පන්තිය: 13

විෂය: රසායන විද්‍යාව

සතිය: ඔක්තෝබර් 23-31

1.ඒකකය : සමතුලිතතාවය

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 (සමතුලිතතාවය) 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-12

https://youtu.be/MLHH6282yx8?list=PLlyv4_Vxwl-z1vfD7icmj0hQs9GY_CXJm

https://youtu.be/gRIKzip3cBc?list=PLlyv4_Vxwl-z1vfD7icmj0hQs9GY_CXJm

4.ඉගෙනුම් ඵල

සංවෘත පද්ධතියක සිදුවන ප්‍රතිවර්ත ප්‍රතික්‍රියා යොදා ගනිමින් ගතික සමතුලිතතාව පැහැදිලි කරයි.

• පද්ධතියක මහේක්ෂ ගුණ පද්ධතිය සමතුලිතතාවයට ළඟා වීමෙන් පසු වෙනස් නොවන බව සඳහන් කරයි.

• සමතුලිතතාවේ පවත්නා පද්ධති විස්තර කිරීම සඳහා අවස්ථා විපර්යාස, ද්‍රාවණවල සමතුලිතතා, රසායනික පද්ධති, අයනික පද්ධති, අල්ප වශයෙන් ද්‍රාව්‍ය පද්ධති හා ඉලෙක්ට්‍රෝඩ වැනි භෞතික හා රසායනික ක්‍රියාවලි නිදසුන් ලෙස භාවිත කරයි.

• සමතුලිතතා නියමය සඳහන් කරයි.

• සමජාතීය හා විෂමජාතීය පද්ධති සඳහා සමතුලිතතා නියත (Kp, Kc) ලියා දක්වයි.

• Q අර්ථ දක්වයි.

• Q හා k සන්සන්දනය කරයි.

• පද්ධතියක සමතුලිතතා නියතය, නියත උෂ්ණත්වයේ දී වෙනස් නොවී පවතින බව ප්‍රකාශ කරයි.

• Kp, Kc හා Q අතර සම්බන්ධතාව ව්‍යුත්පන්න කරයි.

• සමතුලිතතා ලක්ෂ්‍යය පැහැදිලි කරයි.

• සමතුලිතතා ලක්ෂ්‍ය කෙරෙහි පීඩනය උෂ්ණත්වය හා උත්ප්‍රේරකවල බලපෑම විස්තර කරයි.