පන්තිය: 13

විෂය: රසායන විද්‍යාව

සතිය: නොවැම්බර් 01-07

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

https://youtu.be/Wm8dgp_qeKs?list=PLlyv4_Vxwl-z1vfD7icmj0hQs9GY_CXJm

https://youtu.be/GRim6LS3ajk?list=PLlyv4_Vxwl-z1vfD7icmj0hQs9GY_CXJm

https://youtu.be/6QMf9HqQvug?list=PLlyv4_Vxwl-z1vfD7icmj0hQs9GY_CXJm

4.ඉගෙනුම් ඵල

ලේ චැටලියර් මූලධර්මය සඳහන් කරයි.

- සාන්ද්‍රණය, පීඩනය හා උෂ්ණත්වය යන බාහිර බලපෑමකට යටත් කරන ලද සමතුලිත පද්ධතියක් කෙරෙහි ලේ චැටලියර් මුලධර්මයේ බලපෑම පුරෝකථනය කරයි.
- $K_p = K_c (R\,)^{\Delta n}$ පදනම් වූ ගැටලු විසඳයි.
- $Fe^{3+}$/ $SCN^-$ සමතුලිත පද්ධතිය කෙරෙහි සාන්ද්‍රණය බලපෑම පරීක්ෂා කරයි.
- $NO_2$/ $N_2O_4$ සමතුලිත පද්ධතිය කෙරෙහි උෂ්ණත්වයේ බලපෑම පරීක්ෂා කරයි.

සුදුසු නිදසුන් ඇසුරින් ආහීනියස් වාදය, බ්‍රෝන්ස්ටඩ් - ලෝරි වාදය හා ලුවිස් වාදය පැහැදිලි කරයි.

- අම්ල හා හෂ්ම, දුබල හා ප්‍රබල ලෙස ගොනු කර දක්වයි.
- සංයුග්මක අම්ල හා භස්ම පැහැදිළි කරයි.
- ජලයේ ස්වයං අයනීකරණය සලකමින් $K_w$ සඳහා ප්‍රකාශනය ලියා දක්වයි.
- $K_a$ හා $K_b$ සඳහා ප්‍රකාශන ඉදිරිපත් කරයි.
- $K_a$, $K_b$ හා තනුකරණ නියමය සඳහා සමීකරණ ව්‍යුත්පන්න කරයි.
- සංයුග්මක අම්ල-භස්ම යුගලවල $K_a$ හා $K_b$ අතර සම්බන්ධතාව ව්‍යුත්පන්න කරයි.
- $K_w$, $K_b$ හා $K_b$ භාවිත කරමින් ගැටලු විසඳයි.