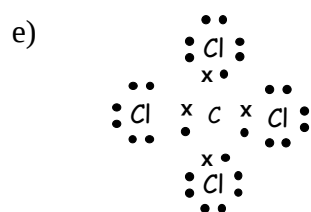
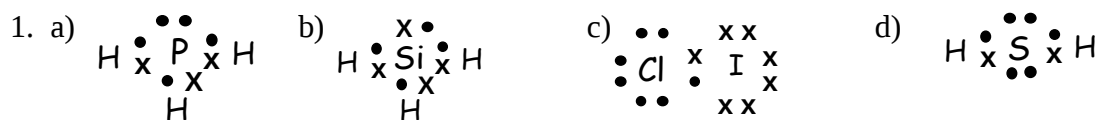


1.11 VSEPR Theory I Answers



2. a) i) 4 electron pairs ii) 2 bonding pairs iii) 2 lone pairs

b) i) 4 electron pairs ii) 4 bonding pairs iii) 0 lone pairs

c) i) 4 electron pairs ii) 3 bonding pairs iii) 1 lone pair

d) i) 5 electron pairs ii) 5 bonding pairs iii) 0 lone pairs

e) i) 4 electron pairs ii) 4 bonding pairs iii) 0 lone pairs

3. i) nitrogen pentahydride

ii) sulfur hexachloride

iii) beryllium dichloride

iv) carbon tetrafluoride

v) nitrogen pentahydride

vi) sulfur hexachloride and nitrogen pentahydride

vii) boron tribromide

