第一章作业

1.1 假定下面结构中每个原子都具有8个电子，指出其中哪一种化合物包含带有形式电荷的原子，同时指出该电荷的类型和位置。对于不存在形式电荷的分子，指出其中明显极化的键，并在适当的原子上标明δ+ 和δ-



1.2 以下从A-E的结构中有一些原子上的形式电荷缺失，请补充原子上的形式电荷以得到正确的结构式。



1.3 在完成上题的基础上，画出补充了形式电荷的A-E所具有的所有合理的共振式，注意共振式中形式电荷的变化。

1.4 依据画合理的共振式的方法和注意事项给下列分子或离子画出尽可能多的合理共振式。

