🎈 ใบงาน: สนุกกับกฎของก๊าซ 🧪

ข้อ 3.1: ลูกโป่งมหัศจรรย์

เมื่อบรรจุแก๊สฮีเลียมปริมาตร 50 cm^3 ที่ 25 °C แล้วนำไปจุ่มในน้ำอุ่น 60 °C (ความดันคงที่) อยากทราบว่าลูกโป่งจะมีปริมาตรใหม่เท่าใด?

สูตรที่ใช้: $V_1/T_1 = V_2/T_2$

วิธีทำ: ____

____

คำตอบ: ____

ข้อ 3.2: แก๊สในลูกสูบ

บรรจุแก๊ส 0.7 ลิตร ในลูกสูบที่ 80 °C ความดัน 760 mmHg จงหาว่าที่สภาวะ STP แก๊สนี้จะมีปริมาตรเปลี่ยนไปเท่าใด (เพิ่มขึ้นหรือลดลงกี่ลิตร)?

สูตรที่ใช้: $P_1V_1/T_1 = P_2V_2/T_2$

วิธีทำ: ____

____

คำตอบ: ____

LIVEWORKSHEETS