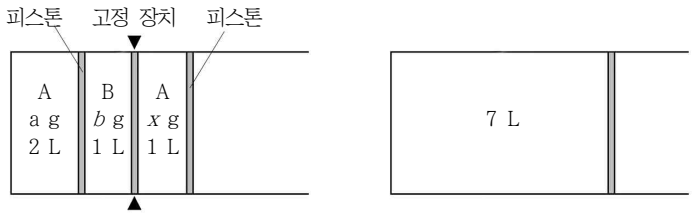
[06. 화합물의 양적관계(실린더)]

06. 그림 (가)는 실린더에 기체 A,B가 각각 들어 있는 것을, (나)는 (가)에서 고정 장치를 풀고 충분한 시간이 지난 후의 모습을 나타낸 것이다. (나)에서 피스톤은 (가)에서의 가장 오른쪽 것만을 나타내었다. 기체 A, B 질량의 합은 $\frac{9}{4}a$ g이다.



(가) (나)

이에 대한 설명으로 옳은 것만을 〈보기〉에서 있는 대로 고른 것은? (단, 온도와 대기압은 일정하고, 피스톤의 마찰과 부피는 무시한다.)

〈보 기〉

ㄱ. 분자량은 B가 A의 2배이다.
ㄴ. a=2x이다.
ㄷ. 1g에 들어있는 분자 수는 A가 B보다 크다.
ㄹ. B의 밀도는 (가)에서가 (나)에서의 2배이다.
ㅁ. $\frac{\text{(나)에서 B 1L에 들어있는 분자 수}}{\text{(나)에서 A 2xg에 들어있는 분자 수}}$는 $\frac{1}{2}$이다.

① ㄱ,ㄴ
② ㄱ,ㄷ,ㄹ
③ ㄱ,ㄷ,
④ ㄷ,ㄹ,ㅁ
⑤ ㄴ,ㄷ,ㄹ
⑥ ㄱ,ㄷ,ㄹ,ㅁ
⑦ ㄱ,ㄴ,ㄷ,ㄹ
⑧ ㄱ,ㄴ,ㄷ,ㅁ

copyright ⓒ 2019 극한효율 All Right Reserved.