

- | | |
|---|--|
| 1、判断： AlCl_3 是离子化合物 | 1、× |
| 2、共价双键中有____个 σ 键，有____个 π 键；共价三键中有____个 σ 键，有____个 π 键 | 2、1 1 1 2 |
| 3、举出两个既有离子键又有共价键的物质 | 3、 Na_2O_2 、 K_2SO_4 |
| 4、HF、HCl、HBr、HI的键能大小比较 | 4、依次递减 |
| 5、水分子键角 | 5、105 度 |
| 6、 CH_4 分子键角 | 6、 $109^\circ 28'$ |
| 7、凡是中心原子采取 sp^3 杂化的分子，其空间构型都是四面体型 | 7、× |
| 8、一般来说 σ 键比 π 键稳定 | 8、√ |
| 9、下列分子中，中心原子采用 sp^2 杂化的是（ ）
A. NH_3 B. CH_4 C. BF_3 D. H_2O | 9、C |
| 10、下列离子 VSEPR 模型与离子的空间构型一致的是（ ）
A. SO_3^{2-} B. ClO_4^- C. NO_2^- D. ClO_3^- | 10、B |
| 11、 CO_3^{2-} 、 NO_3^- 和 ClO_3^- 都是平面三角形结构 | 11、× ClO_3^- 三角锥形 |
| 12、 SO_2 中 S 有____个孤电子对 | 12、1 |
| 13、 NH_4^+ 、 SO_4^{2-} 都是正四面体结构 | 13、√ |
| 14、非金属原子只能形成共价键，不能形成离子键 | 14、× |
| 15、 SO_4^{2-} 和 PO_4^{3-} 互为等电子体 | 15、√ |