පන්තිය: 12

විෂය: රසායන විද්‍යාව

සතිය: ඔක්තෝබර් 23-31

1.ඒකකය : ශක්ති විද්‍යාව

2.ශිෂ්‍යයා කළ යුතු කාර්යයන්:

- මෙම පාඩමට අදාළව ඊ නැණ පියස , ඊ තාක්ෂලාව වෙබ් සයිට් වලට පිවිස වැඩිදුර හැදෑරීම් කරන්න.
- ඒවායේ ඇතුලත් ආදර්ශ ප්‍රශ්නවලට පිළිතුරු සපයන්න.
- සම්පත් පොත (ශක්ති විද්‍යාව) අධ්‍යයනය කරන්න

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-5

https://www.e-thaksalawa.moe.gov.lk/moodle/mod/hvp/view.php?id=35807

https://youtu.be/Ju0EpCIlhjA?list=PLlyv4_Vxwl-yD1-RyQyaN5ZHqAG6_ET14

https://youtu.be/X0EwqCJLE_c?list=PLlyv4_Vxwl-yD1-RyQyaN5ZHqAG6_ET14

4.ඉගෙනුම් ඵල

විත්ති ගුණ හා සටනා ගුණ විස්තර කරයි.

- පද්ධතිය, වටපිටාව (පරිසරය), සීමාව සංවෘත පද්ධතිය, විවෘත පද්ධතිය හා ඒකලිත පද්ධතිය යන පද අර්ථ දක්වයි.
- සංශුද්ධ ද්‍රව්‍යවල සහ ද්‍රාවණවල සම්මත අවස්ථා (ඝන, ද්‍රව, වායු) ප්‍රකාශ කරයි.
- පද්ධතියක අවස්ථාව හා අවස්ථා ශ්‍රිත අර්ථ දක්වයි.
- ප්‍රතික්‍රියාවක එන්තැල්පි විපර්යාසය පැහැදිළි කරයි.
- එන්තැල්පිය, අවස්ථා ශ්‍රිතයක් හෙවත් තාපගතික ගුණයක් ලෙස විස්තර කළ හැකි බවත් තාපය අවස්ථා ශ්‍රිතයන් නොවන බවත් විස්තර කරයි.
- ΔH හි ඒකක වාර්තා කරන්නේ ප්‍රතික්‍රියාව සිදුවන ඒකක ප්‍රමාණය අනුව (kJ mol-1) හෝ අවතල ප්‍රමාණය අනුව kJ වලින් බව සඳහන් කරයි.
- ප්‍රතික්‍රියාවල එන්තැල්පි විපර්යාස පහත සමීකරණය භාවිතයෙන් ගණනය කරයි.

ΔH = H (අවසාන) - H (ආරම්භක)

- ප්‍රතික්‍රියාවල සම්මත එන්තැල්පි විපර්යාස පහත සමීකරණය භාවිතයෙන් ගණනය කරයි.

ΔH0 = H0 (අවසාන) - H0 (ආරම්භක)

බෝන් - හේබර් චක්‍රය ගොඩ නැගීම සඳහා අදාළ වන එන්තැල්පි විපර්යාස අර්ථ දක්වයි.

- අයනික සංයෝගවල දැලිස් එන්තැල්පිය නිර්ණය කිරීම සඳහා බෝන් - හේබර් චක්‍රය ගොඩ නගියි.
- බෝන් - හේබර් චක්‍රය භාවිතයට ගනිමින් සම්මත දැලිස් එන්තැල්පිය ගණනය කරයි.
- එන්තැල්පි සටහන් භාවිතයට ගනිමින් සම්මත දැලිස් එන්තැල්පිය ගණනය කරයි.
- දෙවන සහ තුන්වන ආවර්ථවල මූල ද්‍රව්‍යවල ඉලෙක්ට්‍රෝනකරණ එන්තැල්පිය විචලනය වන ආකාරය පැහැදිළි කරයි.