

GEOMETRIA MOLECOLARE

da essa dipendono alcune

proprietà caratteristiche delle sostanze

per esempio

- polarità
- punto di fusione
- punto di ebollizione

descritta dal

modello VSEPR

dice che

tutte le coppie di elettroni attorno all'atomo tendono a respingersi

questa repulsione dà alla molecola la sua

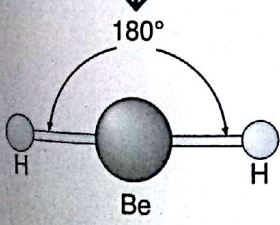
forma

i doppietti elettronici si dispongono secondo un

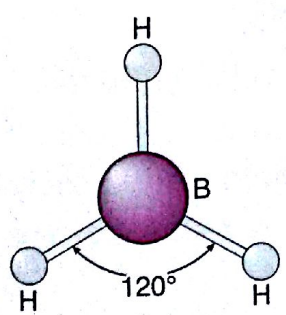
angolo di legame

può essere

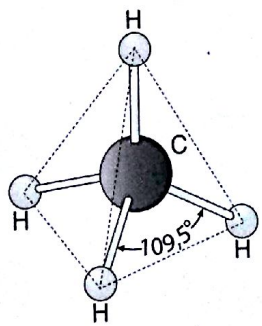
lineare



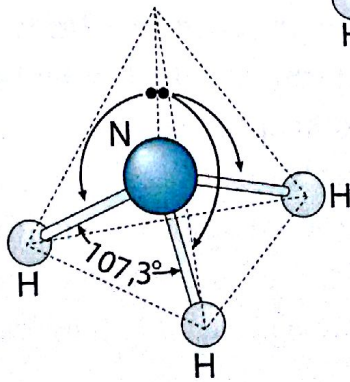
trigonale planare



tetraedrica



piramidale trigonale



a "V"

