



STD 10– FIRST BELL – CHEMISTRY – READINESS CLASS-03

ഓക്സീകരണവും നിരോക്സീകരണവും

- ഇലക്ട്രോൺ നഷ്ടപ്പെടുന്ന പ്രവർത്തനമാണ് ഓക്സീകരണം eg: $Mg \rightarrow Mg^{2+} + 2e^{-}$
- ഇലക്ട്രോണിനെ സ്വീകരിക്കുന്ന പ്രവർത്തനമാണ് നിരോക്സീകരണം. eg: $Cl + 1e^{-} \rightarrow Cl^{-}$
-

ഗ്രൂപ്പ് നമ്പർ	ഓക്സീഡേഷൻ നമ്പർ	സംയോജകത
1	+1	1
17	-1	1
2	+2	2
16	-2	2
13	+3	3
15	-3	3
14	+4 or -4	4

രാസസൂത്രം

a) മഗ്നീഷ്യം ക്ലോറൈഡ്

${}_{12}Mg$: ഓക്സീഡേഷൻ നമ്പർ +2

${}_{17}Cl$: ഓക്സീഡേഷൻ നമ്പർ -1

ഓക്സീഡേഷൻ നമ്പർ പരസ്പരം മാറ്റി പാദാങ്കമായി എഴുതുക.



b) അലൂമിനിയം ഓക്സൈഡ്

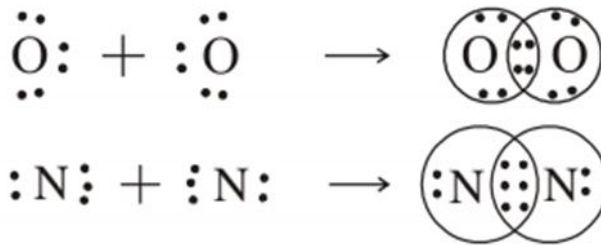
$_{13}\text{Al}$: ഓക്സിഡേഷൻ നമ്പർ +3

$_{8}\text{O}$: -2

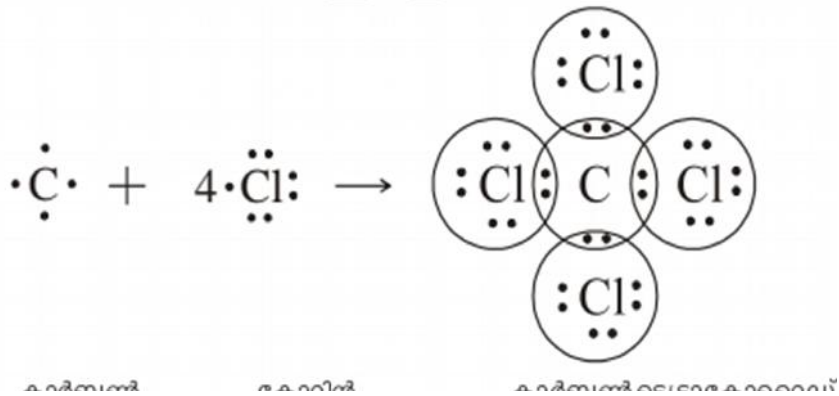
Al_2O_3

സഹസംയോജക ബന്ധനം (Covalent bonding)

- ഇലക്ട്രോൺ പങ്കു വയ്ക്കൽ മൂലമുണ്ടാകുന്ന രാസബന്ധനത്തെ സഹസംയോജക ബന്ധനം എന്നു പറയുന്നു.
- ഒരു ജോഡി ഇലക്ട്രോണുകൾ പങ്കു വെച്ചുണ്ടാകുന്ന ബന്ധനമാണ് ഏക ബന്ധനം.
- ദ്വി ബന്ധനം (രണ്ട് ജോഡി ഇലക്ട്രോണുകൾ) ത്രിബന്ധനം (3 ജോഡി ഇലക്ട്രോണുകൾ)



- കാർബൺ ടെട്രാ ക്ലോറൈഡ് രൂപീകരണം



തുടർ പ്രവർത്തനം

- മീതെയ്ൻ രൂപീകരണത്തിന്റെ ഇലക്ട്രോൺ ഡോട്ട് ഡയഗ്രാം വരയ്ക്കുക. CH_4

Prepared by:

Sakeena T
HST PS
Iringannur HSS Calicut