






බහුවරණ සඳහා වැදගත් කරුණු කීපයක්.


 ඉලෙක්ට්‍රෝන වල ශක්තිය සංසන්දනය කිරීමට දී ඇති අවස්තාවල ඉලෙක්ට්‍රෝන වල $(n + L)$ අගය වැඩිවන විට ඉලෙක්ට්‍රෝනයේ ශක්තිය වැඩිවේ. $(n+L)$ අගය සමාන වන විටකදී n අගය වැඩි ඉලෙක්ට්‍රෝනයේ ශක්තිය වැඩිය.


 Al සිට Ga දක්වා යාමේදී පමනක් පරමාණුක අරය අඩුවේ. මෙය අරය අපගමනය වන අවස්තාවකි.

 දෙවන ආවර්තයේ මූලද්‍රව්‍යයන් අතර විද්‍යුත් සෘණතා අගයන් අනු වෙනසවල් සමාන වන අතර එම වෙනස පෝලින් පරිමානය අනුව 0.5 ක් වේ.


 15, 16, 17 කාන්ඩවල පහලට යාමේදී විද්‍යුත් සෘණතාව ක්‍රමවත්ව අඩුවේ අනෙක් කාන්ඩවල ක්‍රමවත් අඩුවීමක් නැත.


 දෙවන ආවර්තයේ සනත්වය වැඩිම B වේ.

 විද්‍යුත් s ඉලෙක්ට්‍රෝන අන්තර්ගත d ගොනුවේ වී පලමු ශ්‍රේණියේ මූලද්‍රව්‍ය 2 කි. Cr, Cu

 විද්‍යුත් ඉලෙක්ට්‍රෝන එකක් පමනක් අඩංගු d ගොනුවේ පලමු ශ්‍රේණියේ මූලද්‍රව්‍යයන් :- Sc, Cu

 අයනික සංයෝග, සම පරමාණුක හා විශම පරමාණුක සංයෝගවල ද්විතීයික අන්තර්ක්‍රියා නැත.

 දැලිස් ශක්තිය සසඳන විට පලමුව ආරෝපණ ගුණිතයද දෙවනුව අයනවල අරයන් සැලකිය යුතුය.

 යම් අනුවක පරමාණුවක් වටා හැඩය වතුස්තලීය වන විට බොහෝවිට එහි පරමාණුවලින් දෙකක් එකම තලයට නොපැමිණේ.

☞ වායුවක මධ්‍යන්‍ය වේගය, වර්ග මධ්‍යන්‍ය මූල ප්‍රවේගයට ආසන්න වශයෙන් සමාන වේ.

☞ එන්තැල්පිය මනින්නේ නියත් පීඩනය යටතේ මිස නියත පරිමාවක් යටතේ නොවේ..

☞ එන්තැල්පිය රදා පවතින සාදක

- 1- පීඩනය
- 2- උෂ්ණත්වය
- 3- ප්‍රතික්‍රියක හා ප්‍රතිඵල වල භෞතික අවස්තාව
- 4- ද්‍රව්‍ය ප්‍රමාණය

☞ 25 C දී එන්තැල්පිය ,එන්ට්‍රොපිය හා ගිබ්ස් ශක්තිය යන තුනම ශුන්‍ය වන ප්‍රබේද 2කි.

- 1 - H^+ (aq)
- 2- ඉලෙක්ට්‍රෝන

☞ C_6H_6 , C_2H_4 වැනි සංයෝගවල උත්පාදන එන්තැල්පිය ධන අගයක් වුවද එම සංයෝග ස්තෘප්‍ය වේ.


☞ දැලිස් එන්තැල්පිය සඳහා දැලිස තුල අයන සකස් වී ඇති ආකාරය ,අයනවල ස්කන්ධය බලනොපායි.


☞ ඔක්සයිඩයේ කේන්ද්‍ර පරමාණුවේ ඔක්සිකරණ අංකයට අනුරූප ඔක්සි අම්ලයක් තිබියදීත් ජලය සමග ප්‍රතික්‍රියාකර එය ලබා නොදෙන එකම ඔක්සයිඩය SiO_2 වේ.


☞ CF_3COOH ප්‍රබල අම්ලයකි.


☞ ආවර්තිතා වගුවේ සියලු කාන්ඩ වල පලමු මූලද්‍රව්‍ය එම කාන්ඩයේ අතික් මූලද්‍රව්‍ය වලට වඩා වෙනස් ලක්ෂණ දරයි.


☞ P ට -1 හා +3 යන ඔක්සිකරණ අවස්තාවලින් ව්‍යුත්පන්නවන සංයෝග නැත.


 d ගොනුවේ සියලු සල්ෂේට් ජල ද්‍රාව්‍ය වේ.


 d ගොනුවේ බොහෝ මූලද්‍රව්‍ය වලට ධන ඔක්සිකරණ අංක තිබුණද ඇතැම්විට ශුන්‍යය හෝ ඍන ඔක්සිකරණ අංක පවතී.


 4 වන ආවර්තයේ d ගොනුවේ පිහිටන Zn වලට වඩා එම ආවර්තයේ s ගොනුවේ පිහිටි Ca වල ද්‍රවාංකය වැඩිය.


 ආවර්තිතා වගුවේ සියලු මූලද්‍රව්‍යයන් අතරින් ඉහලම විද්‍යුත් ඍන්තායකයකතාව Ag පෙන්වන අතර d ගොනුවේ මූලද්‍රව්‍යයන් අතරින් ඉහලම ඍන්තායකයකතාව Cu පෙන්වයි.


 12 (අයඩීන්) වලට වඩා ජලයේ තාපාංකය අඩුය.

 මිනිරන් දියමන්ති බවට පත්වීමේ ප්‍රතික්‍රියාව සඳහා ශිඛස්ශක්ති විපර්යාසය ඍන අගයක් වුවද ප්‍රතික්‍රියාවේ සක්‍රීයන ශක්තිය ඉතා ඉහල අගයක් නිසා ප්‍රතික්‍රියාව සිදුවීම සඳහා වසර ගනනක් ගතවේ.

 අනුකතාව මගින් ප්‍රතික්‍රියාවේ ශීග්‍රතාව නිර්ණය නොවේ

 ප්‍රතික්‍රියාවක පෙල අගය සෑමවිටම සෙවිය හැක්කේ පරීක්ශනාත්මකව පමණි .

 පොස්පරස් වල සියලු ඔක්සිඅම්ල දුබල අම්ල වේ.

 ඍන්තායකයකතා මිනුම් භාවිතයෙන් පමණක් අනුමානයක සමකතා ලක්ශය නිර්ණය කල හැක.

සාමාන්‍ය දර්ශක මගින් නිර්ණය කල හැක්කේ අනුමාපනයක අන්ත ලක්ශය පමණි.

 ද්‍රවවල ආකර්ෂණ බල ප්‍රබලතාව වායුවලට වඩා ප්‍රබල බැවින් ද්‍රවවල ගැටුම් ශීග්‍රතාව වායු වලට වඩා වැඩිය.