

එදිනෙදා ජීවිතයට විද්‍යාව

# විදුලි කෝෂයේ උපහ

වෝල්ටාගේ නිපදවීම කාර්මික විප්ලවයක් ඇති කිරීමට සමත් විය. එහා ගෙන ගෙන හැකි අඛණ්ඩ සරල විදුලි ධාරා ප්‍රභවයක් ලැබීමත් සමගම ඒ මත පදනම් සිතා ගත නොහැකි තරම් කර්මාන්ත සංවිකාවන් බිහිවිය. අද සරල ලෙස යොදාගන්නා විදුලි කෝෂය හෙවත් 'බැටරිය' මෙබඳු විප්ලවයක් කරන්නේ කෙසේ ද?

## ආචාර්ය උපාලි ඇම් සේනානායක

**වෝල්ටා** විසින් විදුලි සන්නායකයක් ක්‍රමයෙන් විදුලිය ලබාගත හැකි ක්‍රමය නිපදවා මේ වසරට සියවස් දෙකක් පිරේ. එම නිපදවීම අග්‍රයින් මේ ලිපියෙන් කෙරේ. ඇලෙක්සැන්ඩ්‍රෝ වෝල්ටා (1745-1827) ඉතාලි ජාතිකයෙකි. විදුලිය පිළිබඳ පළමු පර්යේෂණ පත්‍රය පළ කළේ වයස 24 දී ය. පසුව ඉතාලියේ පවුඩා විශ්ව විද්‍යාලයේ භෞතික විද්‍යා අංශයේ මහාචාර්ය පදවියට පත් විය. වර්ෂ 1801 දී විදුලිය පිළිබඳ සිය සොයාගැනීම් කැපෝලියන් අධිරාජ්‍යයට කර පෙන්වීය. ඉතා සුළු වෙන් ආරම්භ කෙරුණ විදුලි කෝෂ නිෂ්පාදනය අද යෝධ කර්මාන්තයක් බවට පත් වී තිබේ. වෝල්ටාගේ නිපදවීම කාර්මික විප්ලවයක් ඇති කිරීමට සමත් විය. එහා ගෙන ගෙන යා හැකි අඛණ්ඩ සරල විදුලි ධාරා ප්‍රභවයක් ලැබීමත් සමගම ඒ මත පදනම් සිතා ගත නොහැකි තරම් කර්මාන්ත සංවිකාවක් බිහිවීය. අද සරල ලෙස යොදාගන්නා විදුලි කෝෂය හෙවත් 'බැටරිය' මෙබඳු විප්ලවයක් කරන්නේ කෙසේ ද? මීට අවුරුදු හැටකට පමණ පෙර විදුලි කෝෂය ප්‍රධාන වශයෙන් යොදා ගත්තේ, විදුලි පන්දම්,

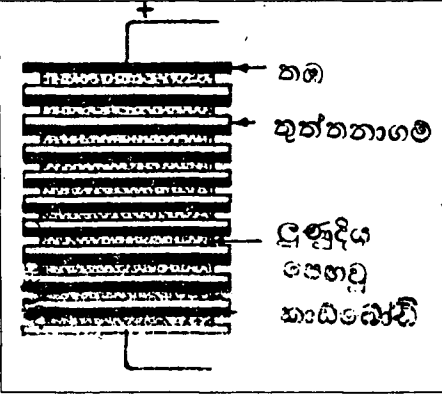
ගුවන්විදුලි යන්ත්‍ර, මොටෝරය සහ යතුරු පදි පණ ගැන්වීම සඳහා ය. අද ජන සමාජය දෙස විපරම් කර බැලුවහොත් විදුලි කෝෂ යොදා ක්‍රියාකරන උපකරණ රාශියක් හඳුනාගත හැක. මෙම උපකරණ අතර බිත්ති මරලෝසු, අත් මරලෝසු, පොද්ගලික සී ඩී තැටි වාදන යන්ත්‍ර සහ ජංගම දුරකතන යන්ත්‍ර විදුලි කෝෂ මගින් විදුලිය ලබා ක්‍රියාකරන ඒවා වෙයි. ගෘහස්ථ උපකරණවලට අමතරව කාර්මික උපකරණ විශාල සංඛ්‍යාවක් විදුලි කෝෂ විදුලිය මත පදනම්ව ක්‍රියා කෙරේ. මේවා අතර ආරෝග්‍යශාලා සහ හෝටල්වල විදුලිය ඇණහිටි විට විදුලිය සපයන විදුලි කෝෂ, සාප්පු සහ දුරකථන මධ්‍යස්ථාන සහ පරිගණක සඳහා විදුලිය සපයන විදුලි කෝෂ ගැන විශේෂයෙන් සඳහන් කළ යුතු ය. මීට අමතරව විදුලි කෝෂ විශාල වශයෙන් යොදා ගන්නා කර්මාන්ත දෙකක් වෙයි. බිනිප් තෙල් අවසන් වූ විට යොදා ගැනීමට බලාපොරොත්තුවන රථවාහන ධාවනයට ගන්නා විශේෂ විදුලි කෝෂත්, සූර්ය බලශක්තිය ගබඩා කර තබා ගත හැකි විදුලි කෝෂ

නිපදවීම අනෙක් කර්මාන්තයක් වෙයි. සූර්ය බලශක්තිය රාත්‍රියට ලබා ගත නොහැක. දවාලට ලැබෙන ශක්තිය විදුලි කෝෂ තුළ ගබඩාකර රාත්‍රියට ප්‍රයෝජනයට ගත යුතු ය. මෙම කාර්යය සඳහා විශේෂ විදුලි කෝෂ නිර්මාණය කළ යුතු ය.

විදුලි කෝෂ ප්‍රධාන වශයෙන් වර්ග දෙකකි. ප්‍රාථමික සහ ද්විතීයික වශයෙන් ඒවා හැඳින්වේ. ප්‍රාථමික කෝෂ, විදුලිය ජනිත කිරීමේ ශක්තිය හිත වූ පසු විසිකර දමනු ලබයි. ද්විතීයික කෝෂ වරක් ශක්තිය වැය වූ පසු යළිත් විදුලිය කවා කිපවාරයක් ප්‍රයෝජනයට ගත හැක. විදුලි කෝෂවල විශේෂ ලක්ෂණයක් වන්නේ ඒවායේ ප්‍රමාණයේ විශාලත්වයත්, ජනිත කළ හැකි විදුලිධාරාවේ ප්‍රමාණයේත් විශාල පරාසයක් තිබීමයි. එය සංඛ්‍යාත්මක වශයෙන් දක්වනොත් කුඩා බොක්කමක ප්‍රමාණයේ සිට විශාල තාර පිප්පයක ප්‍රමාණයෙනුත්, විදුලිධාරාව වෝට්-පැය 0.1 කේ සිට මෙහා වෝට් පැය 100 ක අතර ඇති විදුලි කෝෂ ඇත. පසුව සඳහන් මෙහා වෝට් පැය 100 ක ධාරිතාව ඇති විදුලි කෝෂ උපයෝගී

ඇත. මෙම වෙලෙඳ පොලෙන් සියයට 40ක් ප්‍රාථමික විදුලි කෝෂ සඳහා ද, සියයට 60ක් ද්විතීයික විදුලි කෝෂ සඳහා ද විය. එද සිට අද දක්වා වෙලෙඳ පොළ විශාල ලෙස වැඩිවී ඇති අතර වර්ෂ 1999 දී ජපාන වෙලෙඳපොළ ඇමෙරිකානු ඩොලර් මිලියන 8000 ක් පමණ විය. එහි සියයට 25ක ඉල්ලුම ප්‍රාථමික කෝෂ සඳහා ද, සියයට 75ක ඉල්ලුම ද්විතීයික කෝෂ සඳහා ද විය. මේ සංඛ්‍යා ලේඛනවලින් පෙනී යන්නේ විදුලි කෝෂ කර්මාන්තය අති දැවැන්ත එකක් බව යි.

සමහරවිට විදුලි කෝෂයක් ගැන අර්ථ කථනය කරන විට එය ක්‍රම තුනකට කෙරේ. එය කර්මාන්තකරුවාට ජීවනෝපායකි. පාරිභෝගිකයාට කුඩිත කරවන සුළු ය. පර්යේෂකයාට ඇබ්බැහි වීමේ පුරුද්ද ඇති කරවන්නකි. පසු කී දෙය වටහා ගැනීමට යළි යළිත් විදුලිය ආරෝපණය කළ හැකි විදුලි කෝෂ ගැන සලකා බැලීම වටී. ඒවා ද කුඩා බොක්කමක සිට විශාල තාර පිප්පයක ප්‍රමාණය ගනී. කලින් සියවරක් පමණක් විදුලිය කැටිය හැකි කෝෂ දැන් දහස්වරකටත් වඩා යළි යළිත් විදුලිය ආරෝපණය කළ හැක.



වෝල්ටාගේ ජෛනික විදුලි කෝෂය

ද්විතීයික කෝෂ සඳහා යම් ප්‍රතිපත්ති 20 කට වැඩි සංඛ්‍යාවක් ඇත. ගබඩා කර තබාගත හැකි විදුලි ශක්ති ප්‍රමාණය, අඛණ්ඩව මුදාහැරිය හැකි ධාරාවේ ප්‍රමාණය, බාහිර උෂ්ණත්වය කෙරෙහි බලපෑම්, විදුලිය ක්ෂය වීමේදී පහතට යන අවම වෝල්ටීයතාව ආදිය මෙම ප්‍රතිපත්ති අතර වෙයි. කෙසේ වුවත්, වඩාත් ම වැදගත් ගතිගුණ වන්නේ බර ප්‍රමාණය අනුව, ඒකකයට ගබඩා කළ හැකි විදුලි ප්‍රමාණය අනුව, ඒකකයට ගබඩා කළ හැකි විදුලි ප්‍රමාණය සහ එහි පරිමාව යි. සාමාන්‍ය ගෘහස්ථ විදුලි කෝෂවල ධාරිතාව පහත සඳහන් කර ඇත. මරලෝසු, කැල්කියුලේටර් සඳහා යොදා ගන්නා විදුලි කෝෂවල ධාරිතාව වෝට් පැය 0.5-5 දක්වා වෙයි. ජංගම දුරකතන, කුඩා පරිගණක සඳහා යොදා ගන්නා විදුලි කෝෂ වෝට් පැය 2-100 ප්‍රමාණයක් වෙයි. ගෘහස්ථ විදුලි පන්දම්, ජංගම

ගුවන් විදුලි යන්ත්‍ර සහ රූපවාහිනී, විවිධ කැමරා ආදියට යොදා ගන්නා විදුලි කෝෂවල ධාරිතාව වොට් - පැය 2 - 100 අතර ප්‍රමාණයක් වෙයි. මොටෝරය, යතුරුපැදි ට්‍රැක් සහ බස් රථ ආදිය සඳහා යොදා ගන්නා විදුලි කෝෂවල ධාරිතාව වොට් පැය 100-1000 දක්වා ප්‍රමාණයක් වෙයි.

විදුලි කෝෂයක් ක්‍රියාකරන්නේ කෙසේ ද? එය සරල උපකරණයකි. එය තුළ ගබඩා කර ඇති රසායන ද්‍රව්‍ය ප්‍රතික්‍රියා කරන විට ජනිත වන විද්‍යුත් ශක්තිය එකතු කර බාහිර පරිපථයකට යොමු කරයි. ප්‍රයෝජනවත් වැඩක් කරන්නේ මෙම පරිපථය තුළින් ගමන් කරන විදුලි ධාරාවකි. එහි ධන සහ ඍණ අක්ෂර දෙකක් වෙයි. රසායන ප්‍රතික්‍රියා කරන විට ඍණ අඩුවෙන් ඉලෙක්ට්‍රෝන එකතු කරනු ලැබේ. එය බාහිර පරිපථයකින් ධන අක්ෂරයට සම්බන්ධ කළ විට ඍණ අක්ෂරයේ සිට ධන අක්ෂර දක්වා ඉලෙක්ට්‍රෝන ගමන් කෙරේ. රසායන ද්‍රව්‍යවල ප්‍රතික්‍රියාව තුවාල වීමට ඉලෙක්ට්‍රෝන මුදාහැරීමත් නවතී. ප්‍රාථමික විදුලි කෝෂවල රසායන ක්ෂය වූ විට ඉවත දැමිය යුතු ය. ද්විතියක කෝෂ යළි ආරෝපනය කළ හැකි ය.

විදුලි කෝෂයේ මූලධර්මයන් සොයා ගැනීම කෙරෙහි වෝල්ටාගේ දයකත්වය කුමක් ද? වෝල්ටා පළමුව කළේ තඹ සහ තුන්තණාගම් පතුරු ගණනාවක් එකතු කිරීම යි. තඹ සහ තුන්තණාගම් තැටි යුගලය බැගින් තබා ඒ අතරට ලුණු වලින් පොහොවාන ලද කාඩ්බෝඩ් කැබොලේට් බැගින් තබන ලදී. මෙය සැත්විච්චි පාත් පෙත්තක ස්වරූපය ගත්තේ ය. රූප සටහනේ පෙන්වා දී ඇති පරිදි උඩට තඹ පෙත්තකුත්, ගොත්තේ යටට තුන්තණාගම් පෙත්තකුත් තබා මේ පෙති දෙක ලෝහ කම්බියකින් ස්පර්ශ කළ විට කම්බිය රත්වී ගියේ ය. විදුලිය ගමන් කිරීම නිසා මෙය සිදුවී යැයි වෝල්ටා නිගමනය කළේ ය. පසුව වැඩි වේලාවක් ක්‍රියා කරන උපකරණයක් වෝල්ටා නිපදවී ය. බිකරයක් තුළට තණක (දියැරු) සලප් රිසුරින් අම්ලය (බැටර් ඇසිඩ්) දමා එය තුළට තඹ සහ තුන්තණාගම් තුරු දෙකක් බහාලිය.

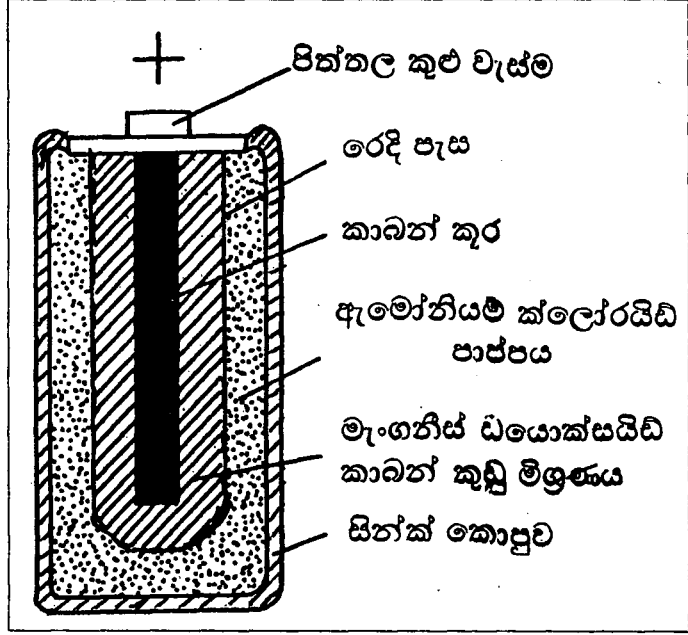
එම තුරු දෙක තඹ කම්බියකින් යා කළ විට එය රත් විය. භාරත ගණන වැඩි කළ විට රත්වීම ද වැඩි විය. සරල විදුලි කෝෂයේ උපත මෙය යි.

මූලිකව සොයාගත් විදුලි කෝෂයේ දේශ ගණනාවක් තිබිණි. විදුලිය ජනිත වන ක්‍රියාවලියේ දී තඹ තුර වටා හසිඳුපත් බුබුළු ඇතිවී එය රසායන ක්‍රියාවලිය නවතාල යි. මේ නිසා එම බුබුළු ඉවත් කරන ක්‍රමයක් සොයන්නට සිදු විය. දියර අම්ලය ඉතිරෙන සුළු ය. එය තලපයක් බවට පත්කිරීමට සිදු විය. සරල විදුලි කෝෂයක් නිර්මාණය කිරීමේ දී රසායනික තලප වශයෙන් ඇමෝනියම් ක්ලෝරයිඩ් යොදා ගැනේ. හසිඳුපත් බුබුළු ඉවත් කිරීමට මැන්ගනිස් ඩයොක්සයිඩ් සහ කාබන් කුඩු යොදා ගැනේ. මෙම විදුලි කෝෂ ක්ෂය වූ විට ඉවතට දැමීමට සිදුවේ.

දීර්ඝ කාලයක් පාවිච්චි කළ හැකි එහෙත් මිල අධික නවත් විදුලි කෝෂ වර්ගයක් වන්නේ ඇල්කලයින (Alkaline) විදුලි කෝෂ ය. එහි ප්‍රතිකාරක රසායන ද්‍රව්‍යය ලෙස ඇත්තේ සාන්ද්‍ර පොටෑසියම් හයිඩ්‍රොක්සයිඩ් දියරයකි. පින්තූර ගැනීමට පාවිච්චි කරන ෆ්ලැග් ගන් (Flasgun) සහ ඉක්මන් ශක්ති ප්‍රභවයක් සඳහා මෙම ඇල්කලයින විදුලි කෝෂ යොදා ගනී.

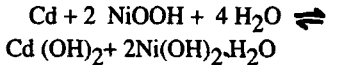
බොත්තමක ප්‍රමාණයේ වෝල්ට් 1.5 ක විදුලි කෝෂ විශාල වශයෙන් අත් ඔරලෝසු, කැල්කියුලේටර් සඳහා යොදා ගනී. මේවා එක මත එක තබා මිටියක් ලෙස යොදා ගන්නා අවස්ථා ද ඇත. මේවා ලිතියම් - මැන්ගනිස් ඩයොක්සයිඩ් කෝෂ ලෙස හැඳින්වේ. ලිතියම් ලෝහ පටලක් සෑදූ අක්ෂර ලෙස ද, විදුලි ජනක මාධ්‍යය ලෙස කාබනික පේලියක් ද සාදා ලෝහ කුටියක් තුළ දමා ඇත. ධන අක්ෂර ලෙස ක්‍රියා කරන්නේ මෙම ලෝහ කුටිය යි.

අද වඩාත් ජනප්‍රියව ඇත්තේ දහස්වරක් පමණ තුවන තුවන විදුලිය කවා පාවිච්චි කළ හැකි නිකල් - කැඩ්මියම් විදුලි කෝෂ වර්ගය යි. මේවා කඩා පෙන්ලයිට් (AA ප්‍රමාණය) සහ විදුලි පන්දම් ප්‍රමාණ සහ සුළු බල ශක්තිය ගබඩා කරන ප්‍රභවයක් ලෙස යොදාගනී. යළි යළි විදුලිය කැපිය



ප්‍රාථමික විදුලි කෝෂය

හැකි (Rechargeable) විදුලි කෝෂ සඳහා ක්ෂාරය විද්‍යුත් විච්චේදකයක් (Alkaline electrolyte) නිපදවීම අද ඊයේ සිදු වුවක් නොවේ. එය නිපදවන ලද්දේ 19 වන සියවස අගදී ය. ස්වීඩනයේ ජුන්ග්නර් (Jungner) සහ ඇමෙරිකා එක්සත් ජනපදයේ කෝමස් ඇල්වා එඩ්සන් විසිනි. මෙම විදුලි කෝෂ සඳහා කැඩ්මියම් සහ අක්ෂරයක් සහ නිකල් ඔක්සයිඩ් ධන අක්ෂරයක් යොදා ගන්නා ලදී. විද්‍යුත් විච්චේදකය වශයෙන් සාන්ද්‍ර පොටෑසියම් හයිඩ්‍රොක්සයිඩ් යොදා ගන්නා ලදී. විදුලි සිසුන්ගේ දැනුම සඳහා මෙහි ප්‍රතික්‍රියා සම්කරණය පහත දක්වා ඇත.



මෙම විදුලි කෝෂ විසිවන සියවස මුලදී වානිජ කරණය කෙරුණද, වඩාත් ජනප්‍රිය වූයේ පසුගිය දසක දෙක තුළදී ය. ක්‍රියා උපකරණ කැල්කියුලේටර් සහ ජංගම ගුවන් විදුලි සහ දුරකතන සහ විදුලිය ඇතහිටි විට විදුලිය ලබාගන්නා ප්‍රභවයක් ලෙස මෙම නිකල් - කැඩ් - මියම් විදුලි කෝෂ විශාල ලෙස ප්‍රයෝජනයට ගැනේ.

වත්මන් පර්යේෂණ යොමු කර ඇත්තේ සැහැල්ලු ලෝහයක් වන ලිතියම් යොදා වඩාත් කාර්යක්ෂම විදුලි කෝෂ නිපදවීම කෙරෙහිය. මෙහිදී ලිතියම් ලෝහය සහ ඉලෙක්ට්‍රොඩය ලෙසත් විද්‍යුත් විච්චේද ද්‍රව්‍යය කාබනික දියරක් යොදා කරන ලද පර්යේෂණ

සාර්ථක වී ඇත. විදුලි කෝෂ ගැන සඳහන් කිරීමේදී මොටෝරය විදුලි කෝෂ අයත්වන ඊයම් - සල්ෆුරික් අම්ලය යොදා ක්‍රියා කරන විදුලි කෝෂ ගැනද විස්තරයක් කළ යුතු ය. ප්‍රංශ විද්‍යාඥයෙක් වන ප්ලාන්ටේ (Plante) වර්ෂ 1859 දී මෙහි මූලධර්ම සොයාගන්නා ලද අතර වර්ෂ 1881 දී ෆොරේ (Faure) නම් නවත් ප්‍රංශ විද්‍යාඥයෙක් මෙහි ක්‍රියාකාරීත්වය වැඩි දියුණු කරන ලදී. එහි ධන අක්ෂරයට ඊයම් ඔක්සයිඩ් සංයෝගයක්, සහ අක්ෂරයට ලෝහ ඊයම් යොදා විච්චේදකය ලෙස දියැරු සල්ෆිකරික් අම්ලය පාවිච්චි කරන ලදී. එහි ක්‍රියාකාරීත්වය අවසන් වන විට අක්ෂර දෙකම ඊයම් ක්‍රියාකාරීත්වය අවසන් වන විට අක්ෂර දෙකම ඊයම් ඔක්සයිඩ් බවට පත්වී, අම්ලය ජලය ලෙස පවතී. විදුලිය කැවූ විට සල්ෆිකරික් අම්ලය යළි ජනිත වී ධන අක්ෂර ඊයම් ඔක්සයිඩ් සහ සහ අක්ෂර ඊයම් ලෝහය බවට පත් වේ. මෙම විදුලිය කැවීම සහ ලබා ගැනීම විශාල වාර ගණනක් කළ හැක. දීර්ඝ කාලයක් පවතින ලෙස නව මොටෝරය විදුලි කෝෂ නිර්මාණය කර ඇත. 21 වන සියවස තුළදී වඩාත් කාර්යක්ෂමව එහෙත් මිල අඩු නව මාදිලියේ විදුලි කෝෂ එළිදැකීණු ඇත. මෙම පර්යේෂණවල කෙළවරක් දැකිය නොහැකි තරම් ය.