



Ideal gas Law

ให้นักเรียนเติมคำตอบลงในช่องว่างต่อไปนี้ให้ถูกต้อง



1. ใอน้ำ (H_2O) หนัก 36.0 กรัม มีความดัน 1.3 บรรยากาศ ที่อุณหภูมิ 27 องศาเซลเซียส ใอน้ำนี้จะมปริมาตรกี่ลิตร (ตอบเป็นทศนิยม 1 ตำแหน่ง)

ตัวแปร	สูตร	คำตอบ
$P = \underline{\hspace{2cm}}$ atm	$\underline{\hspace{2cm}}$	$\underline{\hspace{2cm}}$
$V = \underline{\hspace{2cm}}$ L	วิธีทำ	$\underline{\hspace{2cm}}$ $\underline{\hspace{2cm}}$
$m = \underline{\hspace{2cm}}$ g		
$M = \underline{\hspace{2cm}}$ g/mol		
$R = \underline{\hspace{2cm}}$ L.atm.mol ⁻¹ .K ¹		
$T = \underline{\hspace{2cm}}$ °C		



2. แก๊สฮีเลียม (He) บรรจุในถังปริมาตร 10 ลิตร ที่อุณหภูมิ -20 องศาเซลเซียส ความดัน 0.2 บรรยากาศ จงหาจำนวนโมลของแก๊สฮีเลียม (ตอบเป็นทศนิยม 1 ตำแหน่ง)

ตัวแปร	สูตร	คำตอบ
$P = \underline{\hspace{2cm}}$ atm	$\underline{\hspace{2cm}}$	$\underline{\hspace{2cm}}$
$V = \underline{\hspace{2cm}}$ L	วิธีทำ	$\underline{\hspace{2cm}}$ $\underline{\hspace{2cm}}$
$n = \underline{\hspace{2cm}}$ mol		
$R = \underline{\hspace{2cm}}$ L.atm.mol ⁻¹ .K ¹		
$T = \underline{\hspace{2cm}}$ °C		

3. ที่ STP แก๊สอาร์กอน (Ar) จะมีความหนาแน่นเป็นกิโลกรัมต่อลิตร (ตอบเป็นทศนิยม 1 ตำแหน่ง)

ตัวแปร	สูตร	คำตอบ
$P = \underline{\hspace{2cm}}$ atm	$\underline{\hspace{2cm}}$	$\underline{\hspace{2cm}}$
$M = \underline{\hspace{2cm}}$ g/mol	วิธีทำ	$\underline{\hspace{2cm}}$ $\underline{\hspace{2cm}}$
$D = \underline{\hspace{2cm}}$ g/L		
$R = \underline{\hspace{2cm}}$ L.atm.mol ⁻¹ .K ¹		
$T = \underline{\hspace{2cm}}$ °C		

