

8-2-2 エネルギー レベル (単位)

水素原子のエネルギー準位

⋮	
—	3d, 3p, 3s 状態 ($n=3, l=0, 1, 2$)
—	2p, 2s 状態 ($n=2, l=1, 0$)
=====	1s 状態 ($n=1, l=0$)

- s-状態 $l=0$ のとき
- p $l=1$
- d $l=2$
- f $l=3$
- g $l=4$
- ⋮

[あとは 7u, 7p, 7s, 7d]

- 1s の 1 (2 $\boxed{n=1}$ のとき)

$$\psi(r) = R_{nl}(r) Y_{lm}(\theta, \phi) \quad (n: \text{主量子数})$$