

## 構造化学 Quiz 9回目 2018/11/28

1. Pauli の排他原理について説明せよ。
2. 2 電子系について、電子が原理的に区別できないことを数式で示せ(今は難しい)
3. He 原子のシュレーディンガー方程式を原子単位系を用いて書き下せ。ただし、原子核の運動量項については省略せよ。そして各項について説明せよ。
4. 3s 軌道, 3p 軌道, 3d 軌道, 4f 軌道はそれぞれ何重に縮退しているか。(スピンの縮退については考えなくて良い)
5. 第三周期までの原子の電子配置図をかけ(p.118)

以上