

第9回 水素原子の解(2)

井戸型のようなモデルではなく、化学らしく水素原子のシュレディンガー方程式を解く
(分子の波動関数の基礎として重要)

シュレディンガー方程式を解くとは？(復習)

1. シュレディンガー方程式を立てる(済)
2. 微分方程式を解きあたりをつける(答え見た)
3. 規格化をして波動関数を決定する(答え見た)
4. エネルギーを出す (前回もやったけど今日もやる)
5. 波動関数を図示する (今日やる)

1. シュレディンガー方程式を立てる (復習)

水素原子のシュレディンガー方程式 直交座標

$$\left[-\frac{\hbar^2}{2m} \left(\frac{\partial^2}{\partial x^2} + \frac{\partial^2}{\partial y^2} + \frac{\partial^2}{\partial z^2} \right) - \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 \sqrt{x^2 + y^2 + z^2}} \right] \Psi(x, y, z) = E\Psi(x, y, z)$$

運動エネルギー演算子

ポテンシャルエネルギー演算子

同じもの

同じもの

極座標

$$\left[-\frac{\hbar^2}{2m} \left\{ \left(\frac{1}{r^2} \right) \left(\frac{\partial}{\partial r} \right) \left(r^2 \frac{\partial}{\partial r} \right) + \left(\frac{1}{r^2 \sin^2 \theta} \right) \left(\frac{\partial^2}{\partial \phi^2} \right) + \left(\frac{1}{r^2 \sin \theta} \right) \left(\frac{\partial}{\partial \theta} \right) \left(\sin \theta \frac{\partial}{\partial \theta} \right) \right\} - \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 r} \right] \Psi(r, \theta, \phi)$$

$$= E\Psi(r, \theta, \phi)$$

極座標では変数分離で r, θ, ϕ に分けて解ける。²

3次元のシュレディンガー方程式 (水素原子の解の答え)

水素原子の量子数

シュレディンガー方程式を解くと出てくる制約

$$n(\text{主量子数}) = 1, 2, \dots$$

高校で習うところの **K殻、L殻、M殻** を表す。

$$l(\text{方位量子数}) = 0, \dots, n-1$$

軌道角運動量の量子数。

それぞれ **s, p, d, f** 軌道と呼ばれる。

$$m(\text{磁気量子数}) = -l, -l+1, \dots, l-1, l$$

$2l+1$ 個存在。磁場や電場をかけない限り縮退している。

3次元のシュレディンガー方程式 (水素原子の解:量子数)

n(主量子数)	l(方位量子数)	m(磁気量子数)	表記
1 (K殻)	0 (s)	0	$1s_0$
2 (L殻)	0 (s)	0	$2s_0$
2 (L殻)	1 (p)	-1, 0, 1	$2p_{-1}, 2p_0, 2p_1$
3 (M殻)	0 (s)	0	$3s_0$
3 (M殻)	1 (p)	-1, 0, 1	$3p_{-1}, 3p_0, 3p_1$
3 (M殻)	2 (d)	-2, -1, 0, 1, 2	$3d_{-2}, 3d_{-1}, 3d_0, 3d_1, 3d_2$

n, lが同じもの($2p_{-1}, 2p_0, 2p_1$)は、
mが異なってもエネルギーは同じ(=縮退している)

3次元のシュレディンガー方程式 (水素原子の実際の波動関数)

例 $n=3, l=2, m=1$ のとき → $3d_1$ 軌道と表す

$$\Psi_{3d_1}(r, \theta, \phi) = R_{3,2}(r) Y_{2,1}(\theta, \phi) = R_{3,2}(r) \Theta_{2,1}(\theta) \Phi_1(\phi)$$

$$\Psi_{3d_1} = \underbrace{A_{3d}}_{R_{3,2}(r) = R_{3d}(r)} \frac{r^2}{a_0^2} \exp(-r/3a_0) \underbrace{\left[\frac{1}{2} \sqrt{15} (\sin \theta \cos \theta) \right]}_{\Theta_{2,1}(\theta)} \underbrace{\left(\frac{1}{\sqrt{2\pi}} \exp(i\phi) \right)}_{\Phi_1(\phi)}$$

定数部分をまとめて新しい文字(B)で置く

$$\Psi_{3d_1} = B \frac{r^2}{a_0^2} \exp(-r/3a_0) (\sin \theta \cos \theta) \exp(i\phi)$$

3次元のシュレディンガー方程式 (水素原子のエネルギー)

例: $3d_1$ 軌道のエネルギーを求めたい

$$\hat{H} = \left[-\frac{\hbar^2}{2m} \left\{ \left(\frac{1}{r^2} \right) \left(\frac{\partial}{\partial r} \right) \left(r^2 \frac{\partial}{\partial r} \right) + \left(\frac{1}{r^2 \sin^2 \theta} \right) \left(\frac{\partial^2}{\partial \phi^2} \right) + \left(\frac{1}{r^2 \sin \theta} \right) \left(\frac{\partial}{\partial \theta} \right) \left(\sin \theta \frac{\partial}{\partial \theta} \right) \right\} - \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 r} \right]$$

↓ a_0 で表現

$$\hat{H} = \frac{\hbar^2}{m} \left[-\frac{1}{2} \left\{ \left(\frac{1}{r^2} \right) \left(\frac{\partial}{\partial r} \right) \left(r^2 \frac{\partial}{\partial r} \right) + \left(\frac{1}{r^2 \sin^2 \theta} \right) \left(\frac{\partial^2}{\partial \phi^2} \right) + \left(\frac{1}{r^2 \sin \theta} \right) \left(\frac{\partial}{\partial \theta} \right) \left(\sin \theta \frac{\partial}{\partial \theta} \right) \right\} - \frac{1}{a_0 r} \right] \text{を}$$

$$\Psi_{3d_1} = B \frac{r^2}{a_0^2} \exp(-r/3a_0) (\sin \theta \cos \theta) \exp(i\phi) \text{ に作用させて計算}$$

計算結果が **定数** $\times \Psi_{3d_1}$ となれば成功
ただし定数に r, θ, ϕ は含めてはならない

3次元のシュレディンガー方程式 (水素原子のエネルギー)

手でもやればできるとは思うが、間違いやすい
計算ソフト(Maple)で計算してみる

方法のアウトライン

$$\Psi_{3d_1} = B \frac{r^2}{a_0^2} \exp(-r/3a_0) (\sin \theta \cos \theta) \exp(i\phi) \text{ を定義し}$$

$$E_{3d_1} = \frac{\hat{H}\Psi_{3d_1}}{\Psi_{3d_1}}$$

$$= \frac{\hbar^2 \left[-\frac{1}{2} \left\{ \left(\frac{1}{r^2} \right) \left(\frac{\partial}{\partial r} \right) \left(r^2 \frac{\partial}{\partial r} \right) + \left(\frac{1}{r^2 \sin^2 \theta} \right) \left(\frac{\partial^2}{\partial \phi^2} \right) + \left(\frac{1}{r^2 \sin \theta} \right) \left(\frac{\partial}{\partial \theta} \right) \left(\sin \theta \frac{\partial}{\partial \theta} \right) \right\} - \frac{1}{a_0 r} \right] \Psi_{3d_1}}{\Psi_{3d_1}}$$

を計算すればよい。(定数Bに結果は依存しない→省略可)

3次元のシュレディンガー方程式 (水素原子のエネルギー)

ラプラシアン(∇^2)

$$\nabla^2 = \frac{\partial^2}{\partial x^2} + \frac{\partial^2}{\partial y^2} + \frac{\partial^2}{\partial z^2} = \left(\frac{1}{r^2}\right)\left(\frac{\partial}{\partial r}\right)\left(r^2 \frac{\partial}{\partial r}\right) + \left(\frac{1}{r^2 \sin^2 \theta}\right)\left(\frac{\partial^2}{\partial \phi^2}\right) + \left(\frac{1}{r^2 \sin \theta}\right)\left(\frac{\partial}{\partial \theta}\right)\left(\sin \theta \frac{\partial}{\partial \theta}\right)$$

長い演算子を略記する
ラプラシアンまたはナブラ2乗と呼ばれる

ナブラ: $\nabla = \begin{pmatrix} \frac{\partial}{\partial x} \\ \frac{\partial}{\partial y} \\ \frac{\partial}{\partial z} \end{pmatrix}$

$$E_{3d_1} = \frac{\hat{H}\Psi_{3d_1}}{\Psi_{3d_1}} = \frac{\hbar^2}{m} \times \frac{\left[-\frac{1}{2}\nabla^2 - \frac{1}{a_0 r}\right]\Psi_{3d_1}}{\Psi_{3d_1}}$$

これを計算すればよい！(少しシンプル)