<u>คำชี้แจง</u> ให้นักเรียนเลือกคำตอบที่ถูกต้องที่สุดเพียง 1 ข้อ พร้อมทั้งแสดงวิธีทำ

1. จงหามวลอะตอมของกำมะถัน เมื่อกำมะถัน 1 อะตอม มีมวล $32 \times 1.66 \times 10^{-24}$

ก. 32 ข. 3.82×10^{-23} ค. 46 ง. 1.20×10^{-24}

2. ออกซิเจน มีมวลอะตอม 16.00 ธาตุ X จะมีมวลอะตอมเท่าใด เมื่อธาตุ X 1 อะตอม มีมวล เป็น 4 เท่าของมวลอะตอมออกซิเจน 2 อะตอม

ก. 36 ข. 54 ค. 72 ง. 128

3. มวลโมเลกุลของแคลเซียมเปอร์แมงกาเนต ($Ca(MnO_4)_2$ มีค่าเท่าไหร่ (Ca= 40, Mn=55, O=16)

ก. 159 g/mol ข. 199 g/mol ค. 216 g/mol ง. 278 g/mol

4. สารในข้อใดมีมวลโมเลกุลน้อยที่สุด (มวลอะตอม C=12, H=1 , O=16)

ก.แอสไพริน ($C_9H_8O_4$) ข.กรดแอซีติก ($C_2H_4O_{12}$) ค.วิตามินซี ($C_6H_8O_6$) ง.กลีเซอรอล ($C_3H_8O_3$)

5. ธาตุคาร์บอนมี 2 ไอโซโทป มีมวลอะตอมเท่ากับ 12.000 และ 13.003 มีปริมาณในธรรมชาติเป็นร้อยละ 98.89 และ 1.11 ตามลำดับ จงคำนวณหามวลอะตอมเฉลี่ยของธาตุคาร์บอน

ก. 12.001 ข. 12.011 ค. 12.992 ง. 13.003

6. มวลอะตอมของไอโซโทปที่เสถียร 2 ไอโซโทปของโบรอน คือ (19.78 %) และ (80.22 %) มีค่า 10.0129 และ 11.0093 amu ตามลำดับ จงคำนวณมวลอะตอมเฉลี่ยของโบรอน

ก. 10.81 ข. 11.31 ค. 11.81 ง. 11.93

7. CF_2Cl_2 0.500 โมล คิดเป็นมวลได้กี่กรัม (C=12, F=19, Cl=35.5)

ก. 4.14×10^{-3} g ข. 60.5 g ค. 121 g ง. 242 g

8. แก๊สอาร์กอน 1500 cm^3 ที่ STP หนักกี่<u>กรัม</u> (Ar = 39.95)

ก. 2.67 ข. 2.96 ค. 3.42 ง. 3.67

9. $NH_4C_7H_5O_2$ (ammonium benzoate) 1 โมล จะมีไฮโดรเจนกี่อะตอม (N=14, H=1, C=12, O=16)

ก. 6.02×10^{23} ข. 2.40×10^{24} ค. 3.00×10^{24} ง. 5.40×10^{24}

10. จงคำนวณ<u>อะตอมของไฮโดรเจน</u>ใน H_2O 5×10^{16} โมเลกุล

ก. 0.83×10^{-7} ข. 0.83 ค. 1.66×10^{-7} ง. 1.00×10^{17}

LIVEWORKSHEETS