โรงเรียนโนนเมืองวิทยาคาร อำเภอโนนสัง จังหวัดหนองบัวลำภู

แบบทดสอบปลายภาคเรียนที่ 2 ตอนที่ 2 ชั้น มัธยมศึกษาปีที่ 4

กลุ่มสาระการเรียนรู้ วิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี วิชา เคมี 2

รหัส วิชา ว30222 ผู้ออกข้อสอบ นางสาวสาวิตรี โพธิ์แข็ง

<u>คำชี้แจง</u> จงเติมคำลงในช่องว่างให้ถูกต้อง

1. แก๊สออกซิเจน 3.2 กรัม มีจำนวนโมลเท่าใด → _____

2. แก๊สไนโตรเจน 11.2 dm^3 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^3 ที่ STP มีกี่กรัม → _____

LIVEWORKSHEETS

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	$CaCO_3$	
แอมเฟตามีน	$C_9H_{13}N$	
กลูโคส	$C_6H_{12}O_6$	
เลด(II)คลอไรด์	$PbCl_2$	
โพแทสเซียมเปอร์แมงกาเนต (ด่างทับทิม)	$KMnO_4$	
แมกนีเซียมซัลเฟต(ดีเกลือ)	$MgSO_4$	

LIVEWORKSHEETS