

ද්විතියික පරිවෘත්ත නිසිසාරණය

SFT - CHE

නිසිසරණය යනු

යම් ශාක ද්‍රව්‍යයක ඇති ජීව රසායනික සක්‍රියතාවයක් ඇති යම් සංයෝගයක් සුදුසු ද්‍රාවකයක් භාවිත කොට සම්මත ක්‍රමවේදයක් ඇසුරින් වෙන් කර ගැනීමයි.

ප්‍රධාන නිසිසරණ ක්‍රම 04 කි.

- 01. ද්‍රාවක නිසිසරණය.
- 02. ආසවනය.
- 03. ශීත තෙරපීම.
- 04. සංශුද්ධ ඉටි භාවිතකොට තෙරපීම.

01. ද්‍රාවක නිස්සරණය.

- ▶ ද්විතීයික පරිවෘත්තය අඩංගු ශාක කොටස යම් ද්‍රාවකයක ගැටීමට සලස්වයි.
- ▶ සංයෝග මිශ්‍රණය අඩංගු ද්‍රාවණය පෙරා වෙන් කර ගනී.
- ▶ මෙය හා අමිශ්‍ර දෙවන ද්‍රාවකයක් හෝ ද්‍රාවක මිශ්‍රණයක් හා ගැටීමට සලස්වයි.
- ▶ තෝරා ගත් සංයෝගය පමණක් දෙවන ද්‍රාවකයට පැමිණේ.
- ▶ බේරුම් ප්‍රතිලයක් තුළදී මිශ්‍ර කිරීම සිදුකරයි.

නිසිසාරකයේ ගුණාත්මකභාවය වැඩිවීමට බලපාන සාධක

01. ශාක ද්‍රව්‍යයේ භෞතික ස්වභාවය

මුල්, කොළ. මල්, කඳු භාවිත කළ හැක.

ශාක හොඳින් සෝදා විශලා ගත යුතුය.

ඒවායේ පෘෂ්ඨික වර්ගඵලය වැඩි කර ගත යුතුය.

02. භාවිත කරන ලද ද්‍රාවකයේ ගුණ මත

03. නිසිසරණය කරන ලද ආකාරය සහ නිසිසරණයට ගතවූ කාලය.

ආසවනය

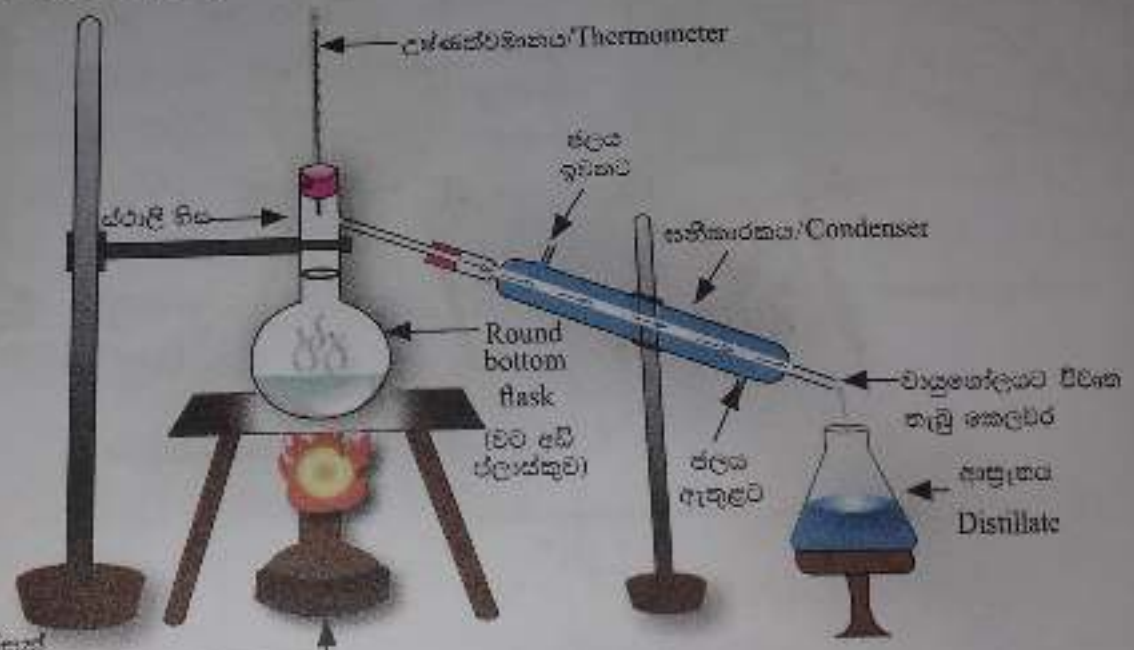
- දූව මිශ්‍රණයක අඩංගු සංරචක වාෂ්පීකරණය සහ ඝනීභවනය යන ක්‍රියාවලි මගින් එකිනෙක වෙන් කර පිරිසිදුකර ගැනීමේ ක්‍රියාවලියයි.
- අඩංගු සංරචකවල නාපාංක වෙනස මත සාර්ථකත්වය රඳා පවතී.

සරල ආසවනය

රඳා පවතින්නේ අඩංගු සංරචකවල කාලාංක වෙනස් වීමයි. කර්මාන්තවල ද සුලබව භාවිත වන ක්‍රියාවලියකි.

(i) සරල ආසවනය (Simple distillation)

මෙය ආසවන ක්‍රමවේදවල දී භාවිත වන සරලම ආකාරය වේ. යම් මිශ්‍රණයක අඩංගු වාෂ්පශීලී නොවන සංඝටක වෙන් කිරීම සඳහා භාවිත වේ. ආසවනයේ දී වාෂ්ප වනුයේ වාෂ්පශීලී සංඝටක වන අතර අනෙක් සංඝටකය ජලාස්කූච තුළ තිබේ. මෙහි දී අමුද්‍රව්‍යය සුළු ද්‍රාවකයක් සමඟ

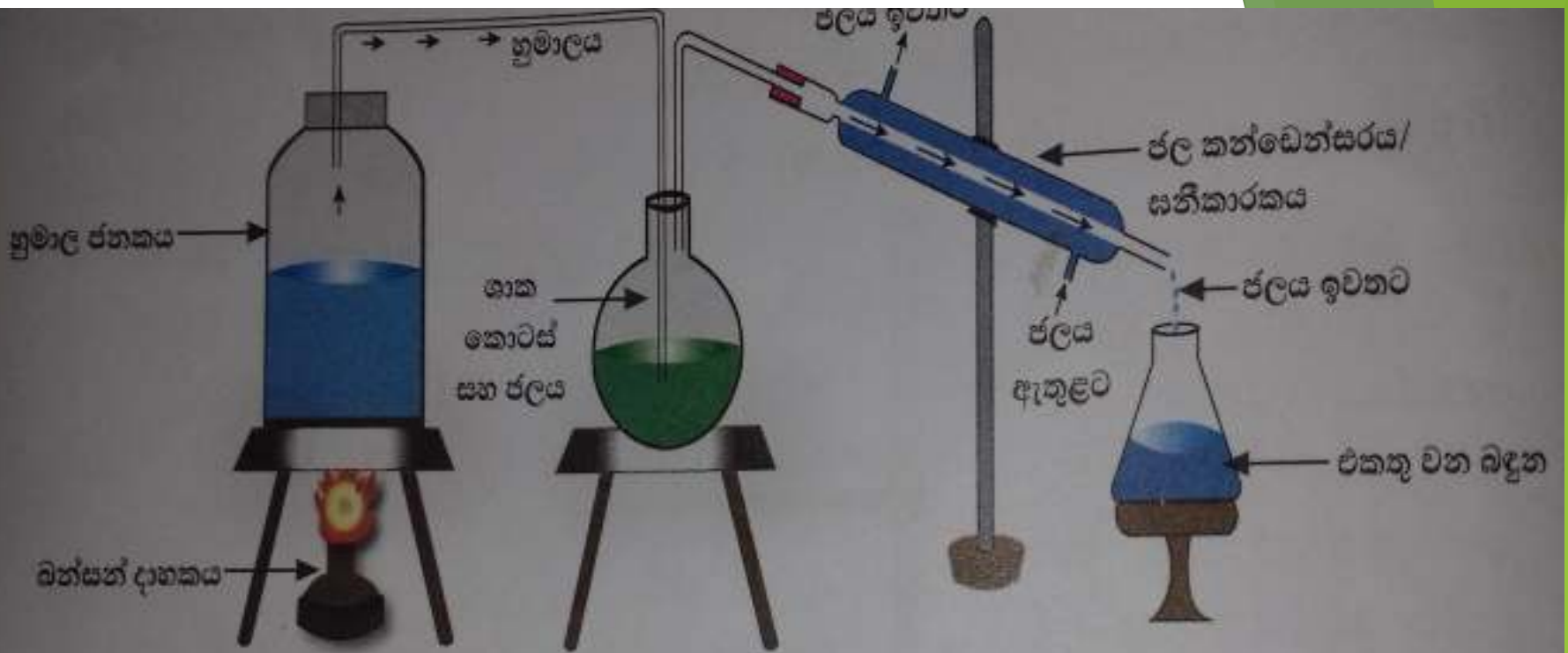


3.4 රූපය - සරල ආසවන ඇටවුමක්

හුමාල ආසවනය

- වාෂ්පශීලී කාබනික ද්‍රව්‍ය මගින් වාෂ්පශීලී නොවන කාබනික ද්‍රව්‍ය හෝ අකාබනික ද්‍රව්‍ය වෙන්කර ගැනීමට මෙය භාවිත කරයි.
- හුමාලයේ නාපය පාලනය කළහැකි අතර මෙම ක්‍රමය මගින් ආසවනය කළ යුතු අමුද්‍රව්‍ය ඉහල උෂ්ණත්වයකට රත් නොකර එයට නාපය සන්නයනය කළ හැක.

උදා-සගන්ධ තෙල් ආසවනය



3.5 රූපය - භූමාල ආසවනය ඇටවුම