

1. 在表格的空位填上正确的答案

	HNO ₃ (N)	SO ₃ (g)	XeF ₄	IF ₅
中心原子杂化轨道类型	sp²	sp²	sp³d²	sp³d²
σ 键数	4	3	4	5
是否有 π 键, 有, 给出数量和类型	1 个 π₃⁴	1 个 π₄⁶	无	无
分子(离子)几何构型	平面三角形 (整体上)	平面正三角形	平面四边形	四方锥
共价键有无极性	有	有	有	有
分子有无极性	有	无	无	有
分子间作用力的类型	取向力, 诱导力, 色散力	色散力	色散力	取向力, 诱导力, 色散力