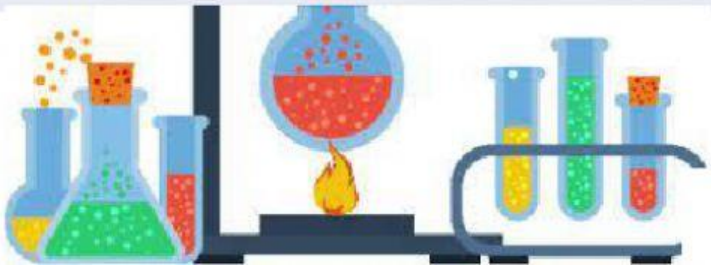
ชื่อ	นามสกุล	ชั้น	เลขที่



ข้อสอบเก็บคะแนนวิชาเคมี 2 ครั้งที่ 1

128	6.64×10^{-24}	27.3%	3.01×10^{23}	STP	0.03
ไอโซโทป	Hydrogen	6.02×10^{23}	Carbon	30	31.96

ข้อ	คำถาม	คำตอบ
1	ธาตุชนิดเดียวกันที่มีจำนวนโปรตอนเท่ากันแต่มีนิวตรอนต่างกัน	
2	เลขอโวกราโดร	
3	มวลอะตอมของธาตุใดที่ใช้เปรียบเทียบเพื่อหามวลอะตอมสัมพัทธ์	
4	มวลอะตอมสัมพัทธ์ของ ^{32}S เมื่อ ^{32}S 1 อะตอม มีมวล 53.05×10^{-24} กรัม	
5	ธาตุออกซิเจนมีมวลอะตอมสัมพัทธ์ 16.00 ธาตุ X 1 อะตอม มีมวลเป็น 4 เท่าของมวลของออกซิเจน 2 อะตอม ธาตุ X จะมีมวลอะตอมสัมพัทธ์เท่าใด	
6	ทองแดง (Cu) มีไอโซโทปเสถียร 2 ไอโซโทป คือ ^{63}Cu และ ^{65}Cu สมมติว่าทั้งสองไอโซโทปมีมวลอะตอมเท่ากับ 63 และ 65 ตามลำดับ จะมี ^{63}Cu และ ^{65}Cu ร้อยละเท่าไร ในธรรมชาติ กำหนดมวลอะตอมเฉลี่ยของทองแดง เท่ากับ 63.546	
7	H_2SO_4 1.806×10^{22} โมเลกุล คิดเป็นกี่โมล	
8	ธาตุฮีเลียม (He) มีมวลอะตอม 4.0026 ธาตุ He 1 อะตอม มีมวลกี่กรัม	
9	สภาวะที่อุณหภูมิ 0 องศาเซลเซียส ความดัน 1 บรรยากาศ	
10	NaCl 0.5 mol คิดเป็นกี่โมเลกุล	



ครูนาวารัตน์ ปานเพชร
LIVEWORKSHEETS