



โรงเรียนโนนเมืองวิทยาคาร อำเภอโนนสัง จังหวัดหนองบัวลำภู

แบบทดสอบปลายภาคเรียนที่ 2 ตอนที่ 1 ชั้น มัธยมศึกษาปีที่ 4

กลุ่มสาระการเรียนรู้ วิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี วิชา เคมี 2

รหัส วิชา ว30222 ผู้ออกข้อสอบ นางสาวสาวิตรี โพธิ์แข็ง

คำชี้แจง จงเลือกข้อที่ถูกต้องที่สุดเพียงข้อเดียว

กำหนดให้มวลอะตอม (g/mol)

H = 1, C = 12, O = 16, N = 14, Na = 23, Cl = 35.5, S = 32, Ca = 40

1. จงหามวลโมเลกุลของน้ำ (H_2O)
 - ก. 16 g/mol
 - ข. 17 g/mol
 - ค. 18 g/mol
 - ง. 20 g/mol
2. จงหามวลโมเลกุลของกรดซัลฟิวริก (H_2SO_4)
 - ก. 96 g/mol
 - ข. 98 g/mol
 - ค. 100 g/mol
 - ง. 102 g/mol

กำหนดมวลอะตอม (g/mol)

H = 1, C = 12, O = 16, N = 14, Na = 23, Cl = 35.5, S = 32, Ca = 40, Al = 27, K = 39, Mg = 24,

Fe = 56

3. จงหามวลโมเลกุลของ $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$

ก. 300 g/mol

ข. 342 g/mol

ค. 360 g/mol

ง. 390 g/mol

4. จงหามวลโมเลกุลของ $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$

ก. 90 g/mol

ข. 94 g/mol

ค. 96 g/mol

ง. 100 g/mol

กำหนดให้

H = 1, C = 12, O = 16, Na = 23, Cl = 35.5, S = 32, Ca = 40, Al = 27

5. แคลเซียมคาร์บอเนต (CaCO_3) จำนวน 25 กรัม มีกี่โมล

ก. 0.10 mol

ข. 0.25 mol

ค. 0.50 mol

ง. 1.00 mol

6. โซเดียมคลอไรด์ (NaCl) 1.5 โมล มีมวลกี่กรัม
- ก. 58.5 g
 - ข. 75.0 g
 - ค. 87.75 g
 - ง. 117 g
7. ก๊าซ CO₂ จำนวน 88 กรัม มีจำนวนกี่โมเลกุล
- ก. 6.02×10^{23} โมเลกุล
 - ข. 1.20×10^{24} โมเลกุล
 - ค. 1.80×10^{24} โมเลกุล
 - ง. 2.40×10^{24} โมเลกุล
8. สารชนิดหนึ่งมีจำนวน 3.01×10^{23} โมเลกุล สารนั้นมีกี่โมล
- ก. 0.25 mol
 - ข. 0.50 mol
 - ค. 1.00 mol
 - ง. 2.00 mol
9. แก๊ส O₂ ปริมาตร 44.8 L ที่ STP มีจำนวนกี่โมล
- ก. 1 โมล
 - ข. 2 โมล
 - ค. 3 โมล
 - ง. 4 โมล

10. แก๊ส H₂ จำนวน 4 กรัม ที่ STP จะมีปริมาตรกี่ลิตร

ก. 22.4 L

ข. 44.8 L

ค. 67.2 L

ง. 89.6 L

11. ในการเผาไหม้แมกนีเซียม $2\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{MgO}$

ถ้าใช้ Mg 24 กรัม ทำปฏิกิริยากับ O₂ พอดี จะได้ MgO กี่กรัม

ก. 24 กรัม

ข. 32 กรัม

ค. 40 กรัม

ง. 48 กรัม

12. จงหาร้อยละมวลของคาร์บอนใน CO₂

ก. 27.29%

ข. 44.01%

ค. 12.01%

ง. 72.71%

13. สารประกอบ A มีสูตร C₃H₈O จงหาร้อยละมวลของคาร์บอน (ใช้มวลอะตอม C=12.01, H=1.008,

O=16.00)

ก. 59.95%

ข. 36.03%

ค. 48.00%

ง. 66.67%

14. สารประกอบ A มีสูตร C_3H_8O จงหาร้อยละมวลของคาร์บอน (ใช้มวลอะตอม $C=12.01$, $H=1.008$, $O=16.00$)
- ก. 59.95%
 - ข. 36.03%
 - ค. 48.00%
 - ง. 66.67%
15. สารประกอบ A มีสูตร C_3H_8O จงหาร้อยละมวลของคาร์บอน (ใช้มวลอะตอม $C=12.01$, $H=1.008$, $O=16.00$)
- ก. 59.95%
 - ข. 36.03%
 - ค. 48.00%
 - ง. 66.67%
16. ข้อใดอธิบายความหมายของ “สูตรเอมพิริคัล (Empirical Formula)” ได้ถูกต้องที่สุด
- ก. สูตรที่แสดงจำนวนอะตอมจริงของธาตุในโมเลกุลหนึ่งหน่วย
 - ข. สูตรที่แสดงอัตราส่วนอย่างต่ำของจำนวนโมลของธาตุในสารประกอบ
 - ค. สูตรที่แสดงมวลโมเลกุลของสารประกอบ
 - ง. สูตรที่ใช้เฉพาะกับสารประกอบไอออนิกเท่านั้น
17. ขั้นตอนใดถูกต้องในการหาสูตรเอมพิริคัลจากข้อมูลร้อยละโดยมวล
- ก. เปลี่ยนร้อยละเป็นโมลโดยตรง แล้วเขียนสูตรทันที
 - ข. เปลี่ยนร้อยละเป็นกรัม → หาโมล → หาค่าด้วยค่าน้อยที่สุด → ทำให้เป็นจำนวนเต็ม
 - ค. หาค่าร้อยละด้วยเลขอะตอมของธาตุ
 - ง. คูณค่าร้อยละทั้งหมดด้วย 100 ก่อนคำนวณ

18. สารประกอบหนึ่งมี C = 40% , H = 6.7% , O = 53.3% สูตรเอมพิริคัลคือข้อใด

ก. CHO

ข. CH₂O

ค. C₂H₂O

ง. C₂H₄O₂

19. สารชนิดหนึ่งมีสูตรโมเลกุลเป็น C₆H₁₂O₆ ข้อใดคือสูตรเอมพิริคัลของสารนี้

ก. CH₂O

ข. C₂H₄O₂

ค. C₃H₆O₃

ง. C₆H₁₂O₆

20. สารประกอบหนึ่งมี

C = 2.40 g

H = 0.40 g

O = 3.20 g

สูตรเอมพิริคัลคือข้อใด

ก. CH₂O

ข. C₂H₄O₂

ค. CHO

ง. C₂H₂O