สมบัติของแก๊ส

จงลากสูตรกฎของแก๊สลงในช่องว่างให้ถูกต้อง

$PV = nRT$ | $\frac{P_1V_1}{T_1} = \frac{P_2V_2}{T_2}$ | $\frac{P_1}{T_1} = \frac{P_2}{T_2}$ | $\frac{V_1}{T_1} = \frac{V_2}{T_2}$ | $\frac{V_1}{n_1} = \frac{V_2}{n_2}$ | $P_1V_1 = P_2V_2$

กฎของบอยล์ _____ กฎของอาโวกาโดร _____

กฎของชาร์ล _____ กฎแก๊สในอุดมคติ _____

กฎของเกย์-ลูสแซก _____ กฎรวมแก๊ส _____

จงเติมคำตอบในช่องว่างให้ถูกต้อง

แก๊สไนโตรเจนจำนวน 44.8 ลิตร ที่ STP จะหนักกี่กรัม

แก๊สไนโตรเจนในถังขนาดปริมาตร 250 ml มีความดัน 2 atm ที่อุณหภูมิ 373°K อุณหภูมิลดลงเป็น 273 K ปริมาตรของแก๊สจะเป็นเท่าใด

จงทำเครื่องหมายถูกหน้าข้อความที่ถูกต้อง

- [ ] แก๊สและของเหลวเปลี่ยนแปลงรูปร่างตามภาชนะที่บรรจุ แต่แตกต่างกันตรงที่ปริมาตรของแก๊สเปลี่ยนแปลงตามภาชนะ
- [ ] ที่ STP แก๊สต่างชนิดกันมีปริมาตรเท่ากันเมื่อมีมวลเท่ากัน
- [ ] ความดันของอากาศที่ระดับน้ำทะเลมีค่าเท่ากับ 1 บรรยากาศ
- [ ] แก๊ส A 1.0 โมล ผสมแก๊ส B 4.0 โมล เศษส่วนโมลของแก๊ส A เท่ากับ 0.25

ชื่อ _____ รหัส _____

LIVEWORKSHEETS