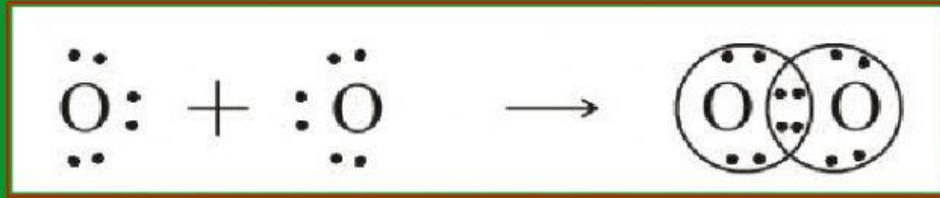


Study the diagram and answer.
ചിത്രം വിലയിരുത്തി ഉത്തരങ്ങൾ കണ്ടെത്തുക



1.Find the no. Of electrons in the outermost shell of these atoms.

ഈ ആറ്റങ്ങളുടെ ബാഹ്യതമ ഷെല്ലിൽ എത്ര ഇലക്ട്രോണുകൾ വീതം ഉണ്ട്?

3.How many electrons are needed for each atom for octet electronic configuration.

ഓരോ ആറ്റത്തിനും അഷ്ടക ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസമാകാൻ എത്ര ഇലക്ട്രോണുകൾ വീതം ആവശ്യമാണ്?

4.How many electron pairs are shared between the two atoms?

ഇവിടെ എത്ര ജോടി ഇലക്ട്രോണുകളെയാണ് പങ്കുവെച്ചിട്ടുള്ളത്?

5.Name the type of chemical bonding formed by sharing of electrons.

ഇലക്ട്രോൺ പങ്കുവെക്കൽ മൂലമുണ്ടാകുന്ന രാസ ബന്ധനത്തിന്റെ പേരെന്ത്?

6.Which type of covalent bonding is this?

ഏതു തരം സഹസംയോജക ബന്ധനമാണ് ഇവിടെയുള്ളത്?