

# ตัวอย่างข้อสอบกลางภาค วิชา 01403342

ปีตรีศก

ชื่อ-สกุล \_\_\_\_\_ เลขประจำตัว \_\_\_\_\_ คณะ / ชั้นปี \_\_\_\_\_

## คำชี้แจง

1. ข้อสอบแบ่งเป็นสามตอน คะแนนรวม 70 คะแนน คิดเป็น 40 %
2. ทฤษฎีหรือมีพฤติกรรมข้อทฤษฎีในการสอบมีโทษตามระเบียบของมหาวิทยาลัย
3. สามารถนำสูตรเข้าในการสอบได้ (1 หน้า A4) โดยห้ามมีขั้นตอนการพิสูจน์ ตัวอย่าง หรือ คำอธิบาย

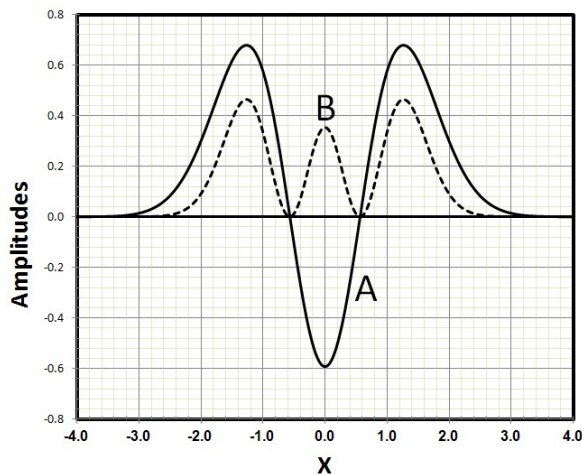
## ตอนที่ 1 ความรู้เบื้องต้น (ข้อละ 2 คะแนน)

1. การระบุนิวอะตอมหรือไอออนเป็นธาตุชนิดใด ดูจากอะไร และ  $^5\text{He}$  มีจำนวนอนุภาคพื้นฐานแต่ละชนิดเท่าใด
2. เลขควอนตัม (quantum number) คืออะไร มีกี่ตัว มีความสำคัญอย่างไร และบอกชุดของเลขควอนตัมที่เป็นไปได้สำหรับออร์บิทัล 3d
3. แรงแม่เหล็กมี 4 ชนิดได้แก่แรงชนิดใด และแรงที่เกิดขึ้นระหว่างอนุภาคต่าง ๆ ในอะตอม เป็นแรงแบบใด
4. จงแสดงการจัดเรียงอิเล็กตรอนของ  $^{25}_{13}\text{Al}$
5. Hydrogenic atom คืออะไร ต่างจากอะตอมอื่นอย่างไร ยกตัวอย่างของ hydrogenic atom มา 3 ชนิด

## ตอนที่ 2 ตอบคำถามต่อไปนี้

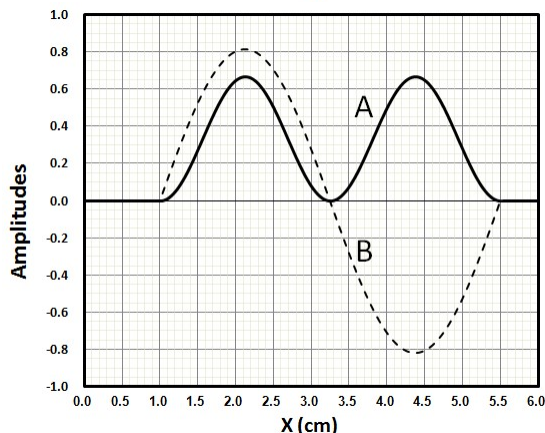
1. ต้นกำเนิดของทฤษฎีควอนตัม
  - 1.1 ทฤษฎีฟิสิกส์ยุคเก่ามี 2 ทฤษฎีใหญ่ ๆ ได้แก่
    - 1) \_\_\_\_\_ ใช้สำหรับ \_\_\_\_\_
    - 2) \_\_\_\_\_ ใช้สำหรับ \_\_\_\_\_
  - 1.2 จงยกตัวอย่างของระบบที่ไม่สามารถอธิบายได้โดยทฤษฎีฟิสิกส์ยุคเก่า 2 ระบบ
    - 1) \_\_\_\_\_ อธิบาย \_\_\_\_\_
    - 2) \_\_\_\_\_ อธิบาย \_\_\_\_\_
  - 1.3 สมมติฐานของ de Broglie ซึ่งมีใจความสำคัญว่าอย่างไร
2. ตอบคำถามเกี่ยวกับ Schrödinger equation
  - 2.1 เราใช้ฟังก์ชันคลื่นในการอธิบายสิ่งใด
  - 2.2 ฟังก์ชันคลื่นที่ใช้ได้ต้องมีคุณสมบัติอย่างไร
    - 1) \_\_\_\_\_
    - 2) \_\_\_\_\_
    - 3) \_\_\_\_\_
    - 4) \_\_\_\_\_

- 2.3 อธิบายรูปทั่วไปของสมการชโรดิงเจอร์
- 2.4 เราต้องการอะไรจากการแก้สมการชโรดิงเจอร์
3. ค่า expectation value คืออะไร และให้เขียนสมการแสดงการหาค่า expectation ของ
  - 3.1 ตำแหน่ง ( $x$ )
  - 3.2 ตำแหน่ง ( $r$ )
  - 3.3 โมเมนตัม ( $p$ )
4. จาก Dirac Notation ต่อไปนี้ จงเขียนให้อยู่ในรูปของการอินทิเกรต
  - 4.1  $\langle \psi_i | \psi_j \rangle$
  - 4.2  $\langle \psi | x | \psi \rangle$
  - 4.3  $\langle \psi | r | \psi \rangle$
5. อธิบายความหมายและความสำคัญ สมการชโรดิงเจอร์ ระดับพลังงาน และฟังก์ชันคลื่นของระบบต่อไปนี้
  - 5.1 Free particle
  - 5.2 Particle in a box
  - 5.3 Harmonic Oscillator
  - 5.4 Rigid Rotor
6. จงเขียนฟังก์ชันคลื่นของระบบต่อไปนี้
  - 6.1 อนุภาคในกล่อง 2 มิติ (infinite) ที่ state  $n=4$
  - 6.2 อนุภาคที่มีการสั่นแบบ Harmonic Oscillator ที่ state  $V=2$
  - 6.3 อนุภาคที่มีการหมุนแบบ Rigid Rotor ที่ state  $l=1, m_l=0$
  - 6.4  $Y_{2,1}(\theta, \phi)$
7. พิจารณากราฟด้านล่างและตอบคำถาม



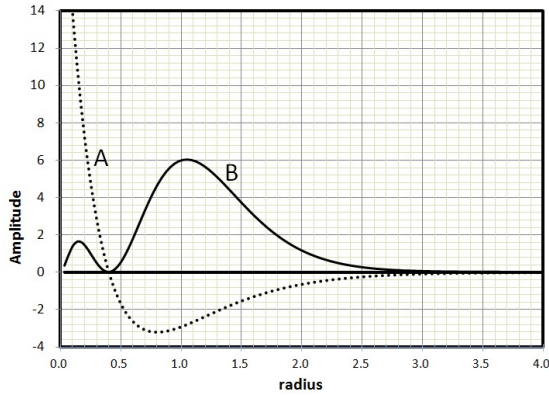
7.1 กราฟนี้เป็นของระบบใด (บอกรายละเอียด)

- 1) กราฟ A บอกอะไร
- 2) บริเวณที่มีโอกาสพบอนุภาคสูงสุดคือจุดใด และมีความน่าจะเป็นเท่าใด



7.2 กราฟนี้เป็นของระบบใด (บอกรายละเอียด)

- 1) ฟังก์ชันคลื่นแสดงโดยกราฟใด เพราะอะไร
- 2) บริเวณที่มีโอกาสพบอนุภาคสูงสุดคือจุดใด และมีความน่าจะเป็นเท่าใด



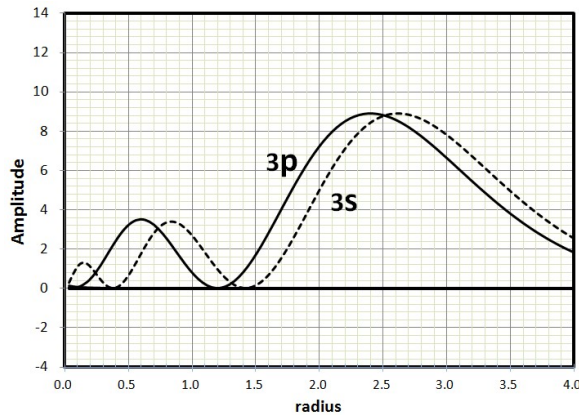
7.3 กราฟทั้งสองเส้นเป็นของอิเล็กตรอนในออร์บิทัลใด

- 1) กราฟ A และ B คืออะไร ต่างกันอย่างไร
- 2) จากกราฟอิเล็กตรอนส่วนใหญ่จะอยู่ที่ตำแหน่งใดในอะตอม

8. จงตอบคำถามด้านล่าง หากพิจารณาอะตอม Si

8.1 จงอธิบายว่า  $Z_{\text{eff}}$  คืออะไร ต่างจาก Z อย่างไร

8.2 จากกราฟ Radial distribution function ด้านล่าง อธิบายว่า  $Z_{\text{eff}}(3s)$  และ  $Z_{\text{eff}}(3p)$  มีค่าต่างกันอย่างไร



**ตอนที่ 3** จงตอบคำถามต่อไปนี้โดยแสดงวิธีคำนวณหรือพิสูจน์

1. เปรียบเทียบสมการ Eigen และ สมการ Schrödinger ด้านล่าง

Eigen Equation :  $\hat{A}\phi = a\phi$     Schrödinger Equation :  $-\frac{\hbar^2}{2m} \frac{\partial^2 \psi}{\partial x^2} + V(x)\psi = E\psi$

1.1 โอเปอเรเตอร์ในสมการทั้งสองคืออะไร

1.2 เทอมใดในสมการ Eigen ต้องเป็นค่าคงที่ (ตัวเลข)

2. จงพิสูจน์ว่าฟังก์ชันต่อไปนี้ เป็น Eigen function ของโอเปอเรเตอร์  $\frac{d}{dx}$  และ  $\frac{d^2}{dx^2}$  หรือไม่

2.1  $4x^2 + 3$

2.2  $\cos(3x)$

2.3  $\sin(2x) + \cos(2x)$

2.4  $\sin(2x) + \cos(3x)$

2.5  $e^{ikx}$

2.6  $e^{ikx^2}$

3. จงแสดงขั้นตอนการพิสูจน์ โดยเริ่มจาก  $-\frac{\hbar^2}{2m} \frac{\partial^2 \Psi}{\partial x^2} + V(x)\Psi = -\frac{\hbar}{i} \frac{\partial \Psi}{\partial t}$  และพิจารณาว่า  $\Psi = \psi(x)f(t)$  จงได้

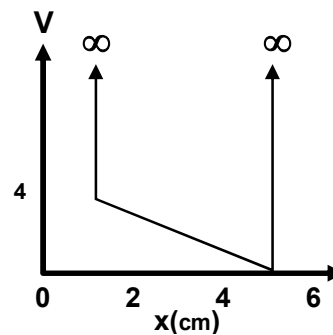
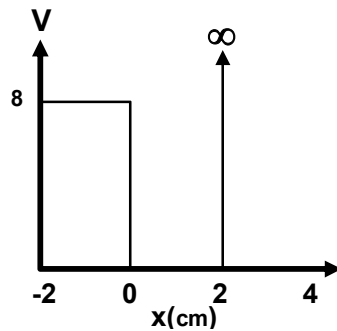
4. สมการ  $-\frac{\hbar^2}{2m} \frac{\partial^2 \psi}{\partial x^2} + V(x)\psi = E\psi(x)$  และ  $f(t) = e^{-iEt/\hbar}$  (คะแนนขึ้นกับความละเอียดในการพิสูจน์)

5. เมื่อแก้สมการ Schrödinger พบว่าได้ผลเฉลยเป็น  $\psi(x)$  แต่พบว่า  $\int_{-\infty}^{\infty} \psi^* \psi dx = 5.28$

5.1 ฟังก์ชันคลื่นที่ได้ถูกต้องหรือไม่ อย่างไร

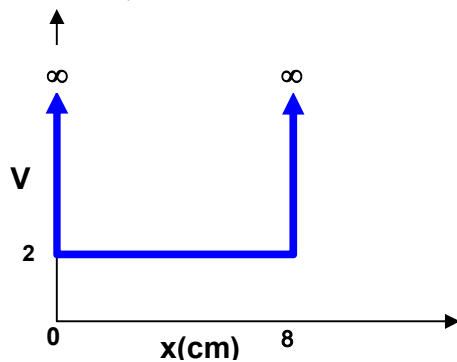
5.2 ถ้าฟังก์ชันคลื่นที่ได้ไม่ถูกต้อง จะแก้ไขให้ถูกต้องได้อย่างไร

6. จงเขียนสมการ  $V(x)$  สำหรับระบบต่อไปนี้ โดยระบุด้วยว่าต้องใช้ Boundary condition อย่างไร
- 1.1 Harmonic Oscillator
  - 1.2 อนุภาคที่มีศักย์ดังในรูปด้านล่าง



7. จงเขียนสมการ Schrödinger แบบไม่ขึ้นกับเวลาสำหรับระบบต่อไปนี้
- 7.1 Zero potential
  - 7.2 Particle in a finite depth potential box
  - 7.3 Harmonic Oscillator

8. พิจารณาอนุภาคในกล่อง 1 มิติ ซึ่งมีศักย์ดังแสดงในภาพ



- 8.1 จงแก้สมการ Schrödinger เพื่อหาค่า  $\psi$  ถ้าพิจารณาเฉพาะกรณีที่มีอนุภาคอยู่ใน state  $n=3$
- 8.2 จงวาดรูปฟังก์ชันคลื่นที่ได้ (โดยประมาณ) ในภาพด้านบน
- 8.3 จงคำนวณหาค่า Normalizing Factor (N) ของฟังก์ชันนี้
- 8.4 ความน่าจะเป็นที่จะพบอนุภาคที่ตำแหน่ง  $x=2.0$  cm
- 8.5 ความน่าจะเป็นที่จะพบอนุภาคอยู่ระหว่างตำแหน่ง  $x=1.0$  ถึง  $2.0$  cm

9. ถ้าฟังก์ชันคลื่นของออร์บิทัล 1s คือ  $\psi = e^{-r/2}$

- 9.1 แสดงวิธีคำนวณหา normalizing factor ของฟังก์ชันนี้
- 9.2 จงคำนวณหาความน่าจะเป็นที่จะพบอนุภาคในบริเวณที่  $r = 4.0$  nm ถึง  $5.0$  nm

10. จงพิสูจน์ว่า  $\Psi_{n=1}$  และ  $\Psi_{n=4}$  ของระบบอนุภาคในกล่อง (infinite) ที่มีความกว้าง 10 cm มีสมบัติ orthogonal ต่อกัน

11. จงเขียน wave function ของ electron 2s และ 3p<sub>0</sub> ของ He<sup>+</sup>

- 11.1 จงแสดงสมการที่ใช้ในการหาค่าเฉลี่ยของตำแหน่งของอิเล็กตรอนที่อยู่ในออร์บิทัล 2s
- 11.2 จงแสดงสมการที่ใช้ในการหา  $\langle E_k \rangle$  ของอิเล็กตรอนที่อยู่ในออร์บิทัล 3p<sub>0</sub>

12. หากกำหนดให้  $r = 1$  Å จงอธิบายความหมายของเทอมด้านล่าง โดยต้องบอกว่าทั้งสองเทอมนี้แตกต่างกันอย่างไร และอธิบายว่า Radial Distribution function คืออะไร

12.1  $\psi(r, \theta, \phi)^2$

12.2  $\int_0^\pi \int_0^{2\pi} \psi(r, \theta, \phi)^2 r^2 dr \sin \theta d\theta d\phi$

13. จงอธิบายความหมายของสมการ  $\langle r \rangle = \int |\psi|^2 r d\tau = \int_0^\infty \int_0^\pi \int_0^{2\pi} r |R_{n,l}|^2 |Y_{l,m}|^2 r^2 dr \sin \theta d\theta d\phi$

14. จงเขียน wave function ของ โบรอน โดยใช้การประมาณแบบ Orbital Approximation

15. Many-electron atom ต่างจาก Hydrogenic atom อย่างไร