



วิชา เคมี 3

สอนโดย ครูทิมพร วิเศษศิลป์

ชื่อ ..... ชั้น ม.5/1 เลขที่.....

### แบบทดสอบกลางภาค

เรื่อง แก๊สและสมบัติของแก๊ส

กฎของชาร์ล

กฎของเกย์-ลูสแซก

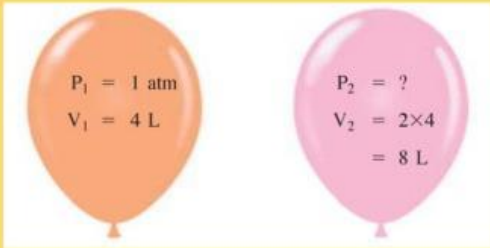
กฎของบอยล์

กฎของอาโวกาโดร

กฎรวมแก๊ส

1. แก๊สฮีเลียมบรรจุในลูกโป่งปริมาตร 4 ลิตร ที่ความดัน 1 บรรยากาศ อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส ถ้าต้องการให้ลูกโป่งขยายปริมาตรเป็น 2 เท่า จะต้องอยู่ในภาวะที่มีความดันเท่าไร

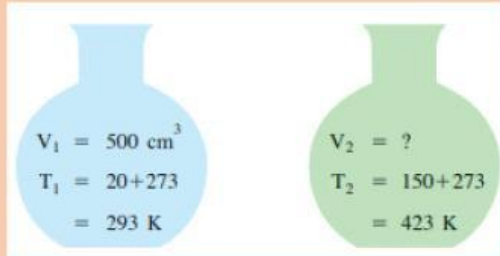
สถานการณ์นี้ สัมพันธ์กับ



กล่าวว่า

คำตอบ ลูกโป่งจะขยายปริมาตรเป็น 2 เท่าที่ความดัน.....บรรยากาศ

2. แก๊สฟลูออรีนปริมาตร 500 ลูกบาศก์เซนติเมตร มีอุณหภูมิเพิ่มขึ้นจาก 20 องศาเซลเซียส เป็น 150 องศาเซลเซียส จะมีปริมาตรเท่าไรถ้าควบคุมความดันของระบบให้คงที่



สถานการณ์นี้ สัมพันธ์กับ

กล่าวว่า

คำตอบ ปริมาตรของแก๊สฟลูออรีนเท่ากับ.....ลูกบาศก์เซนติเมตร

3. กระจกสเปรย์ปรับอากาศซึ่งมีความดัน 103 กิโลปาสกาล ที่อุณหภูมิ 25 องศาเซลเซียส ถูกโยนใส่กองไฟ จนมี อุณหภูมิ 928 องศาเซลเซียส ภายในกระจกจะมีความดันกี่กิโลปาสกาล

สถานการณ์นี้ สัมพันธ์กับ

กล่าวว่า

คำตอบ ในกระจกสเปรย์ปรับอากาศ ที่อุณหภูมิ 928 องศาเซลเซียส จะมีความดัน.....กิโลปาสกาล



4. อากาศปริมาตร 3 ลูกบาศก์เดซิเมตรที่ STP ถ้าต้องการทำให้มีปริมาตรเป็น 5 ลูกบาศก์เดซิเมตร ที่ความดัน 0.5 บรรยากาศ จะต้องทำให้อากาศมีอุณหภูมิที่องศาเซลเซียส

$P_1 = 1 \text{ atm}$	$P_2 = 0.5 \text{ atm}$
$V_1 = 3 \text{ dm}^3$	$V_2 = 5 \text{ dm}^3$
$T_1 = 0^\circ\text{C} + 273 = 273 \text{ K}$	$T_2 = ?$

สถานการณ์นี้ สัมพันธ์กับ

กล่าวว่า

คำตอบ ต้องใช้อุณหภูมิ .....องศาเซลเซียส.

5. ลูกโป่งบรรจุแก๊สฮีเลียม 2.0 โมล ในลูกโป่งทำให้ลูกโป่งมีปริมาตร 50 ลิตร ถ้าบรรจุแก๊สฮีเลียมลงไปในลูกโป่งเรื่อยๆ จนมีปริมาตร 150 ลิตร โดยไม่มีการเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิและความดัน ลูกโป่งนี้จะมีแก๊สฮีเลียมบรรจุอยู่กี่โมล

สถานการณ์นี้ สัมพันธ์กับ

กล่าวว่า

คำตอบ ลูกโป่งนี้จะมีแก๊สฮีเลียมบรรจุอยู่ .....โมล

