

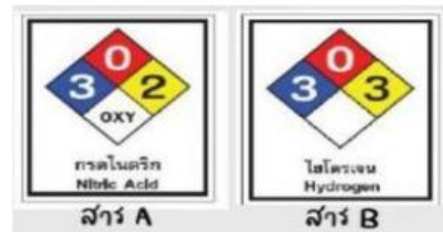


- คำชี้แจง** 1. ข้อสอบวัดผลกลางภาค ภาคเรียนที่ 1 ปีการศึกษา 2569 ชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 4 (ม.4/1,4/5-4/7) รายวิชา เคมี1 รหัสวิชา ว31221 เวลา 60 นาที 20 คะแนน แบบทดสอบมี 2 ตอน
- ตอนที่ 1** ข้อสอบแบบปรนัย 5 ตัวเลือก จำนวน 28 ข้อ รวม 14 คะแนน (**หน้า 1-4**)
- ตอนที่ 2** ข้อสอบแบบอัตนัยจำนวน 3 ข้อ รวม 6 คะแนน (**หน้า 5**)
2. ให้เขียนรายละเอียดบนกระดาษคำตอบ (ชื่อ-นามสกุล เลขที่สอบ วิชาที่สอบ ฯ) ด้วยปากกา พร้อมทั้งระบายเลขประจำตัวด้วยดินสอดำ เบอร์ **2B** ทับตัวเลขในวงกลมให้ตรงกับตัวเลขที่เขียน
3. ในการตอบ ให้ใช้ดินสอดำเบอร์ 2B ระบายวงกลมตัวเลือก เช่น ถ้าตัวเลือก ② เป็นคำตอบที่ถูกต้อง ① ② ③ ④ ⑤ (ห้ามระบายนอกวง) ในแต่ละข้อมีคำตอบที่ถูกต้องที่สุดเพียงคำตอบเดียว

**ตอนที่ 1** ข้อสอบปรนัย 5 ตัวเลือก จำนวน 28 ข้อ รวม 14 คะแนน

**ผลการเรียนรู้ที่ 1.** บอกและอธิบายข้อปฏิบัติเบื้องต้น และ ปฏิบัติตนที่แสดงถึงความระมัดระวังในการทำปฏิบัติการเคมี เพื่อให้เกิดความปลอดภัย ทั้งต่อตนเอง ผู้อื่น และสิ่งแวดล้อม และเสนอ แนวทางแก้ไขเมื่อเกิดอุบัติเหตุ (ข้อ 1-4 ; 2 คะแนน)

- ข้อใดเป็นการกระทำที่**ไม่สอดคล้อง**กับหลักการปฏิบัติ เพื่อความปลอดภัยในห้องปฏิบัติการ
  - ไม่รับประทานอาหารและดื่มน้ำในห้องปฏิบัติการ
  - ไม่ทำปฏิบัติการในห้องปฏิบัติการตามลำพัง
  - ศึกษาคู่มือปฏิบัติการอย่างถี่ถ้วนก่อนปฏิบัติการใดๆ
  - ไม่สัมผัสและสูดดมสารเคมีโดยตรง
  - หมั่นคิดค้นและออกแบบการทดลองใหม่ๆอยู่เสมอ
- ข้อใดเป็น**วิธีปฏิบัติแรกสุด**ที่ควรทำเมื่อกรดซัลฟิวริก เข้มข้นหก รดมือ
  - ล้างด้วยน้ำสะอาดทันที
  - ซับกรดออกให้มากที่สุดด้วยผ้าหรือกระดาษชำระ ก่อนล้างด้วยน้ำ
  - ล้างด้วยสารละลาย NaOH เจือจาง
  - รอแจ้งอาจารย์ผู้ควบคุมปฏิบัติการ
  - ใช้ผ้าสะอาด หรือผ้าก๊อชปิดแผล



3. จากภาพฉลากสาร A และสาร B

ข้อความใดกล่าว**ไม่ถูกต้อง**

- สาร A เป็นสารออกซิไดซ์
- สาร A และ B ไม่ติดไฟ
- สาร A มีความเป็นอันตรายต่อสุขภาพเท่ากับ B
- สาร B มีความว่องไวต่อปฏิกิริยามากกว่า B
- สาร A มีสมบัติเป็นกรด สาร B มีสมบัติเบส

4. กำหนดสัญลักษณ์แสดงอันตรายบนฉลากสารเคมี



ข้อใดระบุความเป็นอันตรายได้**ถูกต้อง** ตามลำดับ

- สารไวไฟ, พิษเฉียบพลัน, อันตรายต่อสุขภาพ, อันตรายต่อสิ่งแวดล้อม
- สารออกซิไดซ์, พิษเฉียบพลัน, สารกัดกร่อน, อันตรายต่อสุขภาพ
- สารไวไฟ, พิษเฉียบพลัน, อันตรายต่อสุขภาพ, สารกัดกร่อน
- สารออกซิไดซ์, วัตถุระเบิด, ระวาง, สารกัดกร่อน
- สารไวไฟ, พิษเฉียบพลัน, ระวาง, สารกัดกร่อน



**ผลการเรียนรู้ที่ 2.** เลือกและใช้อุปกรณ์หรือเครื่องมือในการทำปฏิบัติการ และวัดปริมาณต่างๆ ได้อย่างเหมาะสม

(ข้อ 5-6 ; 1 คะแนน)

5. บุคคลใดเลือกใช้เครื่องมือและอุปกรณ์ทางวิทยาศาสตร์ได้เหมาะสมกับงาน**มากที่สุด**

1. อัครวิชญ์ใช้กระดาษลิทมัสกรองสาร
2. อุษามณีใช้โวลต์มิเตอร์วัดความเร็วลม
3. ดุษฎีใช้หลอดหยดสารคนสารละลาย
4. นรวิชัยใช้เทอร์มอมิเตอร์วัดอุณหภูมิของน้ำ
5. ขจรศักดิ์ใช้ปิเกตเกอร์ตวงปริมาตรน้ำ

6. การใช้เครื่องมือป้องกันส่วนบุคคลข้อใดที่**ไม่เหมาะสม**สำหรับการทดลองที่ระบุ

1. แว่นตานิรภัย – ทุกการทดลอง
2. รองเท้าหุ้มส้น – ทุกการทดลอง
3. ถุงมือยาง – การหยิบจับของร้อน
4. ผ้าปิดจมูก – สารที่ให้ไอระเหยเป็นพิษ
5. ไม่มีข้อถูก

**ผลการเรียนรู้ที่ 4.** ระบุหน่วยวัดปริมาณต่างๆของสาร และเปลี่ยนหน่วยวัดให้เป็นหน่วยในระบบเอสไอ ด้วยการใส่แฟกเตอร์เปลี่ยนหน่วย (ข้อ 7-10 ; 2 คะแนน)

7. ข้อใด**ไม่จัดเป็น**หน่วยพื้นฐานในระบบ SI

1. ระยะทาง (m)
2. เวลา (s)
3. กระแสไฟฟ้า (A)
4. อุณหภูมิ ( $^{\circ}\text{C}$ )
5. ปริมาณสาร (โมล)

8. การระบุหน่วยวัดของสารในข้อใด**สัมพันธ์กันถูกต้อง** (แนวข้อสอบ O-NET )

1. อุณหภูมิ  $25^{\circ}\text{C}$  คิดเป็น  $273\text{ K}$
2. ฟอสฟอรัส  $60.2 \times 10^{22}$  อะตอม คิดเป็น 1 โมล
3. สารตัวอย่าง  $0.086\text{ kg}$  คิดเป็น 860 กรัม
4.  $\text{CO}_2$  ที่ STP มีปริมาตร  $22.4\text{ cm}^3$
5. น้ำดื่มขนาดพกพา มีปริมาตร 600 ml คิดเป็น 1 ลิตร

9. กำหนด 3.7562 ต้องการเลขนัยสำคัญ 3 ตำแหน่ง จะตรงกับตัวเลขในข้อใด

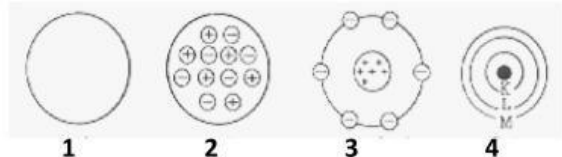
- ① 3.74
- ② 3.75
- ③ 3.76
- ④ 3.77
- ⑤ 3.80

10. ข้อใดกล่าวถึงเลขนัยสำคัญ**ไม่ถูกต้อง**

- ① 123.456 มีจำนวนเลขนัยสำคัญ 6 ตัว
- ② 0.002 มีจำนวนเลขนัยสำคัญ 1 ตัว
- ③ 13500 มีเลขนัยสำคัญ 3 ตัว เมื่อ  $1.35 \times 10^4$
- ④  $51.43 + 2.0 = 53.43$
- ⑤  $27.5 \times 2.0 = 55$

**ผลการเรียนรู้ที่ 5.** สืบค้นข้อมูลสมมติฐาน การทดลอง หรือผลการทดลองที่เป็นประจักษ์พยานในการเสนอแบบจำลองอะตอมของนักวิทยาศาสตร์ และอธิบายวิวัฒนาการของแบบจำลองอะตอม (ข้อ 11-14 ; 2 คะแนน)

11. กำหนดแบบจำลองอะตอม ดังแสดงข้างล่าง



แบบจำลองแบบใดเป็นแบบจำลองอะตอมของดอลตัน รัทเทอร์ฟอร์ด ทอมสัน และโบร์ตามลำดับ

- ① 1 4 3 2
- ② 3 4 1 2
- ③ 4 1 2 3
- ④ 3 1 4 2
- ⑤ 1 3 2 4

12. ข้อใด**ถูกต้องที่สุด** เกี่ยวกับแนวคิดทฤษฎีอะตอม

- ① ดอลตันค้นพบอะตอมเป็นทรงกลม มีอิเล็กตรอนวิ่งรอบๆ
- ② ทอมสันค้นพบประจุบวกเรียกว่าโปรตรอน
- ③ รัทเทอร์ฟอร์ดค้นพบประจุลบในนิวเคลียส
- ④ นีลส์ โบร์พิสูจน์เกี่ยวกับการเคลื่อนที่ของอิเล็กตรอนรอบนิวเคลียสเป็นชั้นระดับพลังงาน
- ⑤ กลุ่มหมอก มีอิเล็กตรอนเคลื่อนที่ตลอด สามารถบอกตำแหน่งได้แน่นอน





13. ข้อใดกล่าวถึงทฤษฎีอะตอมไม่ถูกต้อง(แนวข้อสอบ O-NET)

- ① แบบจำลองที่ดีต้องสามารถอธิบายผลการทดลองได้อย่างกว้างขวาง
- ② แบบจำลองที่ถูกต้องควรได้จากการทดลองนำข้อมูลมาแปลความหมายเพื่อสรุปเป็นมโนภาพ
- ③ แบบจำลองคือมโนภาพที่นักวิทยาศาสตร์สร้างขึ้นเพื่อบอกลักษณะของสิ่งที่มองไม่เห็นโดยอาศัยข้อมูลที่ได้จากการทดลอง
- ④ แบบจำลองอะตอมของนีลส์ โบร์ ต่างจากของรัทเทอร์ฟอร์ดตรงที่รัทเทอร์ฟอร์ดกล่าวถึง อิเล็กตรอนรอบนิวเคลียสจะอยู่กันเป็นชั้นๆ ซึ่งมีค่าพลังงานเฉพาะ
- ⑤ ทอมสันค้นพบอนุภาครังสีแคโทดที่มีประจุลบ

14. ประสาทตาของมนุษย์สามารถรับรู้สเปกตรัมที่ความยาวคลื่นอยู่ระหว่างเท่าใด

- ① 200 - 390 nm
- ② 300 - 490 nm
- ③ 300 - 590 nm
- ④ 400 - 650 nm
- ⑤ 400 - 700 nm

ผลการเรียนรู้ที่ 6. เขียนสัญลักษณ์นิวเคลียร์ของธาตุ และระบุจำนวนโปรตอน นิวตรอน และอิเล็กตรอนของอะตอมจากสัญลักษณ์นิวเคลียร์รวมทั้งบอกความหมายของไอโซโทป (ข้อ 15-20 ; 3 คะแนน)

15. ข้อใดคืออนุภาคมูลฐานของอะตอม

1. เลขมวล เลขอะตอม ธาตุ
2. ธาตุ เลขอะตอม นิวตรอน
3. เลขอะตอม โปรตอน เลขมวล
4. โปรตอน นิวตรอน อิเล็กตรอน
5. เลปตอน นิวตรอน มีซอน

16. ธาตุ P มีเลขอะตอม 15 มีนิวตรอน 16 จะมีเลขมวล และ โปรตอน อิเล็กตรอน เท่าใดตามลำดับ

1. เลขมวล 31 โปรตอน 15 อิเล็กตรอน 16
2. เลขมวล 15 โปรตอน 16 อิเล็กตรอน 31
3. เลขมวล 31 โปรตอน 15 อิเล็กตรอน 15
4. เลขมวล 15 โปรตอน 31 อิเล็กตรอน 16
5. เลขมวล 31 โปรตอน 16 อิเล็กตรอน 15

17. จงพิจารณาว่าข้อใดไม่ถูกต้อง

- ① จำนวนโปรตอนเรียกว่า เลขอะตอม
- ② ผลรวมของโปรตอนและนิวตรอนเรียกว่า เลขมวล
- ③ อะตอมของธาตุเดียวกันมีจำนวนโปรตอนและนิวตรอนเท่ากัน แต่จำนวนอิเล็กตรอนต่างกันจึงเรียกอะตอมของธาตุเดียวกันว่าไอโซโทป
- ④ อะตอมของธาตุใดๆจะมีจำนวนโปรตอนเฉพาะตัว
- ⑤ ไฮโดรเจนมี 3 ไอโซโทป คือ  $^1_1\text{H}$ ,  $^2_1\text{H}$ ,  $^3_1\text{H}$

18. ถ้าดึงอนุภาคโปรตอนของธาตุฟอสฟอรัสออกไป 2 อนุภาคและดึงอิเล็กตรอนออกไป 5 อนุภาคจะได้ไอออนชนิดใด (แนวข้อสอบ O-NET)

- ①  $^{31}_{15}\text{P}^{3+}$
- ②  $^{31}_{15}\text{P}^{5+}$
- ③  $^{31}_{13}\text{Al}^{3+}$
- ④  $^{31}_{12}\text{Mg}^{2+}$
- ⑤  $^{31}_{17}\text{Cl}^-$

19. ข้อความใดถูกต้อง (แนวข้อสอบ O-NET)

- ① นิวเคลียสของ  $^{37}_{17}\text{Cl}^-$  มีประจุลบ
- ②  $^{35}_{16}\text{S}$  กับ  $^{37}_{17}\text{Cl}$  มีจำนวนอิเล็กตรอนเท่ากัน
- ③  $^{23}_{11}\text{Na}^+$  มีอิเล็กตรอนมากกว่า  $^{16}_{8}\text{O}^{2-}$  อยู่ 3 อิเล็กตรอน
- ④  $^{37}_{17}\text{Cl}$  มีอิเล็กตรอนน้อยกว่า  $^{35}_{16}\text{S}$  อยู่ 1 อิเล็กตรอน
- ⑤  $^{40}_{20}\text{Ca}$  มีโปรตอนเท่ากับนิวตรอน

คำชี้แจง พิจารณาคำอธิบายต่อไปนี้ ตอบคำถามข้อ 20

- (ก)  $^1_1\text{H}$  มีจำนวนโปรตอนเท่ากับ  $^2_1\text{D}$
- (ข)  $^{31}_{15}\text{P}$  มีจำนวนนิวตรอนน้อยกว่า  $^{32}_{16}\text{S}$
- (ค)  $^{16}_8\text{O}^{2-}$  มีจำนวนอิเล็กตรอนเท่ากับ  $^{19}_9\text{F}^-$
- (ง)  $^{27}_{13}\text{Al}$  มีจำนวนอนุภาคมูลฐานทั้งหมด 27 ตัว

20. ข้อใดอธิบายสัญลักษณ์นิวเคลียร์ได้ถูกต้อง (แนวข้อสอบ O-NET 51)

1. (ก) และ (ข)
2. (ก) และ (ค)
3. (ข) และ (ง)
4. (ค) และ (ง)
5. (ก) และ (ง)



**ผลการเรียนรู้ที่ 7.** อธิบายและเขียนการจัดเรียงอิเล็กตรอนในระดับพลังงานหลักและระดับพลังงานย่อยเมื่อทราบเลขอะตอมของธาตุ (ข้อ 21-25 ; 2.5 คะแนน)

21. ธาตุ X อยู่หมู่ 2 คาบ 4 มีนิวตรอน 20 อิเล็กตรอน 18 สัญลักษณ์นิวเคลียร์ คือข้อใด (แนวข้อสอบ O-NET )

- ①  ${}_{20}^{40}\text{X}^{2+}$                       ②  ${}_{20}^{40}\text{X}^{+}$   
 ③  ${}_{20}^{40}\text{X}$                           ④  ${}_{18}^{40}\text{X}^{2+}$   
 ⑤  ${}_{18}^{40}\text{X}^{+}$

22. จากข้อ 21 ธาตุ X มีการจัดเรียงอิเล็กตรอนอย่างไร

- ① 2, 8, 8                          ② 2, 8, 8, 2  
 ③ 2, 8, 18, 1                  ④ 2, 8, 12, 2  
 ⑤ 2, 8, 12, 3

23. อะตอมของธาตุใดที่มีเวเลนซ์อิเล็กตรอนมากที่สุด จากธาตุที่มีเลขอะตอมต่อไปนี้

- ① 6                                  ② 7  
 ③ 11                                ④ 12                              ⑤ 17

24. การจัดเรียงอิเล็กตรอน ของ ธาตุ  ${}_{32}\text{X}$  ตรงกับข้อใด

- ① 2, 8, 3 เลขอะตอม = 13 หมู่ 3 คาบ 3  
 ② 2, 8, 18, 3 เลขอะตอม = 31 หมู่ 3 คาบ 4  
 ③ 2, 8, 4 เลขอะตอม = 14 หมู่ 4 คาบ 3  
 ④ 2, 8, 18, 4 เลขอะตอม = 32 หมู่ 4 คาบ 4  
 ⑤ 2, 8, 8, 3 เลขอะตอม = 21 หมู่ 3 คาบ 4

25. การจัดเรียงอิเล็กตรอนของ  ${}_{35}\text{X}$  จากพลังงานต่ำสุด

ไปหาสูงสุด ข้อใดถูกต้อง

- ①  $1s^2 2s^2 3s^2 2p^6 3p^4 4s^2 4p^1$   
 ②  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^2 4s^2 4p^1$   
 ③  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 4p^6 3d^9$   
 ④  $1s^2 2s^2 3s^2 2p^6 3p^6 4s^2 4p^6$   
 ⑤  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^5$

**ผลการเรียนรู้ที่ 8.** ระบุหมู่ คาบ ความเป็นโลหะ อโลหะ และกึ่งโลหะ ของธาตุเรฟรีเซนเททีฟ และธาตุแทรนซิชันในตารางธาตุ (ข้อ 26-28 ; 1.5 คะแนน)

26. ข้อความเกี่ยวกับธาตุในตารางธาตุ ข้อใดผิด

1. หมู่ VIIIA เป็นแก๊สเฉื่อย  
 2. หมู่ VIIA มีสถานะแก๊ส  
 3. หมู่ IA และ IIA เป็นโลหะ  
 4. ส่วนใหญ่เป็นโลหะ  
 5. หมู่ 3A และ 6A มีทั้งโลหะ กึ่งโลหะและอโลหะ

27. ธาตุกลุ่มใดบรรจุอิเล็กตรอนในออร์บิทัลที่มีพลังงานสูงสุดใน s, p, d และ f ออร์บิทัล ตามลำดับ

- ① Na, C, Al และ U  
 ② Li, Ga, P และ Eu  
 ③ K, Mg, Pb และ Th  
 ④ Ca, Po, Fe และ Lu  
 ⑤ Fr, O, Cr และ Na

28. ข้อใดถูกต้อง

- ①. การแบ่งธาตุในแนวดิ่งเรียกว่า หมู่ (Group) และธาตุในแนวนอนเรียกว่า คาบ (Period)  
 ②. ธาตุกลุ่ม A เรียกว่า ธาตุเรฟรีเซนเททีฟอยู่ทางซ้ายและขวาของตารางธาตุ  
 ③. ธาตุกลุ่ม B เรียกว่าธาตุแทรนซิชัน  
 ④. ธาตุส่วนใหญ่ในตารางธาตุมีสมบัติเป็นโลหะ  
 ⑤. ถูกทุกข้อ



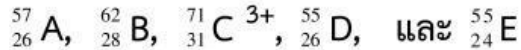
ตอนที่ 2 ข้อสอบแบบอัตนัย 3 ข้อ ( 6 คะแนน)

ชื่อ/สกุล ..... ชั้น ม.4/ ..... เลขที่ .....

คำชี้แจง ให้นักเรียนเติมคำตอบและตอบคำถามในช่องว่างที่กำหนดให้ถูกต้อง

ผลการเรียนรู้ที่ 6 เขียนสัญลักษณ์นิวเคลียร์ของธาตุ และระบุจำนวนโปรตอน นิวตรอน และอิเล็กตรอนของอะตอม จากสัญลักษณ์นิวเคลียร์รวมทั้งบอกความหมายของไอโซโทป

ข้อ 1. กำหนดสัญลักษณ์นิวเคลียร์ของธาตุดังต่อไปนี้



จงเขียนสัญลักษณ์นิวเคลียร์แสดงไอโซโทป ไอโซโทน ไอโซบาร์ และไอโซอิเล็กตรอนิกส์ให้ถูกต้อง (2 คะแนน)

1.1 อนุภาคใดเป็นไอโซโทป ตอบ ..... 1.2 อนุภาคใดเป็นไอโซโทน ตอบ .....

1.3 อนุภาคใดเป็นไอโซบาร์ ตอบ ..... 1.4 อนุภาคใดเป็นไอโซอิเล็กตรอนิกส์ ตอบ .....

ผลการเรียนรู้ที่ 7. อธิบายและเขียนการจัดเรียงอิเล็กตรอน ในระดับพลังงานหลักและระดับพลังงานย่อย เมื่อทราบเลขอะตอมของธาตุ

ข้อ 2. จงแสดงการจัดเรียงอิเล็กตรอนและระบุตำแหน่งของธาตุที่กำหนดให้ถูกต้อง ( 2 คะแนน)

| สัญลักษณ์นิวเคลียร์      | การจัดเรียงอิเล็กตรอนในระดับชั้นพลังงานย่อย (s,p,d,f) | การจัดเรียงอิเล็กตรอนแบบย่อ | หมู่ | คาบ |
|--------------------------|-------------------------------------------------------|-----------------------------|------|-----|
| ${}_{88}^{223}\text{Ra}$ |                                                       |                             |      |     |

ผลการเรียนรู้ที่ 12.สืบค้นข้อมูลและยกตัวอย่างการนำธาตุมาใช้ประโยชน์ รวมทั้งผลกระทบต่อสิ่งมีชีวิตและสิ่งแวดล้อม

ข้อ 3. ให้นักเรียนนำตัวอักษรหน้าข้อความประโยชน์ของธาตุมาเติมหน้าข้อต่อไปนี้ให้ถูกต้อง ( 2 คะแนน)

.....1. P

.....2. Ca

.....3. Cl

.....4. Pb

.....5. Hg

.....6. Cr

ก. ใช้บรรจุในเทอร์โมมิเตอร์

ข. ใช้ทำแบตเตอรี่

ค. ใช้ทำไม้ขีดไฟ รูป ประทัด

ง. ใช้ในการฆ่าเชื้อในน้ำประปา

จ. ใช้ทำส่วนประกอบของเครื่องบิน

ฉ. เป็นองค์ประกอบของกระดูกและฟัน

ช. ใช้เป็นส่วนประกอบในถ่านไฟฉาย