

แบบทดสอบวัดผลสัมฤทธิ์ทางการเรียน หลังเรียน
วิชาเคมี 2 เรื่อง โมล

- คำชี้แจง** 1. ข้อสอบฉบับนี้เป็นข้อสอบปรนัยชนิด 4 ตัวเลือก จำนวน 10 ข้อ 10 คะแนน เวลา 20 นาที
2. ให้นักเรียนเลือกคำตอบที่ถูกต้องที่สุดแล้วเครื่องหมาย X (กากบาท) ลงในกระดาษคำตอบ

1. แก๊สออกซิเจน 4 กรัม มีจำนวนอนุภาคเท่าใด 1.5×10^{22} 3.2×10^{22} 7.5×10^{22} 9.3×10^{22} 2. กำมะถัน 5 กรัม มีจำนวนอนุภาคเท่าใด (มวลอะตอม S=32) 0.94×10^{23} 1.50×10^{23} 4.01×10^{23} 5.02×10^{23} 3. แก๊สไฮโดรเจน 10 กรัม คิดเป็นกี่โมล (มวลอะตอม H=1) 2 3 4 5 4. น้ำ 20 กรัม มีปริมาตรกี่ลิตรที่ STP 12.38 ลิตร 20.12 ลิตร 24.89 ลิตร 18.12 ลิตร 5. แก๊สไนโตรเจน 2 กรัม มีกี่โมเลกุล (มวลอะตอม N = 14) 3.1×10^{22} 4.3×10^{22} 5.2×10^{22} 6.1×10^{22}	6. แก๊สไนโตรเจน 44.8 ลิตร ที่ STP ควรมีมวลกี่กรัม 22 36 42 56 7. ไอ้ น้ำ 36 กรัม มีกี่โมเลกุล และมีปริมาตรเท่าใดที่ STP 6.02×10^{23} โมเลกุล 22.4 ลิตร $2 \times 6.02 \times 10^{23}$ โมเลกุล 44.8 ลิตร $2 \times 6.02 \times 10^{23}$ โมเลกุล 22.4 ลิตร 6.02×10^{23} โมเลกุล 44.8 ลิตร 8. ไอ้ น้ำ 4.7 ลิตร ที่ STP ควรมีน้ำหนักกี่กรัม (มวลอะตอม H=1, O=16) 2.25 กรัม 3.78 กรัม 4.50 กรัม 5.12 กรัม 9. $C_6H_{12}O_6$ 25 กรัม มีกี่โมเลกุล (มวลอะตอม C=12, H=1, O=16) $0.14 \times 6.02 \times 10^{23}$ $2.01 \times 6.02 \times 10^{23}$ $3.12 \times 6.02 \times 10^{23}$ $4.25 \times 6.02 \times 10^{23}$ 10. H_2SO_4 2.5 โมล มีกี่โมเลกุล $2.0 \times 6.02 \times 10^{23}$ $2.5 \times 6.02 \times 10^{23}$ $3.0 \times 6.02 \times 10^{23}$ $3.5 \times 6.02 \times 10^{23}$
--	---