



විෂය - විද්‍යාව

සතිය - 2වන වාරය, 6වන සතිය

ශ්‍රේණිය - 10

සැකසුම - W.G.D.K. වත්තගෙදර මයා, කැ/දෙහි/මුහන්දිරම් ක.වී.

රසායනික බන්ධන

ඔබේ විද්‍යාව පෙළපොතෙහි I කොටසේ පිටු අංක 164 සිට 181 දක්වා පිටු කියවා අවබෝධ කරගෙන පහත ප්‍රශ්නවලට පිළිතුරු සපයන්න.

- 1) රසායනික බන්ධන යනු මොනවාද ?
- 2) රසායනික බන්ධන වර්ග 2ක් ඇත. ඒවා සඳහන් කරන්න.
- 3) ලෝහ මූලද්‍රව්‍ය පරමාණුවක් ඉලෙක්ට්‍රෝන පිට කිරීමෙන් ඇතිවන අයනය කුමක්ද ?
- 4) අලෝහ මූලද්‍රව්‍ය පරමාණුවක් ඉලෙක්ට්‍රෝන ලබාගෙන සාදන අයනය කුමක්ද ?
- 5) පහත වගුවේ හිස්තැන් පුරවන්න.

මූලද්‍රව්‍ය	පරමාණුවේ ඉලෙක්ට්‍රෝන වින්‍යාසය	අයනයේ ඉලෙක්ට්‍රෝන වින්‍යාසය	අයනයේ සංකේතය
Li	2,1		Li ⁺
Na	2,8,1		
Ca		2,8,8	
F	2,7		F ⁻
Cl	2,8,7		
O		2,8	

- 6) Na හා Cl පරමාණු අතර අයනික බන්ධන ඇතිවන ආකාරය පරමාණුවේ තිත් කතිර සටහන් ඇසුරෙන් පැහැදිලි කරන්න.
- 7) අයනික සංයෝග සඳහා උදාහරණ 5ක් සඳහන් කරන්න.
- 8) ජල අණුවක H හා O පරමාණු අතර සහසංයුජ බන්ධන ඇතිවන ආකාරය පැහැදිලි කරන්න.
- 9) සහසංයුජ බන්ධන නිරූපණය කළ හැකි ආකාර 3 මොනවාද ?
- 10) පහත අණුවල ඇති සහසංයුජ බන්ධන රූප සටහන් මගින් නිරූපණය කරන්න.
 - i) CH₄ ii) O₂ iii) CO₂
- 11) පරමාණුක දැලිසක් ඇතිවන ආකාරය පැහැදිලි කරන්න.
- 12) පහත සඳහන් යෙදුම් පැහැදිලි කරන්න.
 - i) විද්‍යුත් ඝෘණතාවය
 - ii) ධ්‍රැවීයතාවය
 - iii) ධ්‍රැවීය සහසංයුජ බන්ධන
 - iv) නිර්ධ්‍රැවීය සහසංයුජ බන්ධන