

ใบงานที่ 1 เรื่องความสัมพันธ์ของปริมาตร ความดัน และอุณหภูมิของแก๊ส

ชื่อ ชั้น เลขที่

กฎของบอยล์

กฎของชาร์ล

กฎของเกย์-ลูสแซก

อุณหภูมิศูนย์สัมบูรณ์

ชาวอังกฤษ

+273

ชาวฝรั่งเศส

1. ณ อุณหภูมิคงที่ ปริมาตรของแก๊สใด ๆ ที่มีมวลคงที่ จะแปรผกผัน
กับความดันของแก๊สนั้น ๆ

2. เมื่อความดันและมวลคงที่ ปริมาตรของแก๊สจะแปรผันตรงกับอุณหภูมิเคลวิน

3. ที่มวลและปริมาตรของแก๊สคงที่ ความดันจะแปรผันตรงกับอุณหภูมิเคลวิน

4. อุณหภูมิ -273 องศาเซลเซียส มีค่าเท่ากับ 0 เคลวิน และเรียกอุณหภูมิ 0 เคลวิน
นี้ว่าอะไร

5. $P_1 V_1 = P_2 V_2$ คือกฎของใคร

6. เปลี่ยนอุณหภูมิองศาเป็นอุณหภูมิเคลวินต้องทำอะไร

7. โรเบิร์ต บอยล์ (Robert Boyle) เป็นนักเคมีชาวอะไร

8. เกย์-ลูสแซก (Gay-Lussac) เป็นนักเคมีชาวอะไร

9. เมื่ออุณหภูมิและมวลของแก๊สมีค่าคงที่ ผลคูณของความดันกับปริมาตร
ของแก๊สจะมีค่าคงที่เสมอ