

පන්තිය: 12

විෂය: රසායන විද්‍යාව

සතිය: අගෝස්තු 23-31

1.ඒකකය : ව්‍යුහය හා බන්ධන

2.ශිෂ්‍යයා කළ යුතු කාර්යයන්:

- අ.පො.ස. උ.පෙළ රසායන විද්‍යා සම්පත් පොත පිටු අංක 43-52හොඳින් අධ්‍යයනය කරන්න.
- මෙම පාඩමට අදාළව ඊ නැණ පියස , ඊ තාක්ෂලාව වෙබ් සයිට් වලට පිවිස වැඩිදුර හැදෑරීම් කරන්න.
- ඒවායේ ඇතුළත් 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://www.e-thaksalawa.moe.gov.lk/moodle/mod/hvp/view.php?id=33757>

https://youtu.be/iInqLgxVUUK?list=PLIyv4_Vxwl-yD1-RyQyaN5ZHqAG6_ET14

https://youtu.be/bWHfL3y80KE?list=PLIyv4_Vxwl-yD1-RyQyaN5ZHqAG6_ET14

අමතර පොත්: රසායන විද්‍යා සම්පත් පොත (පරමාණුක ව්‍යුහය)

4.ඉගෙනුම් ඵල

- රසායනික බන්ධන සෑදීම සඳහා සංයුජතා කවච ඉලෙක්ට්‍රෝන සහභාගි වන බව අවබෝධ කර ගැනීමට රසායනික බන්ධන විමර්ශනය කරයි.
- ඉලෙක්ට්‍රෝන හවුල් කර ගනිමින් සහසංයුජ බන්ධන සෑදීම පැහැදිලි කරයි.
- තනි බන්ධන හා බහු බන්ධන හඳුන්වා දෙයි.
- ලුවීස් ව්‍යුහ ඇදීමේ දී භාවිත වන නීති පැහැදිලි කරයි
- සහ සංයුජ අණු හා අයන කාණ්ඩ සඳහා ලුවීස් ව්‍යුහ අඳියි.
- බන්ධනයට සහභාගි වන පරමාණුවල විද්‍යුත් සෘණතා වෙනස අනුව බන්ධන නිර්ද්‍රවීය සහසංයුජ බන්ධන, ද්‍රවීය සහසංයුජ බන්ධන හා අයනික බන්ධන ලෙස සන්සන්දනය කරයි.
- සුදුසු නිදසුන් දෙමින් ද්‍රාවීකරණය හා ද්විධ්‍රැව සුර්ණය යන සංකල්ප ඇසුරෙන් ද්‍රාවීය සහසංයුජ
- බන්ධනය සහ අණුවල ද්‍රාවීයතාව විස්තර කරයි
- සංගත / දායක බන්ධන සෑදීම පැහැදිලි කරයි.
- අයනික බන්ධන සෑදීම පැහැදිලි කරයි.
- අයනික දැලිස්වල ව්‍යුහය හා භෞතික ලක්ෂණ NaCl නිදසුන් ලෙස ගනිමින් පැහැදිලි කරයි
- කැටායනයේ ද්‍රාවීකරණ බලය හා ඇනායනයේ ද්‍රාවණශීලතාව පදනම් කර ගනිමින් අයනික
- බන්ධනයක සහසංයුජ ලක්ෂණය සුදුසු උදාහරණ ගනිමින් පැහැදිලි කරයි.
- සංයෝගවල අයනික ලක්ෂණ හා සහසංයුජ ලක්ෂණ සන්සන්දනය කරයි.
- ලෝහක බන්ධනයක ව්‍යුහය පැහැදිලි කරයි.
- සහසංයුජ, අයනික හා ලෝහක බන්ධන ප්‍රාථමික අන්තර්ක්‍රියා ලෙස සඳහන් කරයි