

පෝෂණ උණනාවයන් හඳුනා ගැනීම සහ යෙදිය යුතු පිළියම්

ආචාර්ය එම්. කේ. එස්. ඒ. සමරවීර

හැඳින්වීම

බීජයක් රෝපනය වූ විට එය පොළොවට මුලක් යවමින් පසෙහි ඇති ජලය හා පෝෂණ පදාර්ථ උරා ගන්නා බව අපි දනිමු. ආලෝකයට විවෘතව ඇති පත්‍ර හිරු එළියෙන් ශක්තියක් වායු ගෝලයෙන් CO₂ වායුවක්, උරා ගත් ජලයක් ප්‍රයෝජනයට ගනිමින් ප්‍රභාසංශ්ලේෂණය නමින් හඳුන්වන ක්‍රියාවලියක් මගින් කාබනික සංයෝග නිපදවනු ලැබේ. ගසක් තුළ නිබදව දක්නට ලැබෙන මෙන්ම නිදල්ලේ ප්‍රවාහනය වන කාබො-හයිඩ්‍රේට් (CH හා O අඩංගු) සංයෝගය නම් සුක්රෝස්ය. සුක්රෝස් උක්, බීට්, කීතුල්, පොල් මෙන්ම රබර් ගස තුළද ඇත. අපට නිතර හමුවන හිවියා ඔසිලියන්සිස් නමින් හඳුන්වන රබර් ගසට තුවාලයක් වූ විට වැස්සෙන දියරයට අපි රබර් කිරි යැයි කියමු. රබර් සෑදීමට අවශ්‍ය කාබන් සෑනිල්ල මෙන්ම රබර් සංශ්ලේෂණයට අවශ්‍ය පරිවෘතිය ශක්තිය දැබා ගන්නේ සුක්රෝස් අනු බීදීමෙනි.

ශෛලමය හා ජලෝයමය නමින් හඳුන්වන ප්‍රධාන ප්‍රවාහන මාර්ග 2 ක් ගසක් තුළ දක්නට ඇත. පොලොවෙන් උරා ගන්නා ජලයත් ලවනත් සක්‍රීය ලෙස උත්ස්වේදනය සිදුවන පත්‍ර කරා

ශෛලමය ඔස්සේ ගමන් කරනු ලැබේ. ඉන් අනතුරුව මේ ලවනත් ප්‍රභාසංශ්ලේෂණයෙහි ඇතිවූ එලක් ජලෝයමය ඔස්සේ ලා දළ, පොතු, මුල්, අල, එල හා ඇට ආදී කොටස් කරා ගමන් කරයි. සියලුම ජෛවීය ලවනවල ජලෝයමය තුළ සංචරණය වීම එක හා සමානව සිදු නොවේ. සමහර ද්‍රව්‍ය උදහරණයක් වශයෙන් (කැල්සියම්) හා සල්පර් ජලෝයමය තුළ ඉතා ස්වල්ප වශයෙන් සංචරණය සිදුවේ. (රූප සටහන් 1)

ශාකයකට මුල් මගින් ලබා ගත හැක්කේ පස තුළ ඇති ජලයේ දියවී ඇති අණු හෝ අයන පමණය. මේ නිසා පසෙහි සංයුතිය පිළිබඳ යම් අවබෝධයක් තිබීම එම පස තුළ වගාවක් පවත්වා ගෙන යා හැකිදැයි තීරණය කිරීමට උපකාරී වේ. එහෙත් එම ද්‍රව්‍යයන් ශාකයකට සැපයීමට පසට ඇති හැකියාව පසේ ප්‍රතික්‍රියාව හෙවත් pH අගය මත රඳා පවතී.

ශාක බන්ධන ලවණ පෝෂණය

පතුල වැසූ බැරලයකට පස් නියත බරක් දමා (කිලෝ ග්‍රෑම් 100) දමා එය තුළ තුඩා මැස්සෝකා දණ්ඩක් සිටුවා අවශ්‍ය ජලය එකතු කරමින් කලක්

ගතවූ පසු එහි ඇති කොළ, කඳ, පොතු, අල ආදියේ වියලි බර කිරු වට එය කිලෝ ග්‍රෑම් 20 පමණ වේ යැයි සිතමු. පසේ බර පරීක්ෂණයට පෙරත් පසුවත් කිරු වට අපට පෙනී යන්නේ පහෙහි බර අඩුවී ඇත්තේ ග්‍රෑම් 10 ට වඩා අඩු ප්‍රමාණයකින් බවයි. මෙයින් අපට අවබෝධ වන්නේ ගසකට වර්ධනයට අවශ්‍ය ලවණ ප්‍රමාණය ඉතා විශාල ප්‍රමාණයක් නොවන බවය. ශාක කොටස්වල විශාල ප්‍රමාණයක් ජලය ඇත. මීට අමතරව එහි වියලි බර මුළුමනින්ම පාහේ ඇතිවී තිබෙන්නේ කාබන් (C) හයිඩ්‍රජන් (H), ඔක්සිජන් (O) වලින් සෑදුණ කාබොහයිඩ්‍රේට් වලිනි. විස්තර සඳහා 1 වැනි වගුව බලන්න. ඡායා අවශ්‍ය මූල ද්‍රව්‍ය නිසි අයුරින් නිසි කලට ගසකට සැපයිය හැක්කේ සරුසාර පසකටය. නිසරු පසක් රසායනික පොහොර හා කොම්පෝස්ට් යෙදීමෙන් සරු කර ගත හැක. අප ගසකට එකතු කරන රසායනික පොහොර වලින් වැඩි කොටසක් වැසි ජලය සමඟ දියවී ගස්වල මුල් ඇති ප්‍රදේශ වලින් ඇතට සේදී යනු ඇත.

පාංශු ද්‍රාවනයේ (Soil Solution) ඇති සියලුම ද්‍රව්‍ය එක හා සමානව මුල් මගින් උරා ගනු නොලැබේ. පසෙහි පොටෑසියම් : සෝඩියම් අනුපාතය 1 : 10 වුවද ගසක පොටෑසියම් : සෝඩියම් අනුපාතය 10 : 1 කි. මින් අපට තේරුම් යන්නේ මුල් මගින් අයන තෝරා බේරා ගෙන වර්තීය ලෙස අවශෝෂණය කර ගනු ලබන බවය. සොහෝ වීට මෙය සාන්ද්‍රණ අනුක්‍රමණයට එදිරිව සිදුවන බව පෙනේ. අයන අවශෝෂණය සඳහා ශක්තිය වැය කිරීමට ගසට සිදුවේ.

ගසක වර්ධනයට මූල ද්‍රව්‍ය රාශියක් අත්‍යවශ්‍ය වේ. මේවායේ අවශ්‍යතාවය අනුව එනම් ගසක පවත්නා ප්‍රමාණය අනුව ප්‍රධාන (සාන්ද්‍රණය ප්‍රතිශත වශයෙන් දක්වනු ලැබේ). හා අංශු මාත්‍ර (සාන්ද්‍රණය දශ ලක්ෂයකට කොටස් වශයෙන් දක්වනු ලැබේ). මූල ද්‍රව්‍ය යනුවෙන් කොටස් දෙකකට වර්ග කළ හැක. කාබන් (C), හයිඩ්‍රජන් (H), ඔක්සිජන් (O), නයිට්‍රජන් (N), පොස්පරස් (P) පොටෑසියම් (K), සල්පර් (S), කැල්සියම් (Ca), මැග්නීසියම් (Mg), ප්‍රධාන මූල ද්‍රව්‍ය වන අතර යකඩ (Fe), කොපර් (Cu), සින්ක් (Zn), මොලිබ්ඩීනම් (Mo) කොබෝල්ට් (Co), වෑනේඩියම් (V) සෝඩියම් (Na), බෝරෝන් (B), සිලිකන් (Si), ක්ලෝරීන් (Cl₂), අයඩින් (I₂) ආදිය අංශු මාත්‍ර මූල ද්‍රව්‍යයන් වේ. ගසක් මේ සියලුම මූල ද්‍රව්‍යයන් පාංශු ද්‍රාවනයෙන් මුල් මගින් උරා ගනී. මේ මූල ද්‍රව්‍ය පස තුළ ඇත්තේ අයන ලෙසය. සමහර අයන සාන ආරෝපිත වන අතර අනික්වා ධන ආරෝපිතය. විස්තර සඳහා 2 වැනි වගුව බලන්න. අංශු මාත්‍ර මූල ද්‍රව්‍යයන් ගසකට අවශ්‍ය වනුයේ ඉතා අල්ප වශයෙන් වුවද ගසෙහි ජීව ක්‍රියා සඳහා ඒවායේ වැදගත් කම ප්‍රධාන මූල ද්‍රව්‍යයක්ම හා සමාන වේ.

ගසකට X නම් දෙන ලද මූල ද්‍රව්‍යයක අත්‍යවශ්‍යතාවය නිර්ණය කරන මිනුම් දණ්ඩක් ලෙස පහත සඳහන් කරුණු තුන භාවිතා කළ හැක.

- (අ) (X) නැති වීට ගසේ වර්ධන හා ප්‍රජනන ක්‍රියා වලිය සම්පූර්ණ නොවේ. (සමහර බීජ වල ඇති X ප්‍රමාණය පරම්පරා ගණනක්

යන තුරු උනතාවයක් ඇති නොවීමට සෑහේ).

(ආ) (X) නැති වූ විට ඇති වන උනතා ලක්ෂණ X වලට ලාක්ෂණික වන අතර එම උනතාවය මග හරවා ගත හැක්කේ X එකතු කිරීමෙන් පමණකි.

(ඇ) (X) ගසේ ක්‍රියා සඳහා කෙලින්ම හා අත්‍යවශ්‍ය ලෙස දැක්විය හැකි කර්තව්‍යයක් ඉටු කරයි.

රබර් වගාවන්ට පොහොර යෙදීම.

රබර් සඳහා නයිට්‍රජන්, පොස්පරස්, පොටෑසියම් හා මැග්නීසියම් අඩංගු රසායනික පොහොර යෙදිය යුතුය. අවශ්‍ය පොහොර යෙදිය යුතු ආකාරය උපදේශක පත්‍රිකා 85 විස්තර කර ඇත. ලංකාවේ රබර් වගා කර ඇති පෙදෙස් වල පස් ප්‍රධාන ශ්‍රේණි 7 කට බෙදා ඇත. මින් පාරලේ ශ්‍රේණියේ පසෙහි එය ව්‍යුත්පන්න වූ මව් පාෂාණයෙන් ලැබුණු තලාතු මිනිරන් බෙහෙවින් දක්නට ඇත. එම පසෙහි පොටෑසියම් ප්‍රමාණය අතික් පස්වලට වඩා අධිකය. ඒ නිසා අතික් පස් ශ්‍රේණිවල දමන පොහොර මිශ්‍රණයන්හි ඇති පොටෑසියම් ප්‍රමාණයට වඩා අඩු පොටෑසියම් ප්‍රමාණයක් ඇති පොහොර මිශ්‍රණයක් මෙම ශ්‍රේණියේ පස් වලට එකතු කරන ලෙස නිර්දේශ කර ඇත. තවද, නයිට්‍රජන් මූල ද්‍රව්‍ය සැපයිය හැකි රසායනික පොහොර වර්ග දෙකක් ඇත. එනම්, යූරියා හා ඇමෝනියම් සල්පේටය, මේ අනුව රබර් වගාවන්ට

යෙදිය යුතු පොහොර මිශ්‍රණ 4 ක් ඇත. එනම් යූරියා පදනම්වූ පොටෑසියම් අඩු මිශ්‍රණය 15 : 15 : 7 (පාරලේ) ශ්‍රේණියට හා පොටෑසියම් වැඩි මිශ්‍රණය 12 : 14 : 14 (අන් සියලු ශ්‍රේණි සඳහා). ඇමෝනියම් සල්පේට් පදනම් වූ පොටෑසියම් අඩු මිශ්‍රණය 11 : 11 : 5 (පාරලේ ශ්‍රේණියට) හා පොටෑසියම් වැඩි මිශ්‍රණය 9 : 11 : 11 (අන් සියලු ශ්‍රේණි සඳහා) මෙයට අමතරව මැග්නීසියම් අඩංගු පොහොර වර්ගයක්ද යෙදිය යුතුය. මේ සඳහා ඩොලමයිට් හෝ කීසරයිට් භාවිතා කළ යුතු වන අතර, ඩොලමයිට් නිර්දේශ කර ඇත්තේ අවුරුදු 2 සිට කිරි කපන කාලය දක්වා වූ නොමේරු අවධියේ ඇති වගාවන් සඳහාය.

පාංශු හා පත්‍ර සමීක්ෂණය මත පදනම් වූ පොහොර නිර්දේශය:

කිරි කපන ගස් වලට, පාංශු හා පත්‍ර සමීක්ෂණයකින් පසුව පොහොර නිර්දේශ කරන ක්‍රමයක් ද ඇත. මේ සඳහා පත්‍ර එකතු කිරීම ජූනි මස සිට ඔක්තෝබර් මස දක්වා කරනු ලැබේ. ඒවායේ රසායනික සංයුතිය නිර්ණය කිරීමෙන් අනතුරුව අවශ්‍ය මූල ද්‍රව්‍ය පමණක් අඩංගු පොහොර වර්ගයන්ගේ නිසි ප්‍රමාණ ගසට යෙදීමට උපදෙස් දෙනු ලැබේ. මේ ක්‍රමයෙන් පොහොර යෙදීම ආර්ථික වශයෙන් වැඩි වාසි දායක යයි සලකනු ලැබේ. රබර් කිරි කපන ගසකට සූර්යා ලෝකයට කෙලින්ම විවෘත නොවූ ප්‍රශස්ථ තත්වයේ ඇති පත්‍රයක, රසායනික සංයුතිය අනුව එය වර්ගීකරණය කර ඇති ආකාරය 1 වන වගුවෙන් දක්වා ඇත.

1 වන වගුව

**සූර්යාලෝකයට කෙළින්ම විවෘත නොවූ පත්‍රයක රසායනික සංයුතිය අනුව
පෝෂණ තත්ත්වය තීරණය කරන අයුරු :**

පෝෂණ පදාර්ථ සාන්ද්‍රණය %	ඉතා අඩුයි	අඩුයි	ප්‍රශස්ථයි	වැඩියි	ඉතා වැඩියි
N	2.90 <	2.90-3.20	3.20-3.50	3.51-3.70	<3.70
P	0.17 <	0.17-0.19	0.20-0.25	0.26-0.27	<0.28
K	1.21 <	1.21-1.30	1.30-1.65	1.66-1.85	<1.85
Mg	0.18 <	0.18-0.21	0.21-0.26	0.26-0.28	<0.28

බහිෂ්චල වන උනතාවය

ගසකට අවශ්‍ය මූල ද්‍රව්‍යයන්ගෙන් එකක් හෝ කීපයක් අවශ්‍ය තරමට නොලැබුණහොත් එම ගසෙහි ජීව කාර්යයන් දුර්වල අයුරකින් කෙරී ගෙන යනු ලැබේ. එහෙත් උනතාවය බැරෑරුම් තත්වයක නොමැති විට ඒ බවට සලකුණු දක්නට නොලැබෙන නිසා අපට එය දැන ගැනීමට නොහැක. එහෙත් උනතාවයක් දිගු කලක් පැවැති විට උනතාවයක් ඇති බව කියා පාමින් විවිධ දර්ශීය සලකුණු විදහා පෑමට පටන් ගනී. විවිධ මූල ද්‍රව්‍ය හිඟකමට ආශ්‍රිත ලාක්ෂික උනතා ලක්ෂණ ඇත. එක මූල ද්‍රව්‍යයක සැපයීමේ හිඟයක් ඇති වූ විට පෙන්නුම් කරන ලක්ෂණ එලපුරුදු ඇසකට පහසුවෙන් තේරුම් ගත හැක. මූල ද්‍රව්‍ය එකට වඩා හිඟ වූ විට ඇති වන තත්වය තරමක් සංකීර්ණය. එවිට පටක විශ්ලේෂණ ක්‍රමයක් භාවිතා කළ යුතු වේ. ජලෝයමය තුළ පහසුවෙන් සංචරනය වන N, K, Mg, ඇති මූල ද්‍රව්‍ය වල උනතා මේරූ පත්‍රවල දක්නට ලැබෙන අතර, ජලෝයමය තුළ පහසුවෙන් සංචරනය නොවන S, Ca, වැනි මූල ද්‍රව්‍ය වල උනතා ලා දලුවල දක්නට ලැබේ.

අවුරුදු 2 - 4 වයසේ ලපටි රබර් වගාවන්ගේ දක්නට ලැබෙන උනතා ලක්ෂණත් ඒවාට යෙදිය යුතු පිලියම් පිළිබඳවත් කෙටි විස්තරයක් පහත දැක්වේ. මේ පිලියම් කළ පසුත් රෝගී තත්වය මග හැටි නොයන්නේ නම් ඒ බව රබර් පර්යේෂණ ආයතනය වෙත දන්වා සිටින්න.

නයිට්‍රජන් උනතාවය -

මෙය බහුලව දක්නට ලැබෙන්නක් වන අතර, පහසුවෙන් හඳුනා ගත හැකි වේ. දළ (පුරෝහ) හා මුල්වල දුර්වල වැඩීමක් ඇති අතර ප්‍රමාණයෙන් කුඩා කහපාටට හුරු කොළ පැහැයකින් යුත් පත්‍ර දක්නට ලැබේ. නයිට්‍රජන් සංයෝග වලට ජලෝයමය ඔස්සේ පරිසංක්‍රමනය විය හැක. (එහා මෙහා යා හැක). උනතාවය ඇති ගස්වල මේරූ පත්‍රයන්හි සිට ලා දළ කරා මෙකී සංයෝග ගමන් කරන බැවින් උනතා ලක්ෂණ බෙහෙවින් දක්නට ඇත්තේ මේරූ පත්‍රයන්ගේය. (2 හා 3 රූප බලන්න). නයිට්‍රජන් අඩංගු පොහොර යෙදූ විගස කඩිනම් සුවයක් දක්නට ලැබෙන උනතාවය, යුරියා ග්‍රෑම් 50 - 100 අතර ප්‍රමාණයක් සුදුසු

එන්. පී. කේ. මිශ්‍රණයෙන් ග්‍රෑම් 150-200 හා කීසරයිට් ග්‍රෑම් 25 ක් සමඟ මිශ්‍ර කර ගසට සැපයීමෙන් නිවැරදි කර ගත හැකි වේ.

පොස්පරස් උනතාවය

මෙය ලංකාවේ රබර් වගාවේ නිතර දක්නට නොලැබෙන හීනතාවයකි. නයිට්‍රජන් උනතාවයට සමාන ලක්ෂණ පෙන් ක්‍රම කරන මුත් කහ පැහැවීම් පත්‍රයේ යට පැත්තේ වැඩියෙන් දක්නට ලැබේ. රූප සටහන් 4 හා 5 බලන්න. පත්‍ර විශ්ලේෂණයකින් උනතාවය තහවුරු කිරීම ක්‍රමවත්ව හුරු වන අතර, නිවැරදි කිරීමට සාමාන්‍ය පිළිවෙතක් නිර්දේශ කරනු නොලැබේ.

පොටෑසියම් උනතාවය

පොටෑසියම් හිඟ ගස්වල වැඩිම දුර්වලය. උනතාවය ආරම්භයේදී පත්‍ර දුර්වල කමක් පෙන්වනුම් කරන අතර නාරටි අතර හරිතක්ෂය දක්නට ලැබේ. මේරු පත්‍රයන්හි තුඩ දුඹුරු පැහැ ගැන්වී දරයන් පිළිස්සුනු ස්වභාවයක් දක්වන අතර අවසානයේ පත්‍ර රැලි ගැසීමට පටන් ගනු ලැබේ. රූප සටහන් 6 හා 7 බලන්න. මියුරියෝට් ඔප් පොටෑෂ් ලවන ග්‍රෑම් 50 - 100 ක් අතර ප්‍රමාණයක් සුදුසු එන්. පී. කේ. මිශ්‍රණයෙන් ග්‍රෑම් 150-200 හා කීසරයිට් ග්‍රෑම් 25 ක් සමඟ මිශ්‍ර කර ගසකට යෙදීම මෙහි උනතාවයට පිළියම් වේ.

කැල්සියම් උනතාවය

මෙකී උනතාවයට හාජනය වූ පත්‍ර වල වර්ණයේ වෙනස් වීමක් දක්නට නැති අතර, වයස් ගත පත්‍රවල තුඩ පමණක්

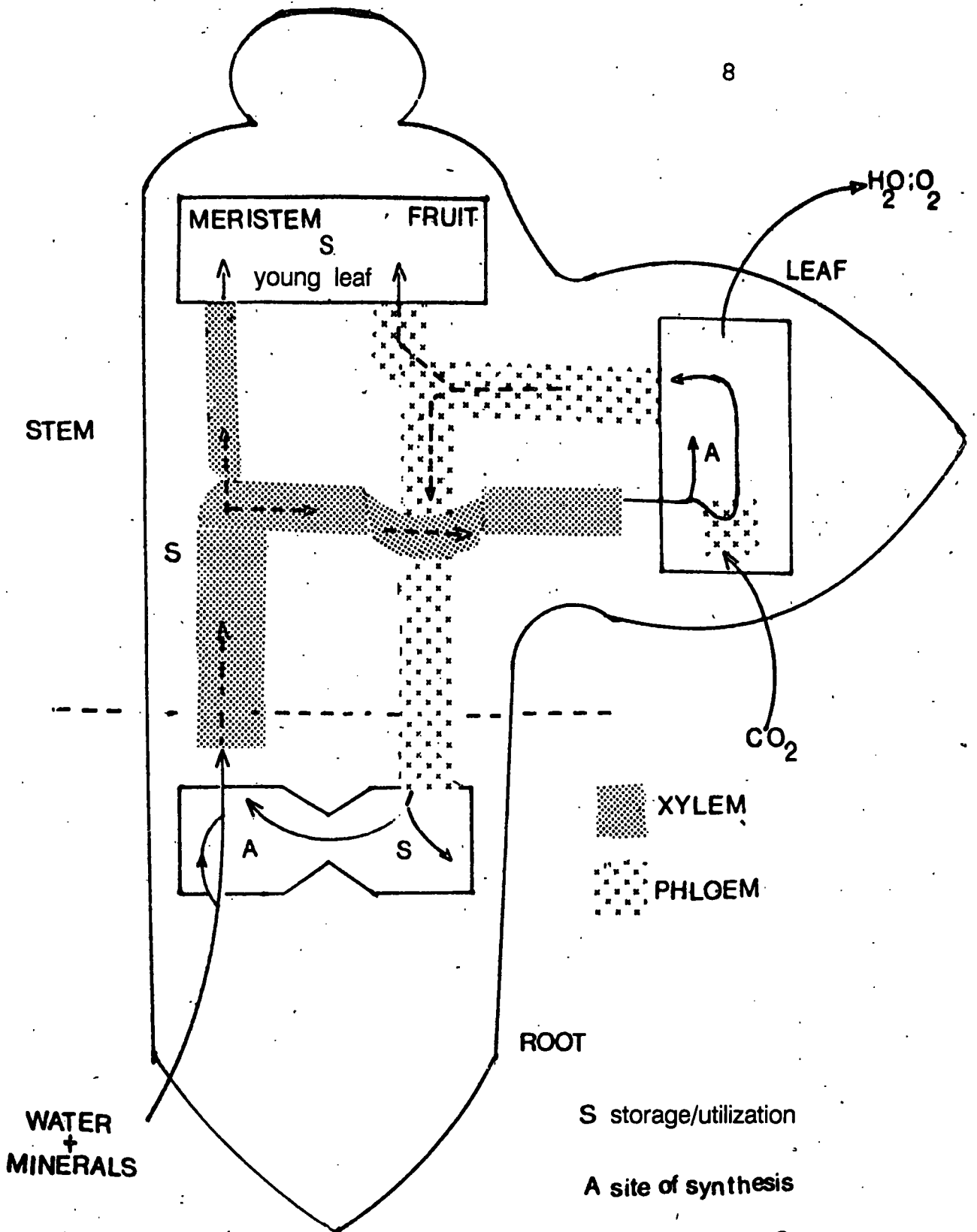
පිළිස්සුනු ගතියක් පෙන්වනුම් කරයි. මෙකී පිළිස්සුනු ගතිය කල් ගතවීමේදී තුඩට ආසන්න දුරයේ ද දක්නට ලැබේ. රූප සටහන් 8 හා 9 බලන්න. මෙය නිතර දක්නට නොමැති උනතාවයක් බැවින් එය දුටු විට රබර් පර්යේෂණායතනයට දන්වන්න.

මැග්නීසියම් උනතාවය

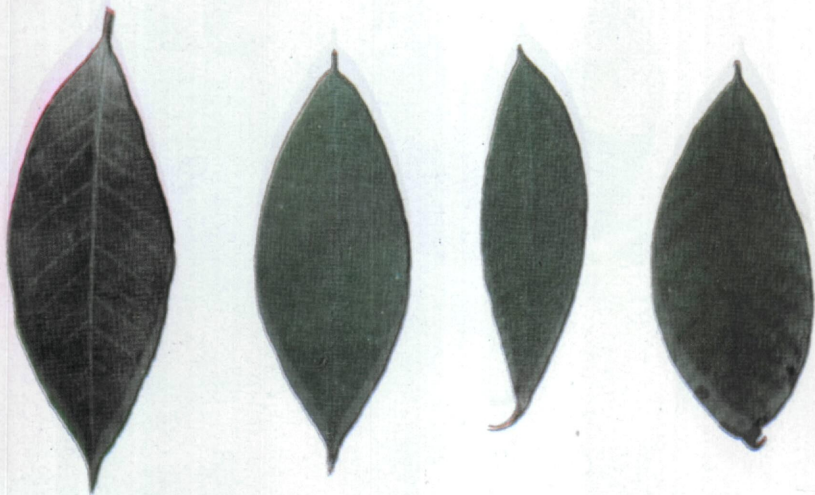
මැග්නීසියම් ජලෝයමය තුල පහසුවෙන් පරිඝෝමනය වන නිසා ආරම්භයේ දී උනතාවය දක්නට ඇත්තේ වයස් ගත වූ පත්‍ර වලය. නාරටි අතර ප්‍රදේශය නෙක්රෝසිය පෙන්වනුම් කරයි. පත්‍රවල දරන් නාරටි අතර ප්‍රදේශයේ රත්රන් පැහැයට හුරු කහ පාටක් දක්වයි. නාරටි හුරුල්ලා මාළුවාගේ කටුමෙන් පැහැදිලිව කොල පාටට පෙනේ. රූප සටහන් 10, 11 හා 12 බලන්න. කීසරයිට් හෝ එජ්සම් ලවන ග්‍රෑම් 50 - 100 ක් අතර ප්‍රමාණයක් සුදුසු එන්. පී. කේ. මිශ්‍රණයේ ග්‍රෑම් 150 - 200 ක් සමඟ ගසකට යෙදීමෙන් උනතාවය මගහරවා ගත හැක.

සල්පර් උනතාවය

සල්පර් හිඟ වූ විට ඇති වන ලක්ෂණ බොහෝ දුරට නයිට්‍රජන් උනතාවයට සමාන වේ. එහෙත් සල්පර් උනතාවය අඩංගු ලා දළ වල දක්නට ඇති අතර නයිට්‍රජන් උනතාවය වයස් ගතවූ පත්‍රවල දර්ශනය වේ. රූප සටහන් 13 හා 14 බලන්න. මෙයද නිතර දක්නට නොමැති උනතාවයක් බැවින් පිළියමක් වශයෙන් පොදු නිර්දේශයක් කිරීමට අපහසුය.



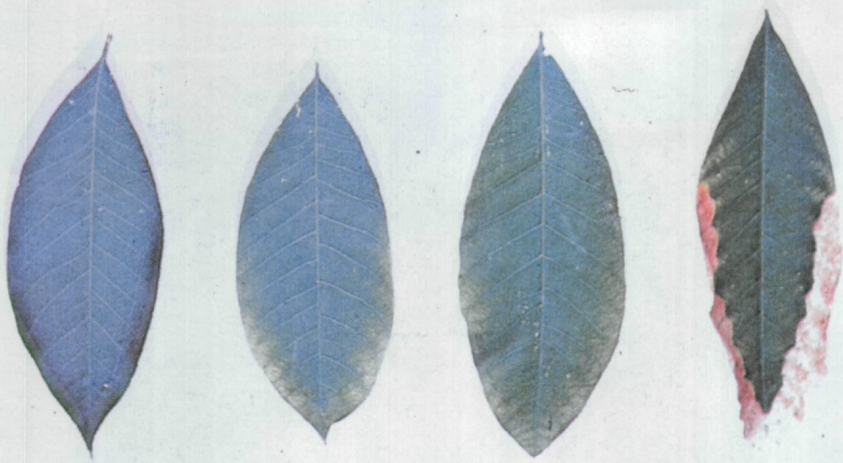
රූප සටහන 1: ශාකයක අවශෝෂනය, සංස්ලේෂනය හා පරිහරනය සිදුවන ස්ථානයන් සහ පරිසංක්‍රමනය සිදුවන ශෛලමය හා ජලෝයමය යන මාර්ග පෙන්වුම් කරන රූප සටහනකි.



රූප 2 සහ 3. පැලෑටි ගෘහයේදී නිසිවුරුත් උගතාවය.



රූප 4 සහ 5. පැලෑටි ගෘහයේදී පොස්පරස් උනන්දුව.



-K

රූප 6. පැලෑටි ගෘහයේදී පොට්‍රැසියම් උනන්දාවය.

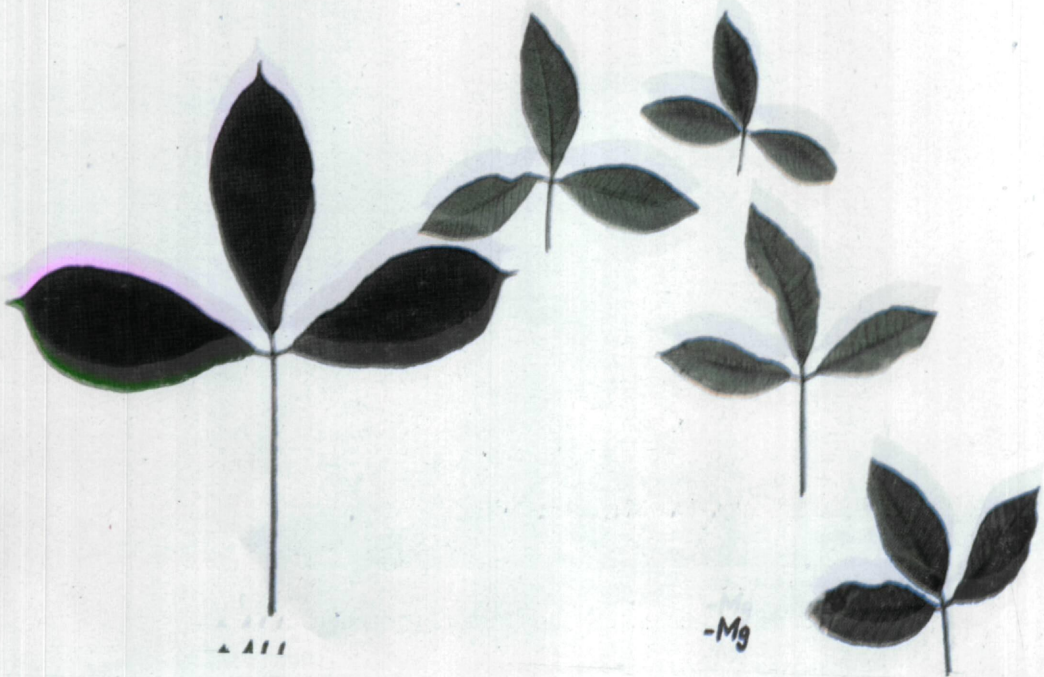


රූප 7. ක්ෂේත්‍රයේදී පොට්‍රැසියම් උනන්දාවය.



-Ca

රූප 8 සහ 9. පැලෑටි ගෘහයේදී කැල්සියම් ලාභනාවය.



රූප 10 සහ 11. පැලෑටි ගහයේදී මැග්නීසියම් උනන්දුවය.



රූප 12. ක්ෂේත්‍රයේදී මැග්නීසියම් උනන්දුව.



රූප 13. පැලෑටි ගෘහයේදී සල්පර උනතාවය.



-S

රූප 14. පැලෑටි ගෘහයේ සල්පර් ලාන්තාවය.

වගුව 2

ධාන්‍ය ගසක සංයුතිය මෙලෙස දැක්විය හැක

උළු ද්‍රව්‍ය	මුළු ගසේ ප්‍රතිශතයක් ලෙස	උළු ද්‍රව්‍ය	අළු වල ඇති ප්‍රතිශතය
O	44 . 4	N	25 . 9
C	43 . 6	P	3 . 6
H	6 . 2	K	16 . 4
අළු	5 . 8	Ca	4 . 0
		Mg	3 . 2
		S	3 . 0
		Fe	1 . 5
		Si	20 . 8
		Al	1 . 9
		Cl	2 . 5
		Mn	0 . 6
		නිර්ණය නොකරන ලද ද්‍රව්‍ය	16 . 6

වගුව 3

පොළු ද්‍රාවනයේ නිරතුරුව දක්නට ඇති අයන සමහරක් මෙසේය

නැවැයන			ඇනායන		
+1	+2	+3	-1	-2	-3
K	Ca	Fe	NO ₃	SO ₄	PO ₄
Na	Mg		H ₂ PO ₄	HPO ₄	
H	Fe		H ₂ BO ₃	MoC ₄	
NH ₄	Mn		Cl	B ₄ O ₇	
	Zn				
	Co				