



9 ශ්‍රේණිය



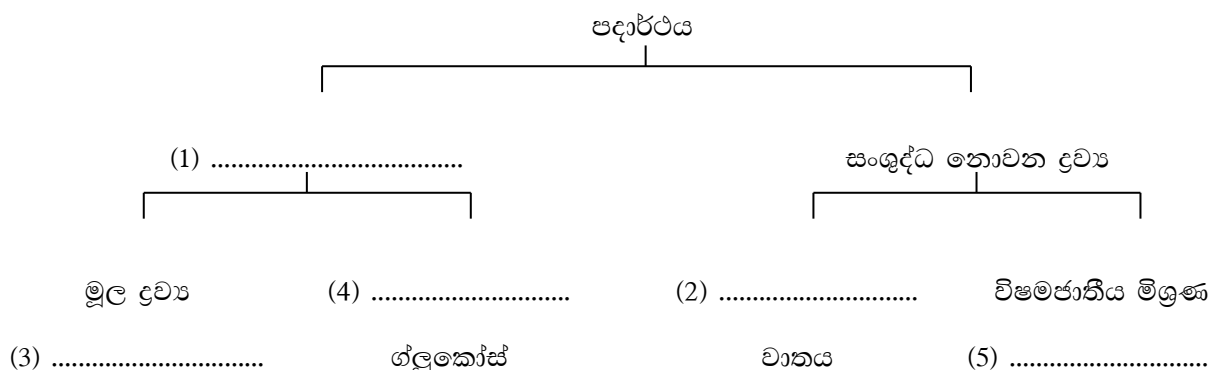


- විෂය :** විද්‍යාව
- ශ්‍රේණිය :** 9 ශ්‍රේණිය
- වාරය :** I වාරය
- ඒකකය :** 3 - පදාර්ථයේ ස්වභාවය හා ගුණ
- ඉගෙනුම් ඵල :**
- * පදාර්ථය සංශුද්ධ ද්‍රව්‍ය හා සංශුද්ධ නොවන ද්‍රව්‍ය ලෙස බෙදා වෙන් කරයි.
 - * සංශුද්ධ ද්‍රව්‍ය මූල ද්‍රව්‍ය හා සංයෝග ලෙස වර්ග කරයි.
 - * මූල ද්‍රව්‍ය හා සංයෝග අතර වෙනස සංසන්දනය කරයි.
 - * මූල ද්‍රව්‍යවල සංකේත ලියා දක්වයි.
 - * සුලභ සංයෝග කිහිපයක අඩංගු මූල ද්‍රව්‍ය හඳුනා ගනියි.
 - * මූල ද්‍රව්‍ය යන තැනුම් ඒකකය පරමාණුව බවත් එහි ඇති උප පරමාණුක අංශුන්ගේ ලක්ෂණ ප්‍රකාශ කරයි.
 - * පරමාණුකවකට අනන්‍ය වූ ලක්ෂණ ලෙස පරමාණුක ක්‍රමාංකය හා ස්කන්ධ ක්‍රමාංකය හඳුනා ගනියි.
 - * සම පරමාණුක අණු හා විෂම පරමාණුක අණු සඳහා නිදසුන් දක්වයි.

ක්‍රියාකාරකම I

(A) පහත ලැයිස්තුවෙන් තෝරා සටහන සම්පූර්ණ කරන්න.

(පලතුරු සලාද, සෝඩියම්, සංයෝග, සංශුද්ධ ද්‍රව්‍ය, සමජාතීය මිශ්‍රණ)

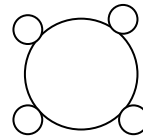
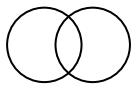




(B) මූල ද්‍රව්‍ය හා සංයෝග අතර වෙනස සඳහන් කරන්න.

මූල ද්‍රව්‍ය	සංයෝග

(C) පහත අණු වර්ග දෙක හඳුනාගෙන නම් කරන්න.



.....

.....

නිදසුන් :

නිදසුන් :

(D) පහත රසායනික සූත්‍ර වලින් දැක්වෙන සංයෝගවල අඩංගු මූල ද්‍රව්‍ය නම් කරන්න.

$C_6 H_{12} O_6$ =

$Cu SO_4$ =

$Na Cl$ =

$CaCO_3$ =

(E) මූල ද්‍රව්‍යවල සංකේතය හා මූලද්‍රව්‍ය හඳුන්වන නම සඳහන් කරන්න.

මූල ද්‍රව්‍ය	සංකේතය
සිලිකන්	
බෝරෝන්	
බ්‍රෝමීන්	
කැල්සියම්	
හයිඩ්‍රොජන්	



මූල ද්‍රව්‍ය	සංකේතය
.....	Na
.....	Pb
.....	Fe
.....	Au

ක්‍රියාකාරකම 2

(A) පරමාණුවේ ව්‍යුහය ඔබ දන්නා තොරතුරු භාවිතාකර ඒවායේ ගුණ හා ලක්ෂණ සඳහන් කරන්න.

උප පරමාණුක අංශුව	පිහිටීම	ස්කන්ධය	අරෝපණය	සොයාගත් පුද්ගලයා
1. ඉලෙක්ට්‍රෝන				
2. ප්‍රෝටෝන				
3. නියුට්‍රෝන				

(B) $\begin{matrix} A \\ \times \\ Z \end{matrix} = \text{මූල ද්‍රව්‍යයකි.}$

A හා Z නම් කරන්න.

A Z

(C) පහත වගුව සම්පූර්ණ කරන්න.

මූලද්‍රව්‍ය	ප්‍රෝටෝන (P)	ඉලෙක්ට්‍රෝන (e)	නියුට්‍රෝන (n)	ස්කන්ධ ක්‍රමාංකය (A)
$^{23}_{11}\text{Na}$				
$^{35}_{17}\text{Cl}$				
$^{16}_8\text{O}$				