5 ඒකකය - අම්ල හා භස්ම(1)

✓ **පෙළ පොත හෝ වෙනත් සුදුසු ඉගෙනුම් සම්පත් පරිශීලනයෙන් පහත ක්‍රියාකාරකම් සම්පූර්ණ කරන්න.** අවශ්‍ය තැන්හි දී වැඩිහිටියෙකුගේ සහය ලබා ගන්න

ක්‍රියාකාරකම 5.1

අවශ්‍ය ද්‍රව්‍ය :- පොකුරු වදමල් තැම්බූ ජලය, දෙහි යුෂ, විනාකිරි, සබන් දියර, හුනු දියර, අළු දිය කළ ජලය, ලුණු ද්‍රාවණය, ජලය

5.2 රූපය ▲ පොකුරු වද පුෂ්පයක්

ක්‍රමය :-

- පොකුරු වද මල් ජලයේ තම්බා ද්‍රාවණයක් පිළියෙල කරන්න.
- පහත වගුවේ සඳහන් ජලීය ද්‍රාවණවල සමාන පරිමා (2 ml පමණ) වෙන වෙනම පරීක්ෂා නළවලට දමන්න.
- වදමල් යුෂ තම්බා සාදගත් ද්‍රාවණයේ බිංදු දෙක බැගින් එම පරීක්ෂා නළවලට එකතුකර හොඳින් මිශ්‍ර කරන්න.
- ලැබෙන නිරීක්ෂණ පහත ආකාර වගුවක සටහන් කරන්න.

5.1 වගුව ▼

ජලීය ද්‍රාවණය	අම්ලද භස්ම ද උදාසීන ද යන බව	වදමල් යුෂ සමඟ ලබා දෙන වර්ණය
දෙහි යුෂ	අම්ල	
විනාකිරි	අම්ල	
සබන් දියරය	භස්ම	
හුනු දියරය	භස්ම	
අළු මිශ්‍ර කරන ලද ජලය	භස්ම	
ලුණු ද්‍රාවණය	උදාසීන	
ජලය	උදාසීන	

පරිසරයේ ඇති ද්‍රව්‍යවලින් දර්ශක කිහිපයක් සාද ගන්න. එම දර්ශකවලින් බිංදු කිහිපය බැගින් වගුවේ දක්වෙන ද්‍රව/ද්‍රාවණවලට එකතු කරන්න. නිරීක්ෂණය වන වර්ණය වගුවේ අදළ තැන සටහන් කරන්න.

5.2 වගුව ▼

ද්‍රව/ද්‍රාවණ	සාදා ගත් දර්ශක			
	කහ තැම්බූ ජලය			
දෙහි යුෂ				
විනාකිරි				
හුනු දියරය				
සබන් දියර				
ෂැම්පු ද්‍රාවණයක්				
සෝඩා වතුර				
අවර්ණ සිසිල් බීම				
ලුණු ද්‍රාවණය				
සීනි ද්‍රාවණය				
ග්ලූකෝස් ද්‍රාවණය				
භූමිතෙල්				