



โรงเรียนโนนเมืองวิทยาการ 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 dm<sup>3</sup> ที่ STP  
มีจำนวนอนุภาคเท่าใด



3. แคลเซียม 50 อะตอม มีมวลกี่กรัม



4. ฮีเลียม 0.05 โมล มีปริมาตรเท่าใดที่ STP



5. ตะกั่ว 100 อะตอม มีกี่โมล



6. คาร์บอนไดออกไซด์ 4.48 dm<sup>3</sup> 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	$H_2O$	
เลด(II)ไนเตรต	$Pb(NO_3)_2$	
ไฮโดรเจนซัลเฟต	$H_2SO_4$	
กรดอะซิติก	$CH_3COOH$	
แคลเซียมคาร์บอเนต	$CaCO_3$	
แอมเปตามีน	$C_9H_{13}N$	
กลูโคส	$C_6H_{12}O_6$	
เลด(II)คลอไรด์	$PbCl_2$	
โพแทสเซียมเปอร์แมงกาเนต (ด่างทับทิม)	$KMnO_4$	
แมกนีเซียมซัลเฟต(ดีเกลือ)	$MgSO_4$	