

පන්තිය: 12

විෂය: රසායන විද්‍යාව

සතිය: ඔක්තෝබර් 08-15

1. ඒකකය : පදාර්ථයේ වායුමය අවස්තාව

2. ශිෂ්‍යයා කළ යුතු කාර්යයන්:

- මෙම පාඨමට අදාළව ඊ නැණ පියස , ඊ තාක්ෂලාව වෙබ් සයිට් වලට පිවිස වැඩිදුර හැදෑරීම් කරන්න.
- ඒවායේ ඇතුළත් ආදර්ශ ප්‍රශ්නවලට පිළිතුරු සපයන්න.
- සම්පත් පොත (පදාර්ථයේ වායුමය අවස්තාව) 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 තාක්ෂලාව

<https://www.e-thaksalawa.moe.gov.lk/moodle/course/view.php?id=789#section-4>

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

https://youtu.be/rse7zZBbcw0?list=PLlyv4_Vxwl-yD1-RyQyaN5ZHqAG6_ET14

<https://www.e-thaksalawa.moe.gov.lk/moodle/mod/hvp/view.php?id=33771>

4. ඉගෙනුම් ඵල

වායුවල අණුක වාලක වාදයේ එන උපකල්පන ප්‍රකාශ කරයි.

- වායුවක පීඩනය කෙරෙහි බලපාන සාදක විස්තර කරයි.
- මධ්‍යන්‍ය වේගය C, වර්ග මධ්‍යන්‍ය වේගය C² හා වර්ග මධ්‍යන්‍ය මූල වේගය C² සඳහා ප්‍රකාශන ලියා දක්වයි.
- වායු පිළිබඳ වාලක අණුක සමීකරණය ප්‍රකාශ කර එහි පද විස්තර කරයි.
- වායු පිළිබඳ මැක්ස්වෙල් - බෝල්ට්ස්මාන් වක්‍රවලින් ඉදිරිපත් කෙරෙන තොරතුරු විස්තර කරයි.
- උෂ්ණත්වය හා මවුලික ස්කන්ධය අනුව මැක්ස්වෙල් - බෝල්ට්ස්මාන් වක්‍රවල සිදුවන විචලනය පැහැදිලි කරයි. ආංශික පීඩනය යන පදය පැහැදිලි කරයි.
- ඩෝල්ටන්ගේ ආංශික පීඩන නියමය ප්‍රකාශ කරයි.
- පරිපූර්ණ වායු සමීකරණයෙන් ඩෝල්ටන්ගේ ආංශික පීඩන නියමය ව්‍යුත්පන්න කරයි.
- ඩෝල්ටන්ගේ ආංශික පීඩන නියමය ආශ්‍රිත ගැටලු විසඳයි.