

1. เมื่ออุณหภูมิคงที่แก๊สชนิดหนึ่ง มีปริมาตร 2 ลิตร ที่ความดัน 10 บรรยากาศ จงคำนวณหาปริมาตรแก๊ส ชนิดนี้ที่ 1 บรรยากาศ

ก. 0.5 ลิตร

ข. 5 ลิตร

ค. 10 ลิตร

ง. 20 ลิตร

2. แก๊สชนิดหนึ่งวัดปริมาตรได้ 2.5 ลูกบาศก์เดซิเมตร ที่ความดัน 5 บรรยากาศ ถ้าความดันลดลงเป็น 1.5 บรรยากาศ แก๊สนี้จะมีปริมาตรเท่าใด เมื่ออุณหภูมิคงที่

ก. 0.73 dm³

ข. 7.5 dm³

ค. 8.33 dm³

ง. 30 dm³

3. แก๊สชนิดหนึ่งอยู่ในถัง 10 L มีความดัน 2 atm ถูกย้ายไปสู่ถังใหม่ขนาด 50 L จงหาความดันในถังใหม่ ถ้า T คงที่

ก. 0.4 atm

ข. 2 atm

ค. 4 atm

ง. 10 atm

4. แก๊สชนิดหนึ่งมีปริมาตร 26.5 cm³ ที่ 300 °C เมื่อปริมาตรลดลงเป็น 15.7 cm³ ถ้าต้องการให้ความดันคงที่ แก๊สนี้จะมีอุณหภูมิเท่าใด

ก. 967.16 K

ข. 506.37 °C

ค. 177.74 °C

ง. 340 K

5. แก๊สชนิดหนึ่งมีปริมาตร 3 dm³ ที่อุณหภูมิ 27 °C และความดัน 1 atm ถ้าเพิ่มอุณหภูมิเป็น 54 °C โดยควบคุมความดันให้คงที่ ปริมาตรของแก๊สนี้จะเป็นเท่าไร

ก. 3.17 dm³

ข. 3.27 dm³

ค. 3.37 dm³

ง. 3.47 dm³

6. เครื่องเติมลมมีปริมาตรแก๊ส 300 ลูกบาศก์เซนติเมตร (cm³) ความดัน 2.25 บรรยากาศ (atm) ความดันของแก๊สจะมีค่าเท่าใด เมื่อขยายปริมาตรเป็น 700 ลูกบาศก์เซนติเมตร (cm³) เมื่ออุณหภูมิคงที่

ก. 0.756 atm

ข. 0.857 dm³

ค. 0.964 atm

ง. 1.025 dm³

7. แก๊สมีปริมาตร 840 cm^3 ที่ 27°C และ 740 torr
ปริมาตรแก๊สเป็นเท่าไรที่ 14°C และ 650 torr

ก. 382.58 cm^3

ข. 495.86 cm^3

ค. 705.86 cm^3

ง. 914.86 cm^3

8. แก๊สชนิดหนึ่งมีปริมาตร 2.5 L ที่ 300 K ความดัน 1 atm
ถ้าปริมาตรและความดันของแก๊สนี้ เปลี่ยนเป็น 3.0 L และ
 1.5 atm จงหาอุณหภูมิที่เปลี่ยนแปลงไปในหน่วย $^\circ\text{C}$

ก. 245°C

ข. 256°C

ค. 267°C

ง. 278°C

9. แก๊สชนิดหนึ่งบรรจุในภาชนะที่มีปริมาตรคงที่ มีความดัน
 855 torr ที่ 350°C เมื่ออุณหภูมิของแก๊สนี้ เปลี่ยนแปลง
ทำให้ความดันเพิ่มขึ้นเป็น 980 torr จงคำนวณหาอุณหภูมิ
ใหม่ของแก๊สนี้

ก. 441 K

ข. 526 K

ค. 643 K

ง. 714 K

10. อากาศปริมาตร 3 ลูกบาศก์เดซิเมตร ที่ STP ถ้าต้องการ
ให้มีปริมาตรเป็น 5 ลูกบาศก์เดซิเมตร ที่ความดัน 0.5
บรรยากาศ จะต้องทำให้อากาศมีอุณหภูมิกี่เคลวิน

ก. 227.5 K

ข. 235.5 K

ค. 247.5 K

ง. 255.5 K