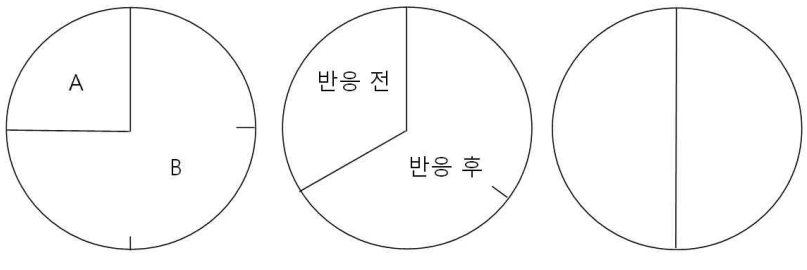
1. 다음은 기체 A_2와 B_2가 반응하는 화학 반응식이다.

$$A_2 + bB_2 \rightarrow cC \ (b\text{와 } c\text{는 반응 계수})$$

실린더에 $A_2(g)$와 $B_2(g)$를 넣고 반응을 완결시켰을 때, 그림 [가]는 실린더에 들어 있는 원자 A와 B의 원자수비를, 그림 [나]는 반응 전과 후의 단위 부피당 원자 A와 B의 총 원자수비를, 그림 [다]는 반응 후 남은 물질의 분자수 비를 나타낸 것이다.



[가] [나] [다]

이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은? (단, 온도와 압력은 일정하다.) [3점]

< 보 기 >

ㄱ. $b+c=5$이다.
ㄴ. 반응 후 남은 생성물은 B_2이다.
ㄷ. 반응 전 A_2의 몰 수와 반응 후 C의 몰 수가 같다.

① ㄴ ② ㄱ, ㄴ ③ ㄱ, ㄷ ④ ㄴ, ㄷ ⑤ ㄱ, ㄴ, ㄷ

이 문제지에 관한 저작권은 오르비 항암제에게 있습니다.
carlosj0314@gmail.com