පන්තිය: 12

විෂය: රසායන විද්‍යාව

සතිය: අගෝස්තු 01-07

1.ඒකකය : පරමාණුක ව්‍යුහය

2.ශිෂ්‍යයා කළ යුතු කාර්යයන්:

- අ.පො.ස. උ.පෙළ රසායන විද්‍යා සම්පත් පොත පිටු අංක 01-18හොඳින් 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-1

https://www.e-thaksalawa.moe.gov.lk/moodle/mod/hvp/view.php?id=33745

https://www.e-thaksalawa.moe.gov.lk/moodle/mod/hvp/view.php?id=33747

https://www.e-thaksalawa.moe.gov.lk/moodle/mod/hvp/view.php?id=33742

https://www.e-thaksalawa.moe.gov.lk/moodle/mod/hvp/view.php?id=33975

අමතර පොත්: රසායන විද්‍යා සම්පත් පොත (පරමාණුක ව්‍යුහය)

4.ඉගෙනුම් ඵල

- කැතෝඩ කිරණ ආදර්ශනය කිරීමෙන් පසු නිරීක්ෂණය ලියා දක්වයි.
- කැතෝඩ කිරණවල ගුණ සාකච්ඡා කරයි.
- පරමාණුව හා උපපරමාණුක අංශු විස්තර කරයි.
- රදර්ෆර්ඩ් ආකෘතිය (රන්පත් පරීක්ෂාව) විස්තර කරයි.
- පරමාණුක ක්‍රමාංකය හා ස්කන්ධ ක්‍රමාංකය (නියුක්ලියෝන අංකය) සඳහන් කරයි.
- සමස්ථානික අර්ථ දැක්වීම සඳහා පරමාණුක න්‍යෂ්ටියට ප්‍රෝටෝන හා නියුට්‍රෝනවල දායකත්වය පැහැදිලි කරයි.
- නියුක්ලයිඩ සඳහන් කරයි.
- මූලද්‍රව්‍යයක සාපේක්ෂ පරමාණුක ස්කන්ධය භාවිත කරමින් සරල ගණනය කිරීම් සිදු කරයි.
- ස්වභාවය අවබෝධ කර ගැනීම සඳහා විද්‍යාඥයන් විසින් දරන ලද ප්‍රයත්න අගය කරයි.
- ඩි බ්‍රෝග්ලි සමීකරණය සඳහන් කරයි
- නිදසුන් ඇසුරින් ඉලෙක්ට්‍රෝනයේ අංශු- තරංග ද්වෛත ස්වභාවය විස්තර කිරීමට ඩි බ්‍රෝග්ලි සමීකරණය යොදාගනී.
- තරංගවල ගුණ විස්තර කරන භෞතික රාශි නම් කර ඒවා අතර සම්බන්ධතා ප්‍රකාශ කරයි
- විද්‍යුත් - චුම්බක තරංග යනු කුමක් දැයි සඳහන් කරයි.
- $h=mv$ භාවිත කරමින් සරල ගැටලු විසඳයි.
- විද්‍යුත් - චුම්බක වර්ණාවලියේ විවිධ පරාස නම් කරයි.