

5.4 රසායනික ප්‍රතික්‍රියාවල ස්වයං සිද්ධතාව පුරෝකථනය කිරීම.

- අහඹුතාව සම්බන්ධ මිනුමක් ලෙස එන්ට්‍රොපිය (S) හා එන්ට්‍රොපි වෙනස (ΔS) යන පද පැහැදිලි කිරීම.
- පද්ධතියක ස්ථායීතාව අහඹුතාව සමග වැඩි වන අයුරු පැහැදිලි කිරීම.
- එන්ට්‍රොපි වෙනස, උෂ්ණත්වය, භෞතික ස්වභාවය හා අංශු සැකසී ඇති ආකාරය මත රඳා පවතින බව සඳහන් කිරීම.
- ගිබ්ස් නිදහස් ශක්තිය (G) හා ගිබ්ස් නිදහස් ශක්තිය (ΔG) යන පද පැහැදිලි කිරීම.
- S හා G අවස්ථා ශ්‍රිත බව සඳහන් කිරීම.
- ΔG^0 සහ ΔS^0 යන පද පැහැදිලි කිරීම.
- ΔG^0 , ΔH^0 හා ΔS^0 අතර සම්බන්ධතාව සඳහන් කිරීම.
- ΔG භාවිත කරමින් නියත උෂ්ණත්වයක් හා පීඩනයක් යටතේ ප්‍රතික්‍රියාවක ස්වයං සිද්ධතාව පුරෝකථනය කිරීම.
- ΔG හා ΔS හි ඒකක, අවතල ප්‍රමාණ හෝ ප්‍රතික්‍රියාව සිදුවන ඒකක ප්‍රමාණය අනුව සඳහන් කිරීම.
- ΔG^0 , ΔH^0 , ΔS^0 හි අගයන් මත පදනම් වන ගණනයන් සිදු කිරීම.
- ΔG^0 අගය භාවිත කරමින් ප්‍රතික්‍රියාවක් සිදුවීමේ පහසුතාවය පෙරයීම කිරීම.