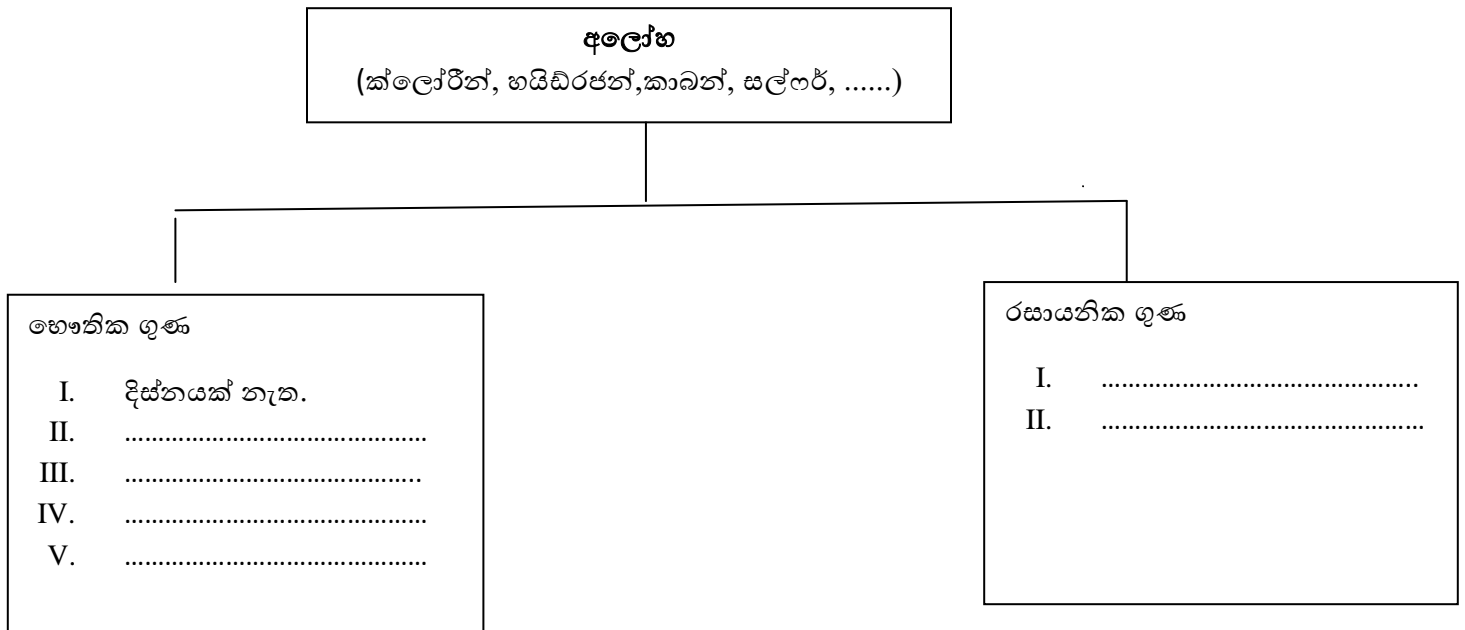


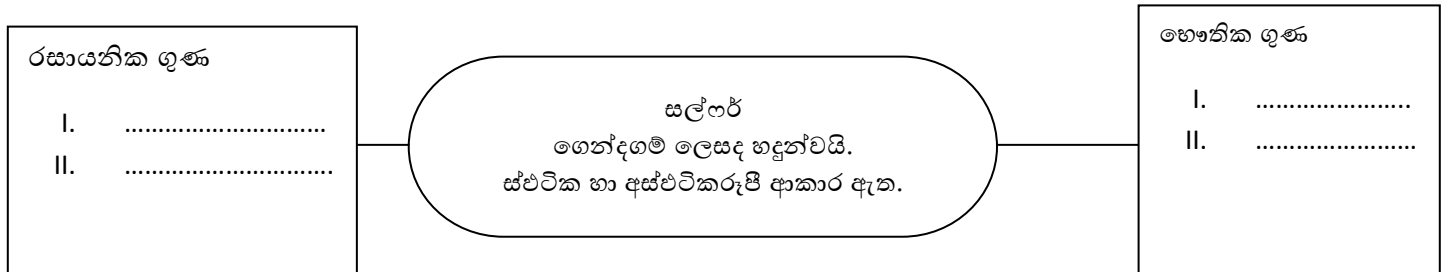
4. අලෝභ වල භෞතික ගුණ හා රසායනික ගුණ ඇසුරින් පහත සටහන සම්පූර්ණ කරන්න.



5. වායුගෝලයේ පරිමාවෙන් 78.1% ක් පමණ නයිට්‍රජන් වායුව ඇත.

- I. නයිට්‍රජන් වායුවේ භෞතික ගුණ ලියන්න.
- II. නයිට්‍රජන් වායුවේ රසායනික ගුණ ලියන්න.
- III. නයිට්‍රජන් වායුවේ භාවිත ලියන්න.

6. සල්ෆර් මූලද්‍රව්‍ය ඇසුරින් පහත සටහන සම්පූර්ණ කරන්න.



7. සල්ෆර් වල භාවිත වන අවස්ථා ලියන්න.

8. කාබන් වායුගෝලයේ කාබන්ඩයොක්සයිඩ් වායුව ලෙස පවතී.

- i. කාබන් වල ස්ඵටිකරූපී හා අස්ඵටිකරූපී ආකාර වෙන් කර දක්වන්න.
- ii. කාබන් වල භෞතික ගුණ ලියන්න.
- iii. කාබන් වල රසායනික ගුණ ලියන්න.

9. කාබන් වල භාවිත ඇසුරින් පහත වගුව සම්පූර්ණ කරන්න.

කාබන් ස්වරූපය	ප්‍රයෝජන
1. අස්ඵටික කාබන්	
2. ගල් අඟුරු	
3. මිනිරන්	
4. දියමන්ති	
5. අඟුරු	
6. නැතෝ පරිමාණයේ කාබන් තන්තු හා නාල	

10. සිලිකන් හා බෝරෝන් යනු ලෝහාලෝහ වේ.

- i. සිලිකන් වල භාවිත අවස්ථා ලියන්න.
- ii. බෝරෝන් වල භාවිත අවස්ථා ලියන්න.

11. පහත දැක්වෙන ඔක්සයිඩ වල ආම්ලික/භාස්මික ස්වභාවය ලියන්න.

තුන් වන ආවර්තයේ මූලද්‍රව්‍ය	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl
ඔක්සයිඩය	Na ₂ O	MgO	Al ₂ O ₃	SiO ₂	P ₂ O ₅	SO ₃	Cl ₂ O ₇
ආම්ලික/භාස්මික ස්වභාවය		දුබල භාස්මික				ප්‍රබල ආම්ලික	

12. ඉහත වගුව ඇසුරින් ආවර්තයක වමේ සිට දකුණට ඔක්සයිඩ වල ආම්ලික/භාස්මික ස්වභාවය විචලනය වන අයුරු පහදන්න.

13. සංයුජතාව යන්න හඳුන්වන්න.

14. මූලද්‍රව්‍ය වල සංයුජතාව ඇසුරින් පහත වගුව සම්පූර්ණ කරන්න.

මූලද්‍රව්‍යය	පරමාණුක ක්‍රමාංකය	ඉලෙක්ට්‍රෝන වින්‍යාසය	සංයුජතාව
H	1	1	1
B	5		3
C	6	2,4	
O	8		
Ne	10	2,8	
Mg	12		
S	16		
K	19		

15. රසායනික සූත්‍ර ගොඩනැගීමේදී අනුගමනය කරන ක්‍රමය පියවර 2ක් ලෙස ලියන්න.

16. පහත දැක්වෙන සංයෝග වල රසායනික සූත්‍ර ලියන්න.

- සෝඩියම් ක්ලෝරයිඩ්
- කැල්සියම් ක්ලෝරයිඩ්
- ඇලුමිනියම් ඔක්සයිඩ්
- කාබන් සල්ෆයිඩ්

17. පහත දැක්වෙන සංයෝග අයන බන්ධක වලින් සමන්විත වේ. ඒ පිළිබඳ සැලකිලිමත් වෙමින් පහත සංයෝග වල රසායනික සූත්‍ර ලියන්න.

- සෝඩියම් නයිට්‍රේට්
- මැග්නීසියම් නයිට්‍රේට්
- ඇලුමිනියම් පොස්පේට්
- කැල්සියම් ක්‍රෝමේට්