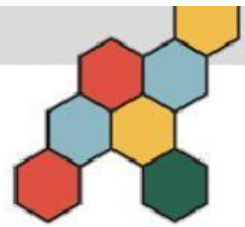




Combined gas Law



ให้นักเรียนเติมคำตอบลงในช่องว่างต่อไปนี้ให้ถูกต้อง

1. บอลลูกบรจุแก๊สฮีเลียมวัดปริมาตรได้ 25 ลิตร ที่ความดัน 1 บรรยากาศ อุณหภูมิ 27 องศาเซลเซียส ถ้าความดันลดลงเป็น 0.5 บรรยากาศ อุณหภูมิ 10 องศาเซลเซียส บอลลูกจะมีปริมาตรกี่ลิตร (ตอบเป็นทศนิยม 1 ตำแหน่ง)

ตัวแปร

$$P_1 = \text{_____ atm} \quad P_2 = \text{_____ atm}$$

$$V_1 = \text{_____ L} \quad V_2 = \text{_____ L}$$

$$T_1 = \text{_____ } ^\circ\text{C} \quad T_2 = \text{_____ } ^\circ\text{C}$$

สูตร

คำตอบ

วิธีทำ

2. แก๊สชนิดหนึ่งที่สภาวะมาตรฐานมีปริมาตร 4.5 ลิตร ถ้าเพิ่มความดันขึ้นเป็น 1.5 บรรยากาศ เพื่อให้ปริมาตรใหม่เปลี่ยนเป็น 3.2 ลิตร ต้องทำให้อุณหภูมิที่องศาเซลเซียส (ตอบเป็นทศนิยม 1 ตำแหน่ง)

ตัวแปร

$$P_1 = \text{_____ atm} \quad P_2 = \text{_____ atm}$$

$$V_1 = \text{_____ L} \quad V_2 = \text{_____ L}$$

$$T_1 = \text{_____ } ^\circ\text{C} \quad T_2 = \text{_____ } ^\circ\text{C}$$

สูตร

คำตอบ

วิธีทำ

3. แก๊สออกซิเจนที่ความดัน 5 บรรยากาศ อุณหภูมิ 27 องศาเซลเซียส วัดปริมาตรได้ 20 ลิตร ถ้าปริมาตรเพิ่มเป็น 50 ลิตร และเพิ่มอุณหภูมิขึ้นจากเดิมอีก 100 องศาเซลเซียส แก๊สออกซิเจนจะมีความดันสุดท้ายกี่บรรยากาศ (ตอบเป็นทศนิยม 1 ตำแหน่ง)

ตัวแปร

$$P_1 = \text{_____ atm} \quad P_2 = \text{_____ atm}$$

$$V_1 = \text{_____ L} \quad V_2 = \text{_____ L}$$

$$T_1 = \text{_____ } ^\circ\text{C} \quad T_2 = \text{_____ } ^\circ\text{C}$$

สูตร

คำตอบ

วิธีทำ

