

ชื่อ.....ชั้น.....เลขที่.....

1. ให้พิจารณาข้อความต่อไปนี้ว่าถูกหรือผิด

ข้อที่	ข้อความ	ถูก	ผิด
1	แก๊สที่มีมวลโมเลกุลน้อยจะแพร่ได้เร็วกว่าแก๊สที่มีมวลโมเลกุลมาก		
2	กฎของเกรแฮม กล่าวว่าอัตราการแพร่ของแก๊สแปรผกผันตรงกับรากที่สองของมวลโมเลกุล		
3	ถ้าแก๊ส A มีมวลโมเลกุล 36 และแก๊ส B มีมวลโมเลกุล 4 แก๊ส A จะแพร่ได้เร็วกว่าแก๊ส B		
4	แก๊สไฮโดรเจน (H_2) แพร่เร็วกว่าออกซิเจน (O_2)		
5	ความเร็วในการแพร่ของแก๊สไม่มีความเกี่ยวข้องกับอุณหภูมิ		

2. ให้เรียงลำดับความเร็วในการแพร่ของแก๊สต่อไปนี้ เมื่ออยู่ในสภาวะเดียวกัน

แก๊ส	ลำดับความเร็วในการแพร่ (1-5)
He	
O_2	
NH_3	
Cl_2	
CO_2	

3. แก๊สออกซิเจน มีอัตราการแพร่เป็น 1.5 เท่าของแก๊ส X จงหามวลโมเลกุลของแก๊ส X

คำตอบ

4. แก๊ส A มีมวลโมเลกุล 4 g/mol แพร่ได้เร็วกว่าแก๊ส B ซึ่งมีมวลโมเลกุล 36 g/mol อัตราการแพร่ของ A ต่อ B คือเท่าใด

คำตอบ

5. กฎการแพร่ของเกรแฮม (Graham's Law) กล่าวว่า อัตราการแพร่ของแก๊สแปร..... กับรากที่สองของมวลโมเลกุลของแก๊ส