෙඩි බෙහෙත්, ව්‍යාපාරික කටයුතු සඳහා ඉතා ප්‍රබලව භාවිතා වන අතර, රතිකද්ද සඳහා අනුමැතිය ලත් පුපුරණ ද්‍රව්‍ය මිශ්‍රණය ද මෙයයි. පුපුරණ ද්‍රව්‍ය කර්මාන්තයේදී මෙය තිරාපද වෙඩි තුල්වල මධ්‍යය ලෙසද ගිණි කෙළි කර්මාන්තයේදී අහස් රොකට් වල ධාවකයක් ලෙසද භාවිතා කරනු ලැබේ.

එසේ වුවද වෙළඳ පොලෙහි ඇති රතිකද්ද වලින් වැඩි ප්‍රමාණයක, ඇලුමිනියම් කුඩු යෙදීම නිසා රිදී පැහැයකින් දිලෙන පෙනුමකින් යුත් මිශ්‍රණයක් අන්තර්ගත වන බව කණගාටුවෙන් වුවද පැවසීමට සිදුව ඇත. රතිකද්ද වල වෙනත් ද්‍රව්‍ය සමග ඇලුමිනියම් කුඩු මිශ්‍රකර ඇතුළත් කිරීමෙන්, වඩා විශාල හටක් නිකුත්වන නමුදු එයින් වෙඩි බෙහෙත්වල සර්ෂණ සහ ගැටුම් සංවේදතාවය වැඩිමෙන් ඒවා අවදනම් සහිත වන බැවින් එසේ කිරීම පුපුරණ ද්‍රව්‍ය පිළිබඳ රෙගුලාසි මගින් තහනම් කර තිබේ. මෙමගින් හදිසි පිපිරීම් වලටත්, පාලනය නොකළ හැකි ගිණිගැනීම් වලටත් මග පෑදේ.

තනි රසායනික අණුවක් තුළ ඔක්සිජන් සහ ඉන්ධන ඒකාබද්ධ කිරීමෙන් වඩාත් සීඝ්‍ර ප්‍රතික්‍රියාවක් බිහි කළ හැකිය. මෙබඳු පුපුරණ ද්‍රව්‍ය සාමාන්‍යයෙන් හඳුන්වනු ලබන්නේ, අධි පුපුරණ ද්‍රව්‍ය යනුවෙනි. මෙබඳු පිපිරීම් වලට සම්බන්ධ රසායනික ක්‍රියාවලිය දහනය නොවේ. එය හඳුන්වනු ලබන්නේ ප්‍රස්පෝශ්නය (Detonation) යනුවෙනි. සරල වශයෙන් මෙය "කණික දහනය" යනුවෙන් නිර්වචනය කලත් මෙම ප්‍රස්පෝශ්න ක්‍රියාවලිය වඩාත්ම හොඳින් විග්‍රහ කළ හැක්කේ "අණු කුඩා කැබලි බවට විශෝජනය වන පරිදි, ස්පෝශ්න ද්‍රව්‍ය තුලින්, අධික පීඩනයකින් සහ උෂ්ණත්වයකින් යුත් හදිසි අධිබබද (supersonic) තරංගයක් ගමන් කිරීම යනුවෙනි.

පසුව මෙම කැබලි තැවත ඒකාබද්ධ වීමෙන් අවසන් නිෂ්පාදක ද්‍රව්‍ය හට ගනියි. මෙම ප්‍රතික්‍රියාවේ වේගය තත්පරයට මීටර් 8000 ක් පමණ වෙයි. මෙය අවට ඇති වායුවල පීඩනයෙන් නිදහස්ව සිදු වන්නක් බැවින් පිපිරීම සිදුවනු පිණිස මෙහිදී තදින් සිරකොට තිබීම අත්‍යවශ්‍යය නොවන්නේය. මෙබඳු පුපුරණ ද්‍රව්‍ය ප්‍රස්පෝශ්නය කෙරෙන විට ආසන්න වශයෙන් තත්පරයකින් 1/10,000 පංශුවක කාලයක් තුළදී ඉතා උණුසුම් ප්‍රසාරී වායු වර්ග හට ගැනේ. මෙම වායුත් මගින් ප්‍රස්පෝශ්න ස්ථානය අවට පරිසරයෙහි සාමාන්‍යයෙන් වර්ග අභලකට වෙන් 700 ක පමණ පීඩනයක් හට ගැනී අවට වායුව සමපීඩනය කරමින් තත්පරයට මීටර් 9000 ක් පමණ දක්වා ප්‍රවේගයකින් ඉවතට දිවයයි. ප්‍රසාරණය වන මෙම වායු ස්කන්ධය ප්‍රස්පෝශ්න කේන්ද්‍රයේ සිට වෙන් ගණනාවක් බැරු නි යෝධ රුල්ලක් මෙන් සිය ගමන් මගෙහි ඇති සියළුම ද්‍රව්‍ය සුණු විසුණු කරමින් ගෝලාකාර රටාවකට අනුව පිටතට පෙරලී යයි. සාමාන්‍යයෙන් ස්පෝශ්න පීඩන තරංග (blast



ජොනි බෝම්බය

Pressure Wave) යනුවෙන් හැඳින්වෙන මෙය පිපිරීම සිදුවන ස්ථානයේ සිට ගමන් කරන දුර වැඩිවත්ම, එහි බලය කෙමෙන් අඩුවී බොහෝ දුරක් ගිය විට අවසානයේ ශුන්‍ය වන තෙක් හිතවී යයි. මෙබඳු පිපිරීමක් ඇති කිරීම සඳහා ප්‍රමාණවත් ශක්තියකින් යුත් අධ්‍යවේද (Supersonic) තරංගයක් අවශ්‍ය වන බැවින් එවැනිකක් ආරම්භණය පහසු නොවන බව දැන් පැහැදිලිය. මෙම අවශ්‍යතාව සැපිරීම සඳහා ගිණි දැල්ලක් හෝ විදුලි බලය මගින් ආරම්භ කළ හැකි ප්‍රස්පෝධකයක් (Detonator) නමින් හැඳින්වෙන කුඩා උපකරණයක් භාවිතාවේ. එතරම් සංවේදී නොවන අධි ස්පෝධක ද්‍රව්‍ය පිපිරවීමේ හැකියාව එයට ඇත.

ලොව පුරා පිපුරුම් කටයුතු වල බහුල වශයෙන්ම භාවිතාවන වානිජමය අධි පුපුරුණ ද්‍රව්‍ය වන ඩයිනමයිට් වර්ගයන්හි ප්‍රධාන සක්‍රීය කාරකය වන්නේ නයිට්‍රෝ ග්ලිසරීන්ය. ශුද්ධ නයිට්‍රෝ ග්ලිසරීන් යනු ආමන්ඩ වලට ආවේනික සුවඳ රැගත්, අවරණ හෝ ලා කහ පැහැය ගන්නාවූ ද්‍රව්‍යයකි. අසානියෝ සොබෙරෝ (Ascanio Sobrero) නැමති ඉතාලි ජාතික රසායනඥයකු විසින් 18වන සියවසේදී නයිට්‍රෝග්ලිසරීන් සොයා ගන්නා ලදී. එහෙත් මෙම තෙල බෙහෙවින් පුපුරුණ සුළු වූ අතර එය පරිහරණය බෙහෙවින් අවදානම් සහිත විය. පහරක් වැදීමෙන් එය පුපුරා යා හැකි විය. 1863 වර්ෂයේ දී ස්විඩන් ජාතික රසායනඥයකු වූ ඇල්ප්‍රඩ් නොබෙල් විසින්, අතිශය සවිච්ච වූ පස් වර්ගයක් වන Kieselguhr මගින් පිලියම් කර නයිට්‍රෝ ග්ලිසරීන් පාලනය කර ඒවා කුරු වශයෙන් සවි ගැන්වීමෙන්, බලය යන අර්ථය ඇති ග්‍රීක වචනය ආශ්‍රයෙන් සකසා ගත් "ඩයිනමයිට්" යන වචනයෙන් හැඳින්වෙන ද්‍රව්‍යය තැනීය. එහෙත් අවාසනාවකට මෙන් මෙම කාල සීමාව තුළ ඇල්ප්‍රඩ්ගේ රසායනාගාරය තුළ ඇතිවූ හදිසි පිපිරීමක් නිසා, ඔහුගේ

සොහොසුරා මිය ගිය අතර පියා මාරාන්තික තුවාල ලැබීය. ඇල්ප්‍රඩ් නොබෙල් සිය ජීවිත කාලය මුළුල්ලේ කිසි විටෙකත්, තම සොයා ගැනීම මිනිසුන් මැරීම සඳහා යොදා ගැනීමට අදහස් නොකළ බව මගේ හැඟීමයි. මෙම ද්‍රව්‍ය දැන් අන්තවාදී කණ්ඩායම් විසින් මිනිස් ජීවිත වලට එරෙහිව බිම් බෝම්බ, උගුල් බෝම්බ (Booby traps), කාල බෝම්බ යනාදිය තැනීම සඳහා පුළුල් වශයෙන් භාවිතා කරනු ලැබේ. නයිට්‍රෝ ග්ලිසරීන් විෂ ශරීරගත වීමේදී සුලභවම දක්නට ලැබෙන රෝග ලක්ෂණය වන්නේ දැඩි හිස රදයයි.

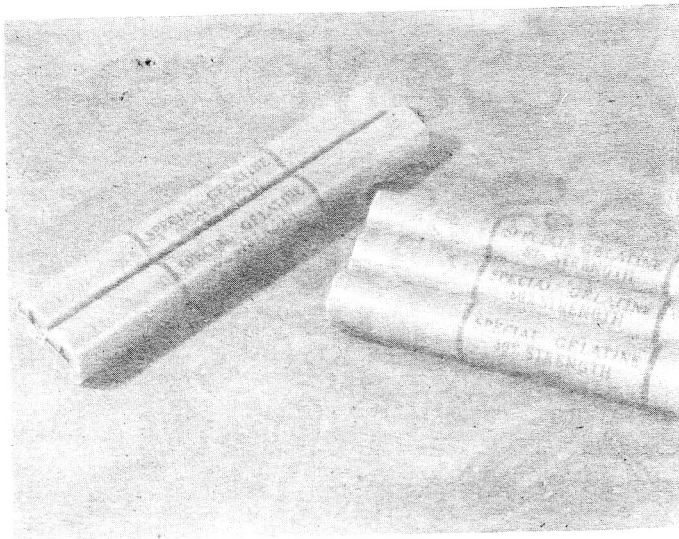
එය පරිහරණය ආරම්භයේ දී දැනුනද කෙමෙන් මගහැරී යයි. පළුදු නොවූ සම තුලින් පවා එය අවශෝෂනය විය හැකි වන අතර, එමගින් අත්ලෙහි පැළුම් තුවාල හටගත හැකිය. එහෙත් සාමාන්‍යයෙන් ප්‍රවේශමෙන් යුතුව ඩයිනමයිට් පරිහරණය කිරීමේදී නයිට්‍රෝ ග්ලිසරීන් වලින් ඇති වන්නේ තාවකාලික අපහසුවකි. එයින් ශරීර සෞඛ්‍යයට බරපතල හානි සිදු නොවේ. කල්ගතවීමෙන් පරිහානියට පත්වූ ඩයිනමයිට් පරිහරණයේදී එහි හදිසි ස්වයං ප්‍රස්පෝධනය වීමේ අවදානම අධික වන බව මතක තබා ගැනීම වැදගත්ය. ට්‍රයිනයිට්‍රෝ ටොලයින් බහුලව භාවිතාවන යුධ පුපුරුණ ද්‍රව්‍යයක් වන අතර එය අවරණ හෝ ලා කහ පැහැති ඝන ද්‍රව්‍යයකි. මේවා (monoclinic) ස්ඵටික ස්වරූපයකින් පවතී. අත් බෝම්බද, අහසින් එවන බෝම්බද, නිෂ්පාදනයේදී මෙය ප්‍රධාන පුරවනය වශයෙන් පුළුල් ලෙස භාවිතා වෙයි. වැඩි වශයෙන්ම R.P.G. රොකට්ටු, යුධ වැංකි විනාශ කරන බෝම්බ ටෝපිඩෝ සහ ග්‍රෙනේඩ් බෝම්බ නිෂ්පාදනයේ දී යොදා ගන්නා 'composition B' නමින් හැඳින්වෙන ප්‍රයෝජනවත් අධි ස්පෝධක ද්‍රව්‍ය නිපදවීමේදී මෙය භාවිතා කෙරේ. දිවයිනේ උතුරු ප්‍රදේශයේ ආරක්ෂක හමුදා වලට මහත් නර්ජනයක්ව ඇති "ජොනි" බෝම්බ



පිරිස් විරෝධී බෝම්බය



ඇඟුස් බෝම්බය



අධි සහතිකව පෙලවිනිය පුපුරණ ද්‍රව්‍ය/ස්පෝර්ශකය

තැනීමේදීද දේශීය වශයෙන් ට්‍රයිනයිට්‍රෝටෝලොයික් යොදා ගනු ලැබේ. මෙය ස්ථායී පුපුරණ ද්‍රව්‍යයක් වන නමුදු, එම ධූවිලි ආශ්වාස කිරීමෙන්, සමට අවලෝමයන් වීමෙන් හෝ පරිහෝජනය වීමෙන් නයිට්‍රෝ ටෝලොයික් විශ දරුණු ලෙස ශරීරගත වීමෙන් කමලාව (Jaundice) කැරකිල්ල, ආහාර අරුචිය, වර්ම රෝග, සයනෝසියාව යනාදිය වැළඳිය හැකිය.

සුදු පැහැති ස්ඵටිකමය කුඩු වර්ගයක් වන සයික්ලෝ ට්‍රයි මෙතිලික් ට්‍රයි නයිට්‍රේට් සයිකලෝ ට්‍රයි මෙතිලික් ට්‍රයිනයිට්‍රේට් (RDX) අද භාවිතයේ පවතින වඩාත්ම ප්‍රබල අධි ස්පෝර්ශක ද්‍රව්‍යයන්ගෙන් එකකි. එයට ට්‍රයි නයිට්‍රෝ ටෝලොයික් වලට වඩා ද්‍රව්‍ය සුණු විසුණු කිරීමේ ශක්තිය ඇත. ජලාස්පික් ස්පෝර්ශක ද්‍රව්‍ය සහ ජලාස්පික් තහඩු ස්පෝර්ශක ද්‍රව්‍ය වල ප්‍රධාන සක්‍රීය කාරකය වන්නේ මෙයයි.

කෙසේ වුවද, පාඨකයින් විසින් කිසිවිටෙකත් පුපුරණ ද්‍රව්‍ය හෝ අන්ති තාක්ෂණය (pyrotechnics) සම්බන්ධයෙන් කිසි විටෙකත් අත්හදා බැලීම් නොකළ යුතු බව මතක තබා ගැනීම අතිශයින් වැදගත්ය. මක්නිසාද යත් මෙහිදී අත්වැරදි වලට කිසිදු ඉඩක් තැබිය නොහැකි හෙයිනි. එමගින් හයානක පිපිරීම්ද, පාලනය කළ නොහැකි දරුණු ගිණිගැනීම්ද හට ගැනීමට ඉඩ ඇත.



බෝම්බ පිපුරුමක ප්‍රතිඵල