



ความสัมพันธ์ระหว่างโมลกับอนุภาค มวล และปริมาตรแก๊สที่ STP



ชื่อ.....สกุล.....เลขที่.....ชั้นม.4/.....

คำชี้แจง : จงแสดงวิธีทำให้ถูกต้อง



สารประกอบ $(\text{NH}_4)_2\text{HPO}_4$ 79.2 กรัม มีธาตุไฮโดรเจนเป็นองค์ประกอบกี่โมลอะตอม



=

5.40 โมลอะตอม H	79.2 กรัม $(\text{NH}_4)_2\text{HPO}_4$	1 โมล $(\text{NH}_4)_2\text{HPO}_4$	9 โมลอะตอม H
		132.08 กรัม $(\text{NH}_4)_2\text{HPO}_4$	1 โมล $(\text{NH}_4)_2\text{HPO}_4$

=

แก๊ส A มีสูตรโมเลกุลเป็น A_3 ถ้ามีแก๊สนี้อยู่ 6.02×10^{23} อะตอม จะมีปริมาตรกี่ dm^3 ที่ STP



=

1 โมลโมเลกุล A_3	1 โมลโมเลกุล A_3	6.02×10^{23} อะตอม A	$7.47 \text{ dm}^3 \text{ A}_3$
	6.02×10^{23} โมเลกุล A_3	1 โมเลกุล A_3	3 อะตอม A

=

			$22.4 \text{ dm}^3 \text{ A}_3$
--	--	--	---------------------------------

