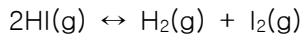


르 샤틀리에의 원리(농도의 변화)에 관한 학생들의 개념

분류: 화학, 르 샤틀리에의 원리, 농도

1. 르 샤틀리에의 원리(농도의 변화)에 관한 개념 검사 문항의 예

일정한 온도에서 다음 반응이 반응 용기 속에서 화학 평형을 이루고 있다.



여기에 수소 기체를 조금 첨가했을 때, 다음 중 옳은 것은?

- ① 남은 I_2 와 반응하여 HI를 생성하는 쪽으로 평형이 이동되므로 평형 상수(K)가 작아진다.
- ② 평형이 이동되지만 K는 변하지 않으므로 HI의 농도는 변함없다.
- ③ K는 변하지 않지만 각각의 평형 농도가 달라졌으므로 HI의 농도는 달라진다.
- ④ H_2 가 조금 첨가되더라도 K는 변하지 않기 때문에 평형의 이동은 일어나지 않는다.
- ⑤ 예측할 수 없다.

그렇게 생각한 이유를 쓰시오.