**共价键与分子间力判断题**

1. 单键可以是**键也可以是**键。 ( )

2. 三键可由两个**键和一个**键组成。( )

3. 杂化是指轨道间的杂化，并非是指电子间的杂化。( )

4. BF3中的B与NH3中的N均发生了sp2杂化。( )

5. 含有极性共价键的分子是极性分子，含有非极性共价键的分子是非极性分子。( )

6. 氢键的键能比化学键弱，但比范德华力强。( )

7. 只有极性分子才具有永久偶极。( )

8. He原子不能结合成He2分子。( )

9. 键轴为*x*轴，p*x*轨道与p*x*轨道重叠可得**键。( )

10. 键能越大，键越不稳定。( )