

## 2.1 පදාර්ථයේ ව්‍යුහය හා ගුණ තීරණය කිරීමේ ආධාරක ලෙස බහුපරමාණුක පද්ධතිවල ප්‍රාථමික අන්තර් ක්‍රියා විග්‍රහ කිරීම.

- රසායනික බන්ධන සෑදීම සඳහා සංයුජතා කවච ඉලෙක්ට්‍රෝන සහභාගි වන බව අවබෝධ කර ගැනීමට රසායනික බන්ධන විමර්ශනය කිරීම.
- ඉලෙක්ට්‍රෝන හවුල් කර ගනිමින් සහසංයුජ බන්ධන සෑදීම පැහැදිලි කිරීම.
- තනි බන්ධන හා බහු බන්ධන හඳුන්වා දීම.
- ලුවිස් ව්‍යුහ ඇඳීමේ දී භාවිත වන නීති පැහැදිලි කිරීම.
- සහ සංයුජ අණු හා අයන කාණ්ඩ සඳහා ලුවිස් ව්‍යුහ ඇඳීම.
- බන්ධනයට සහභාගි වන පරමාණුවල විද්‍යුත් ඝාණතා වෙනස අනුව බන්ධන නිර්ධ්‍රැවීය සහසංයුජ බන්ධන, ධ්‍රැවීය සහසංයුජ බන්ධන හා අයනික බන්ධන ලෙස සන්සන්දනය කිරීම.
- සුදුසු නිදසුන් දෙමින් ධ්‍රැවීකරණය හා ද්විධ්‍රැව සුර්ණය යන සංකල්ප ඇසුරෙන් ධ්‍රැවීය සහසංයුජ බන්ධනය සහ අණුවල ධ්‍රැවීයතාව විස්තර කිරීම.
- සංගත / දායක බන්ධන සෑදීම පැහැදිලි කිරීම.
- අයනික බන්ධන සෑදීම පැහැදිලි කිරීම.
- අයනික දැලිස්වල ව්‍යුහය හා භෞතික ලක්ෂණ  $\text{NaCl}$  නිදසුන් ලෙස ගනිමින් පැහැදිලි කිරීම.
- කැටායනයේ ධ්‍රැවීකරණ බලය හා ඇනායනයේ ධ්‍රැවණශීලතාව පදනම් කර ගනිමින් අයනික බන්ධනයක සහසංයුජ ලක්ෂණය සුදුසු උදාහරණ ගනිමින් පැහැදිලි කිරීම.
- සංයෝගවල අයනික ලක්ෂණ හා සහසංයුජ ලක්ෂණ සන්සන්දනය කිරීම.
- ලෝහක බන්ධනයක ව්‍යුහය පැහැදිලි කිරීම.
- සහසංයුජ, අයනික හා ලෝහක බන්ධන.