පන්තිය: 12

විෂය: රසායන විද්‍යාව

සතිය: සැප්තැම්බර් 08-15

1.ඒකකය : ව්‍යුහය හා බන්ධන

2.ශිෂ්‍යයා කළ යුතු කාර්යයන්:

- අ.පො.ස. උ.පෙළ රසායන විද්‍යා සම්පත් පොත පිටු අංක 75-88හොඳින් අධ්‍යයනය කරන්න.
- මෙම පාඩමට අදාළව ඊ නැණ පියස , ඊ තාක්ෂලාව වෙබ් සයිට් වලට පිවිස වැඩිදුර හැදෑරීම් කරන්න.
- ඒවායේ ඇතුලත් ආදර්ශ ප්‍රශ්නවලට පිළිතුරු සපයන්න.

3.ඉහත ක්‍රියාකාරකම් සඳහා උපයෝගී කරගත හැකි ඉගෙනුම් ආධාරක

ඊ නැණ පියස

https://www.enenapiyasa.lk/lms/course/view.php?id=548

ඊ තක්ෂලාව

https://www.e-thaksalawa.moe.gov.lk/moodle/course/view.php?id=789#section-2

https://youtu.be/PfhCg3SwBew?list=PLlyv4_Vxwl-yD1-RyQyaN5ZHqAG6_ET14

https://youtu.be/bWHfL3y80KE?list=PLlyv4_Vxwl-yD1-RyQyaN5ZHqAG6_ET14

https://youtu.be/9wlzQF_Dq4U?list=PLlyv4_Vxwl-yD1-RyQyaN5ZHqAG6_ET14

https://youtu.be/Qt2mWdhQk4w?list=PLlyv4_Vxwl-yD1-RyQyaN5ZHqAG6_ET14

අමතර පොත්: රසායන විද්‍යා සම්පත් පොත (ව්‍යුහය හා බන්ධන)

4.ඉගෙනුම් ඵල

- සුදුසු නිදසුන් භාවිත කර ද්විතීයික අන්තර්කියා ආකාර විස්තර කරයි.
- ද්‍රව්‍යයක පවත්නා ද්විතීයික අන්තර්ක්‍රියාවල ස්වභාවය හා එහි භෞතික ගුණ අතර සම්බන්ධතාව ඉස්මතු කර පෙන්වයි.
- 15, 16 සහ 17 කාන්ඩ වල මූලද්‍රව්‍ය හයිඩ්‍රයිඩවල ද්‍රවාංක කෙරෙහි හයිඩ්‍රජන්
- බන්ධනවල බලපෑම පැහැදිළි කරයි.
- ද්විතීයික අන්තර්ක්‍රියාවල වැදගත්කම සහ පදාර්ථයේ භෞතික අවස්ථා සඳහා එහි බලපෑම ප්‍රකාශ කරයි.
- සුදුසු උදාහරණ මඟින් අණුක දැලිසක පිළියෙල වීම පැහැදිලි කරයි.
- දැලිස් ව්‍යුහවල ලක්ෂණ පුරෝකථනය කරයි.