### 03. "d" ගොනුවේ මූල දුවා වල දුවාංක හා තාපාංක ඉහළ වේ.

- ලෝහක ආකෘතිය සෑදීමට හවුල් වන ඉලෙක්ටුෝන ගණන වැඩි බැවින් තටාකයේ වූ ඉලෙක්ටුෝන ඝනත්වය ඉහල වේ.
- එමෙන්ම කැටායන වල අරයද සාපේක්ෂව අඩුය.
- එම නිසා මෙම ලෝහ මහින් සැදෙන ලෝහක බන්ධනයේ පුහලතාව වැඩිය.
- එම නිසා අණු ඈත් කිරීම සාපේක්ෂව අසීරු බැවින් දුවාංක හා තාපාංක ඉහල වේ.

### 04. "d" ගොනුවේ මූල දුවා වල සණක්වය ඉතා ඉහළ වේ.

- S හා p ගොණු වල මූල දුවායන්ට සාපේක්ෂව මෙම මූල දුවා වල පරම්මාණුක පරිමාව සාපේක්ෂව අඩය.
- මේ නිසා ඒකක පරිමාවක ඇති පරමාණු ගණන වැඩිය.
- එම නිසා ඝණත්වය අධිකය.

# 05. "d"ගොනුවේ මූල දුවා<mark>ා වල</mark> විද<mark>ාූන්</mark> ස<mark>ෘණනාව s ගොනු</mark>වේ මූල දුවාායන්ට සාපේක්ෂව වැඩිය.

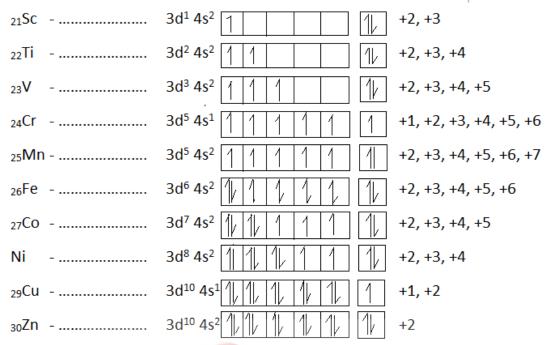
- "d"ගොනුවේ මූල දුවා ඉලෙක්ටෝන පිට කරමින් ධන අයන සෑදුවද ඒවායේ අයනීකරණ ශක්තීන් සාපේක්ෂව ඉහලය.
- එමෙන්ම සෑදෙන කැටායන බොහෝ විට ස්ථායී උච්ච වායු විනාහසයක නොපිහිටයි.
- මේ නිසා "s" ගොනුවේ මූල දුවා වලට සාපේක්ෂව ඉලෙක්ටුෝන පිට කිරීමේ හැකියාව අඩුය. එම නිසා විදාූත් ඍණතාව සාපේක්ෂව වැඩිය.

#### 06. "d" ගොනුවේ මුල දුවා විචලා ඔක්සිකරණ අංකපෙන්වයි.

- "s"හා "d" ගොනු වල මූල දුවා මෙන් නොව "d" ගොනුවේ මූල දුවා වල අනුයාත අයණීකරණ ශක්තීන්ගේ සාපේක්ෂ වැඩි වීම එතරම් විශාල නොවේ.
- මේ නිසා මෙම මූල දුවා වලට ඉලෙක්ටුෝන වැඩි ගණනක් ඉවත් කිරීමේ හැකියාව ඇත.
- එම නිසා ඔක්සිකරණ අංක වැඩි ගණනක් පෙන්වීමේ හැකියාව ඇත.

<sup>&</sup>quot;d"ගොනුවේ පුථම මුල දුවා වල ඔක්සිකරණ අංක:

ඔක්සිකරණ අංක



07. "d" ගොනුවේ ලෝහ ව<mark>ල ඔක්ස</mark>යිඩ බොහොමයක් භාෂ්මික නමුත් උභයගුණි හා ආම්ලික ඔක්සයිඩද "d" ගොණුවේ මූල දුවා මහින් සෑදේ.

උභයගුණි ඔක්සයිඩ

- MnO<sub>2</sub>, ZnO, VO<sub>2</sub>, Cr<sub>2</sub>O<sub>3</sub>

ආම්ලික ඔක්සයිඩ

- Mn<sub>2</sub>O<sub>7</sub>, CrO<sub>3</sub>, V<sub>2</sub>O<sub>5</sub>

### වැනේඩියම් හි ඔක්සයිඩ

ඔක්සයිඩය	ඔක්සිකරණ අ∘කය	ස්වභාවය
VO	+2	භාෂ්මික
V2O3	+3	භාෂ්මික
VO2	+4	උභයගුණී
V2O5	+5	ආම්ලික

## කෝමියම් හි ඔක්සයිඩ

ඔක්සයිඩය	ඔක්සිකරණ අ∘කය	ස්වභාවය
CrO	+2	දුබල භාෂ්මික
Cr2O3	+3	උභයගුණි
CrO2	+4	දුබල ආම්ලික
CrO3	+6	දුබල ආම්ලික