

1. จับคู่ความสัมพันธ์ระหว่างปรากฏการณ์ที่เกิดขึ้นกับกฎของแก๊สให้ถูกต้อง

ความดันภายในยางรถยนต์ หลังวิ่งจะสูงกว่าปกติ	กฎของบอยล์ ($V \propto \frac{1}{p}$)
อาการหุ้อ เมื่อขึ้นบนที่สูง	กฎของชาร์ล ($V \propto T$)
คอมลอยพองตัว เมื่อจุดไฟ	กฎของเกย์ - ลูสแซก ($P \propto T$)
ลูกโป่งมีขนาดใหญ่ขึ้น เมื่อสูบลมเข้าไป	กฎของโอโวกาโดร ($V \propto n$)

2. เต็มคำว่า ถูก หน้าข้อความที่ถูกต้อง และคำว่า ไม่ถูก หน้าข้อความที่ไม่ถูกต้อง

- 2.1 เมื่อลดความดันของแก๊สลงครึ่งหนึ่ง ปริมาตรจะเพิ่มขึ้นเป็น 2 เท่า ที่อุณหภูมิและจำนวนโมลคงที่
- 2.2 ผลต่างของอุณหภูมิในหน่วยเคลวินเท่ากับผลต่างของอุณหภูมิในหน่วยองศาเซลเซียสเสมอ
- 2.3 เมื่อนำลูกโป่งที่บุบไปแช่ในตู้เย็น ลูกโป่งจะพองกลับขึ้นมาเหมือนเดิม
- 2.4 เมื่อหายใจเข้า ปริมาตรของทรวงอกจะเพิ่มขึ้นเพราะจำนวนโมเลกุลของอากาศภายในปอดเพิ่มขึ้น
- 2.5 เมื่อ P เป็นความดันของแก๊สในภาชนะปิดที่มีปริมาตรคงที่ และ x เป็นอุณหภูมิในหน่วยองศาเซลเซียส จะได้ $\frac{P}{(x + 273)}$ เป็นค่าคงที่