

จงเติมความสัมพันธ์สูตรการคำนวณและการเกิดการเปลี่ยนแปลงในชีวิตประจำวันแก๊สและสมบัติของแก๊ส

ชื่อ ชั้น เลขที่

1.กฎของบอยล์ รอเบิร์ต บอยล์ (Robert Boyle) ถ้าอุณหภูมิและจำนวนโมลของแก๊สคงที่ ปริมาตรจะแปรผกผันกับความดันความดัน

2.กฎของชาร์ล ชาก อะเล็กซอง เซซา-ชาร์ล (Jacques Alexandre César-Charles) เมื่อมวลของแก๊สและความดันคงที่ ปริมาตรของแก๊สจะแปรผันตรงกับอุณหภูมิในหน่วยเคลวิน

3.เกย์-ลุสแซก (Joseph Gay-Lussac)เมื่อมวลและปริมาตรของแก๊สคงที่ความดันของแก๊สแปรผันตามตรงกับอุณหภูมิในหน่วยเคลวิน (K)

4.กฎของอาโวกาโดร เมื่อความดันและอุณหภูมิของแก๊สคงที่ ปริมาตรของแก๊สจะแปรผันตรงกับจำนวนโมล

5.กฎรวมแก๊ส ความสัมพันธ์ระหว่าง ปริมาตร ความดัน และอุณหภูมิของแก๊ส

6.กฎแก๊สในอุดมคติ แก๊สที่มีสมบัติเป็นไปตามกฎรวมแก๊สและกฎอาโวกาโด

7.อาการหุ้อเมื่อขึ้นบนที่สูง

8.ถุงขนมพองตัวเมื่ออยู่บนภูเขา

9.โคมลอยพองตัวเมื่อจุดไฟ

10.ความดันภายในยางรถยนต์หลังวิ่งสูงขึ้น

1. สูตร $PV = nRT$

5 สูตร $\frac{V_1}{n_1} = \frac{V_2}{n_2}$

7.กฎของบอยล์ (ข้อ7-10)

2.สูตร $\frac{V_1}{T_1} = \frac{V_2}{T_2}$

8.กฎของเกย์ลุสแซก (ข้อ7-10)

3.สูตร $\frac{P_1}{T_1} = \frac{P_2}{T_2}$

9.กฎของชาร์ล (ข้อ7-10)

4.สูตร $\frac{P_1 V_1}{T_1} = \frac{P_2 V_2}{T_2}$

10.กฎของบอยล์ (ข้อ7-10)

By Aemron

