

1. 3
2. 2
3. शून्य zero
4. कोसेल और लुईस Kossel and Lewis
5. रासायनिक गुण सन्योजी इलेक्ट्रॉनों की संख्या पर निर्भर करते हैं
Chemical properties depends on valence electrons
6. आयनिक बंध ionic bond
7. सहसंयोजी बंध covalent bond
8. ग्रेफाइट, जो कार्बन का अपरूप है, बिजली का अच्छा संवाहक है
graphite, which is an allotrope of carbon is good conductor of electricity even though it has covalent bonds
9. आयनिक यौगिकों, में बहुत अधिक गलनांक और क्वथनांक होता है।
ionic compounds, have high melting and boiling points
10. आयनिक बंध ,पूर्ण इलेक्ट्रॉन हस्तांतरण द्वारा बनते हैं
Ionic bonds, are formed by complete transfer of electrons
11. इलेक्ट्रॉनों को साझा करने से सहसंयोजी बंध बनते हैं।
Covalent bonds, are formed by sharing of electrons

