まえがき

『初歩から学ぶ基礎物理学 電磁気・原子』 (第日本図書)の原子分野に現れる法則・公式をまとめました.

演習は単なる算数ではなく思考の実体験の 場です. 意味記憶だけではなく、エピソード 記憶として法則・公式を自身の思考に取り入 れてもらえることを願っています.

習得してから公式集を振り返ると、物理教師がよく言う「公式は暗記するものではない. 理解するものだ」という台詞の意味を実感してもらえるはずです.

釧路高専(物理) 松崎俊明 https://consensive.github.io

ver.2017-04-03

1 原子

- 1. 電子の比電荷
- 2 電子の電荷
- 3. 電子の質量
 - 4. 電子ボルト 5. プランク定数

9. 量子条件

- 6. 光子のエネルギー 7. 光子の運動量

8. リュードベリの公式

10. ブラッグの法則 11. ドブロイ波長

13. アインシュタインの関係式

12. 半減期

$$\frac{e}{m} = 1.7588 \times 10^{11} \text{C/kg}$$

$$\frac{\sigma}{m} = 1.7588 \times 10^{11} \text{C/kg}$$

【電子の比電荷】(p. 171)

$$e = 1.6022 \times 10^{-19}$$
 C

【電子の電荷】(p. 174)

$$m = 9.109 \times 10^{-31} \text{kg}$$

【電子の質量】(p. 174)

4/13

$$1eV = 1.6022 \times 10^{-19} J$$

【電子ボルト】(p. 175)

定義をしっかりと覚えておけば 自明な変換式

$$h = 6.626 \times 10^{-34}$$
J·s

$$h = 6.620 \times 10^{-4} \text{ J·s}$$

【プランク定数】(p. 183)

$$E = h\nu$$

【光子のエネルギー】
$$(p.~185)$$
 E $[J]$: 光子のエネルギー h $[J \cdot s]$: プランク定数

ν [Hz] : 光の振動数

7/13

$$p = \frac{h\nu}{c} = \frac{h}{c}$$

【光子の運動量】(p. 186) p [kg·m/s] : 光子の運動量

h [J·s] :プランク定数

ν [Hz] : 光の振動数

c [m/s] :光速

λ [m] : 光の波長

$$\frac{1}{\lambda} = R\left(\frac{1}{m^2} - \frac{1}{n^2}\right)$$

【リュードベリの公式】
$$(p. 189)$$
 λ $[m]$:波長 R $[m^{-1}]$: リュードベリ定数

R $[m^{-1}]$: リュードベリ定数

m,n [-] :整数

$2\pi r \times p = nh$

[m] : 軌道半径 p [kg·m/s] : 運動量

n [-] :整数

h [J·s] :プランク定数

【ブラッグの法則】(p. 197)

d [m] :原子の間隔

θ [°] : 角度

m [-] :整数

λ [m] :X 線の波長

$$\lambda = \frac{h}{p} = \frac{h}{mv}$$

【ドブロイ波長】
$$(p. 199)$$

 λ $[m]$: ドブロイ波長
 h $[J·s]$: プランク定数
 p $[kg·m/s]$: 運動量

m [kg] : 質量 v [m/s] :速度

$$N(t) = N_0 \left(\frac{1}{2}\right)^{t/T}$$

【半減期】(p. 209) N [個]:原子核の個数

N [個] :原子核の個数 N [個] :原子核の個数

 $N_0\,[{
m extbf{ iny 0}}]$: 初めの原子核の個数

 t
 [s] : 時刻

 T
 [s] : 半減期

13/13

 $\Delta E = \Delta M c^2$

【アインシュタインの関係式】(p. 210)

 ΔE [J] :エネルギーの変化量

 ΔM [kg] : 質量の変化量

c [m/s]:光速