පන්තිය: 13

විෂය: රසායන විද්‍යාව

සතිය: ඔක්තෝබර් 08-15

1.ඒකකය : චාලක රසායනය

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 (චාලක රසායනය) අධ්‍යයනය කරන්න

3.ඉහත ක්‍රියාකාරකම් සඳහා උපයෝගී කරගත හැකි ඉගෙනුම් ආධාරක

ඊ නැණ පියස

https://www.enenapiyasa.lk/lms/course/view.php?id=553

ඊ තක්ෂලාව

https://www.e-thaksalawa.moe.gov.lk/moodle/course/view.php?id=789#section-11

https://youtu.be/m7INf6xEYFY?list=PLlyv4_Vxwl-z1vfD7icmj0hQs9GY_CXJm

https://youtu.be/cNsehQ8ntVQ?list=PLlyv4_Vxwl-z1vfD7icmj0hQs9GY_CXJm

https://youtu.be/sP3XO4fBJjg?list=PLlyv4_Vxwl-z1vfD7icmj0hQs9GY_CXJm

4.ඉගෙනුම් ඵල

සුදුසු ප්‍රස්ථාර අනුසාරයෙන් ප්‍රතික්‍රියාවක ආරම්භක ශීඝ්‍රතාව, ක්ෂණික ශීඝ්‍රතාවය සහ මධ්‍යන්‍ය ශීඝ්‍රතාව නිරූපණය කරයි.

- දෙන ලද ප්‍රතික්‍රියාවක් සඳහා එහි පෙල හා සාන්ද්‍රණය එම ප්‍රතික්‍රියාවේ ශීඝ්‍රතාවය කෙරෙහි බලපාන ආකාරය පැහැදිළි කරයි.
- ප්‍රතික්‍රියාවක ශීඝ්‍රතා නියමය ශීඝ්‍රතාව ලෙස අර්ථ දක්වයි.
- සීඝ්‍රතා නියමයේ ඇති පද අර්ථ දක්වයි
- ශූන්‍ය පෙළ, පළමු වැනි පෙළ හා දෙවැනි පෙළ ප්‍රතික්‍රියා සඳහා ශීඝ්‍රතා නියමයේ සමීකරණ ලියා දක්වයි.
- ශූන්‍ය පෙළ, පළමු වැනි පෙළ හා දෙවැනි පෙළ ප්‍රතික්‍රියා සඳහා ශීඝ්‍රතා නියතයෙහි ඒකක (පරිමේය SI ඒකක හා පරිමේය නොවන SI ඒකක) ව්‍යුත්පන්න කරයි.
- ප්‍රතික්‍රියාවක සමස්ත පෙළ අර්ථ කථනය කරයි. ශූන්‍ය පෙළ පළමු වැනි පෙළ හා දෙවැනි පෙළ ප්‍රතික්‍රියාවල ශීඝ්‍රතාව කෙරෙහි සාන්ද්‍රණයේ බලපෑම ප්‍රස්තාරික ව පෙන්නුම් කරයි.
- ප්‍රතික්‍රියාවක අර්ධ ජීව කාලය, t 1/2 අර්ථ කථනය කරයි.
- පළමු වැනි පෙළ ප්‍රතික්‍රියාවක අර්ධ ජීව කාලය සාන්ද්‍රණය මත රඳා නොපවතින බව පැහැදිලි කරයි.
- විවිධ පෙළවලට අයත් ප්‍රතික්‍රියා සඳහා උදාහරණ සපයයි.
- ශූන්‍ය පෙළ, පළමු වැනි පෙළ හා දෙවැනි පෙළ ප්‍රතික්‍රියා විදහා දක්වීම සඳහා පරීක්ෂණ සිදු කරයි.
- පරීක්ෂණාත්මක ව ලබා ගත් දත්ත භාවිත කරමින් විවිධ ප්‍රතික්‍රියක සඳහා ඊට අදාළ ප්‍රතික්‍රියා පෙළ නිර්ණය කරයි.
- ශීඝ්‍රතා නියමය හා ප්‍රතික්‍රියා පෙළ ආශ්‍රිත ගැටලු විසඳයි.