



โรงเรียนโนนเมืองวิทยาคาร อำเภอโนนสัง จังหวัดหนองบัวลำภู

แบบทดสอบปลายภาคเรียนที่ 2 ตอนที่ 2 ชั้น มัธยมศึกษาปีที่ 4

กลุ่มสาระการเรียนรู้ วิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี วิชา เคมี 2

รหัส วิชา ว30222 ผู้ออกข้อสอบ นางสาวสาวิตรี โพธิ์แข็ง

คำชี้แจง จงเติมค่าลงในช่องว่างให้ถูกต้อง

1. แก๊สออกซิเจน 3.2 กรัม มีจำนวนโมลเท่าใด



2. แก๊สไนโตรเจน 11.2 dm³ ที่ STP
มีจำนวนอนุภาคเท่าใด



3. แคลเซียม 50 อะตอม มีมวลกี่กรัม



4. ฮีเลียม 0.05 โมล มีปริมาตรเท่าใดที่ STP



5. ตะกั่ว 100 อะตอม มีกี่โมล



6. คาร์บอนไดออกไซด์ 4.48 dm³ ที่ STP
มีกี่กรัม



จงหามวลโมเลกุลสารต่อไปนี้

กำหนดมวลอะตอมของธาตุ ดังนี้

H = 1 C = 12 N = 14 O = 16 Mg = 24

S = 32 Cl = 35.5 K = 39 Ca = 40 Mn = 55 Pb = 207

ชื่อสาร	สูตรเคมี	มวลโมเลกุล
น้ำ	H ₂ O	
lead(II)ไนเตรต	Pb(NO ₃) ₂	
ไฮโดรเจนซัลเฟต	H ₂ SO ₄	
กรดอะซิติก	CH ₃ COOH	
แคลเซียมคาร์บอเนต	CaCO ₃	
แอมโมเนีย	C ₉ H ₁₃ N	
กลูโคส	C ₆ H ₁₂ O ₆	
lead(II)คลอไรด์	PbCl ₂	
โพแทสเซียมเปอร์แมงกาเนต (ด่างทับทิม)	KMnO ₄	
แมกนีเซียมซัลเฟต(ดีเกิล)	MgSO ₄	