

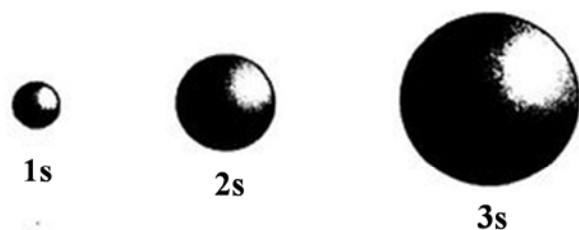
化学键专题(中)

三、共价键拓展

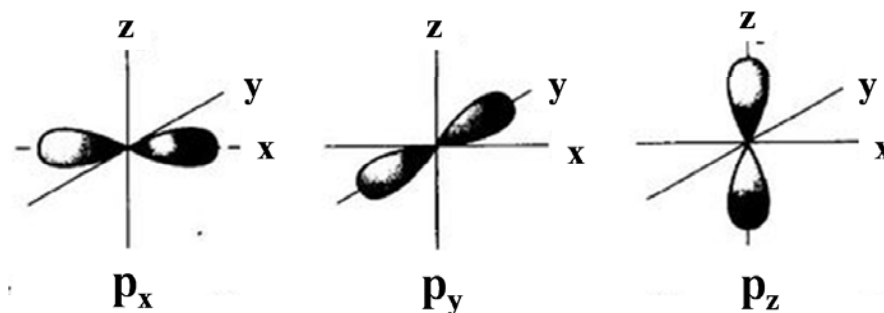
1、价键理论简介： σ 键和 π 键

(1)电子云

s轨道电子云



p轨道电子云



(2)共价键的成键形式

① σ 键：“头碰头”

② π 键：“肩并肩”

(3)共价键成键小结

2、不符合八隅律的结构：
多电子的情况——从价态判断结构
(1)含氧酸

(2)卤化物

3、不符合八隅律的结构：
缺电子的情况——配位键
(1) NH_4^+

(2) $\text{Al}(\text{OH})_4^-$

(3) AlCl_3

(4)配位键小结

化学学习qq群:34573930

答疑邮箱:zhengrui@100tal.com