



විෂය - විද්‍යාව

සතිය - දෙසැම්බර් I

ශ්‍රේණිය - 10

සැකසුම - K.G.S. කිරිවන්දෙනිය මිය, කැ/දෙහි/නෙවිස්මියර් ඉහළ ම.වි.

3වන වාරය - පුනරීක්ෂණ අභ්‍යාස

හිස්තැන් සම්පූර්ණ කරමින් අධ්‍යයනය කරන්න.

පදාර්ථයේ සිදුවන වෙනස්වීම්, භෞතික විපර්යාස හා රසායනික විපර්යාස ලෙස ආකාර දෙකකි.

- භෞතික විපර්යාස - යම් පදාර්ථයක සංයුතිය වෙනස්කමකට ලක් නොවී, එහි පවතින අංශුවල සැකැස්ම/ පවතින ස්වභාවය පමණක් වෙනස්වීම.

උදා - 1. කඩදාසියක් කුඩා කැබලි වලට වෙන් කිරීම.

2. -----

3. -----

- රසායනික විපර්යාස - යම් පදාර්ථයක සංයුතිය වෙනස් වී නව ද්‍රව්‍ය සෑදීම.

උදා - 1. කඩදාසි කොළයක් දහනය කළවිට නව ද්‍රව්‍යයක් වන අළු සහ දුම් සෑදීම.

2. -----

3. -----

- රසායනික ප්‍රතික්‍රියාවක් සිදු වූ බව තහවුරු කිරීමට සාක්ෂි ඇත.

ඒවා නම් - 1. රත්වීම.

2. වායු බුබුළු පිට වීම.

3. -----

4. -----

5. -----

රසායනික විපර්යාස සඳහා සහභාගිවන ද්‍රව්‍ය ප්‍රතික්‍රියක ලෙසද, රසායනික විපර්යාසය මගින් ඇතිවන ද්‍රව්‍ය ඵල ලෙස ද හැඳින්වේ.

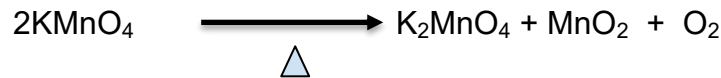


- පහත සඳහන් පරීක්ෂණ සලකා බලමින් දී ඇති වගුව සම්පූර්ණ කරන්න.

පරීක්ෂණ අංක 1 - මැග්නීසියම් පටි කැබැල්ලක් ඩැහි අඩුවෙන් අල්ලා දහනය කළ විට දීප්තිමත් දැල්ලක් සහිතව දැල්වේ. අවසානයේ සුදු කුඩක් ඉතිරි වේ.



පරීක්ෂණ අංක 2 - දම් පාට පොටෑසියම් පර්මැංගනේට් කැට ස්වල්පයක් කැකැරුම් නලයකට දමා රත්කර, නලය තුළට පුලිඟු කිරක් ඇතුල් කළ විට එය දීප්තිමත්ව දැල්වේ.



පරීක්ෂණ අංක 3 - නිල්පාට කොපර් සල්ෆේට් ද්‍රාවණයකට සින්ක් ලෝහ කැබැල්ලක් දැමූවිට, පෙර තිබූ නිල් පාට ක්‍රමයෙන් අඩුවී දුඹුරු පැහැ වේ.



පරීක්ෂණ අංක 4 - අවර්ණ බේරියම් ක්ලෝරයිඩ් ද්‍රාවණ ස්වල්පයක් පරීක්ෂණ නලයකට ගෙන එයට සෝඩියම් සල්ෆේට් ද්‍රාවණ ස්වල්පයක් දැමූවිට සුදු පැහැති අවක්ෂේපයක් ලැබේ.



පරීක්ෂණය	ප්‍රතික්‍රියක වල ස්වභාවය	ඵල වල ස්වභාවය
අංක 1	රිදී පාට ලෝහයකි.	සුදු පාට කුඩකි.
අංක 2		
අංක 3		
අංක 4		

- ගැලපෙන පරීක්ෂණ අංකය ඉහළින් තෝරා හිස්තැන් සම්පූර්ණ කරන්න.

- පරීක්ෂණ අංක රසායන විශේෂණ ප්‍රතික්‍රියාවකි.
- පරීක්ෂණ අංක යනු රසායනික සංයෝජන ප්‍රතික්‍රියාවකට උදාහරණයකි.
- ඒක විස්ථාපන ප්‍රතික්‍රියාවක් වන්නේ පරීක්ෂණ අංක ය.
- ද්විත්ව විස්ථාපන ප්‍රතික්‍රියාවකට උදාහරණයක් වන්නේ පරීක්ෂණ අංක ය.