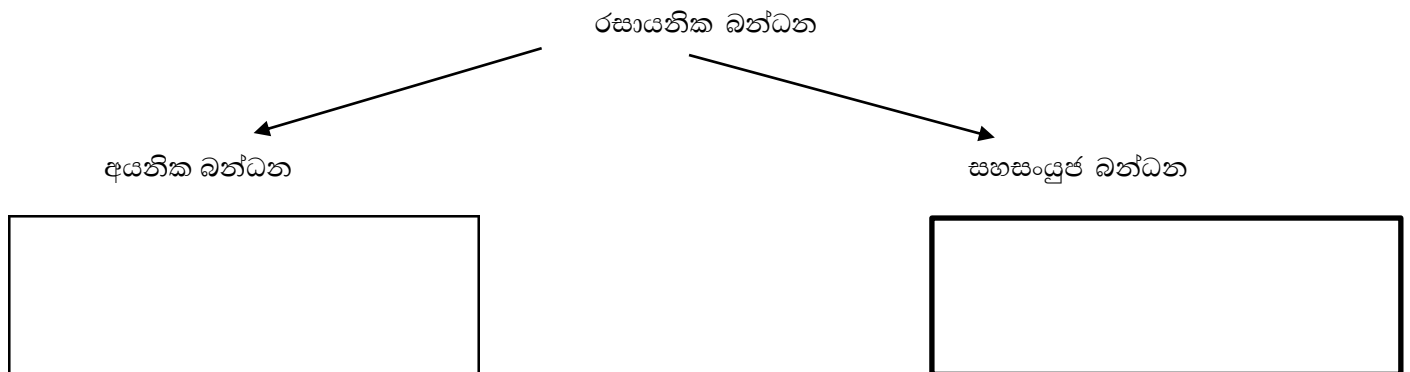


02) මූලද්‍රව්‍ය පරමාණු ස්ථායී වීම උදෙසා සංයුජතා කවචයේ ඉලෙක්ට්‍රෝන ප්‍රතිසංවිධානය කරගැනීමෙන් පරමාණු අතර හෝ අයන අතර හෝ ඇති වන ආකර්ෂණ බල හෙවත් බැඳීම් රසායනික බන්ධන ලෙස හැඳින්වේ. රසායනික බන්ධන සෑදීමේ දී ඊට සහභාගි වන පරමාණු හැසිරෙන ආකාරය අනුව රසායනික බන්ධන වර්ග දෙකකට බෙදිය හැකි ය.

(I) රසායනික බන්ධන වර්ග දෙක හඳුනවන්න



(II) අයනික හා සහසංයුජ සංයෝග සඳහා උදාහරණයක් බැගින් ලියන්න.

(III) ඉහත සංයෝග දෙකෙහි බන්ධන ඇතිවන ආකාරය රූප සටහන් මගින් වෙන වෙනම දක්වන්න. එහිදී එක් එක් පරමාණුවේ සංයෝජනයට පෙර හා සංයෝජනයට පසු ඉලෙක්ට්‍රෝන ගණන, ඉලෙක්ට්‍රෝන වින්‍යාසය, ප්‍රෝටෝන ගණන හා සමස්ත ආරෝපණයද දක්වන්න.

(IV) පහත සඳහන් වචන හඳුනන්න.

- a) තිත් කතිර සටහන b) ලුච්ස් තිත් සටහන c) ලුච්ස් ව්‍යුහය

(V) තිත් කතිර සටහන, ලුච්ස් තිත් සටහන හා ලුච්ස් ව්‍යුහය පිළිබඳ දැනුම යොදාගනිමින් පහත සඳහන් වගුව පුරවන්න.

අණුව	තිත් කතිර සටහන	ලුච්ස් තිත් සටහන	ලුච්ස් ව්‍යුහය
H ₂			
N ₂			
O ₂			
NH ₃			
CH ₄			

(VI) ජල අණු අතර පවතින අන්තර් - අණුක ආකර්ෂණ බල නිසා ජලයට ලැබී ඇති සුවිශේෂ ගුණ තුනක් ලියන්න.

(VII) අයනික සංයෝග හා සහසංයුජ සංයෝගවල ලක්ෂණ වගුවක් ඇසුරෙන් සංසන්දනය කරන්න.