

르 샤틀리에의 원리(압력의 변화)에 관한 학생들의 개념

분류: 화학, 르 샤틀리에의 원리, 압력

1. 르 샤틀리에의 원리(압력의 변화)에 관한 개념 검사 문항의 예

주사기 속에서 PCl_5 과 Cl_2 가 섞여서 아래 화학 반응식과 같이 평형을 이루고 있다.



일정한 온도와 압력을 유지하면서 아르곤 기체를 이 주사기 속에 넣었을 때 어떤 일이 일어날까?

- ① 평형이 왼쪽으로 이동하여 PCl_5 이 더 많이 생성된다.
- ② 평형이 오른쪽으로 이동하여 PCl_5 이 더 많이 분해된다.
- ③ 평형은 이동하지 않는다.
- ④ 알 수 없다.

그렇게 생각한 이유를 설명하시오.