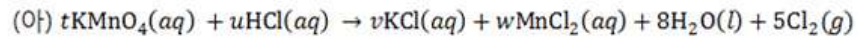
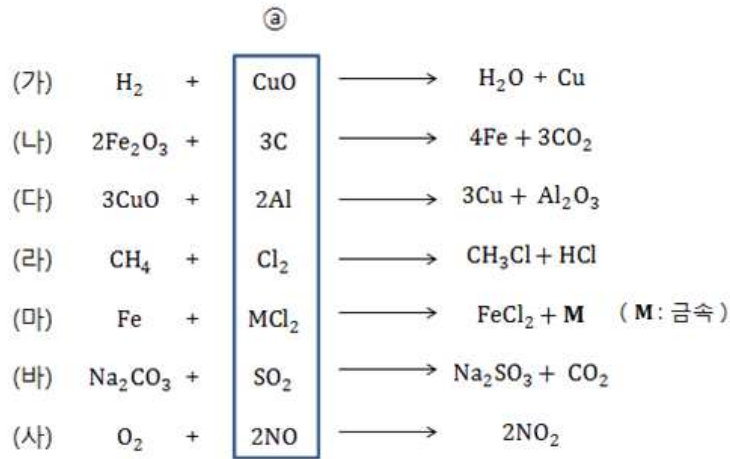


[23. 산화와 환원의 개념]

23. 다음은 여러 가지 원소와 관련된 화학 반응식이다.



이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 모두 고르시오.()

—<보 기>—

- ㄱ. ㉑는 산화제이다.
- ㄴ. 환원제는 총 3개이다.
- ㄷ. (가)에서 O의 산화수는 증가한다.
- ㄹ. (가)~(사) 모두 산화 환원 반응이다.
- ㅁ. (라)에 산화수가 +1인 원자가 포함된 물질이 있다.
- ㅂ. (나)~(다) 반응 후 공유 결합 화합물을 형성한다.
- ㅅ. (나)~(다) 반응에서 (C의 산화수 변화량)>(Al의 산화수 변화량)이다.
- ㅇ. (아)에서 Mn의 산화수는 +7에서 +2로 감소한다.
- ㅈ. (아)에서 $t+u+v+w=22$ 이다.

산화와 환원의 개념에 대해 물어보는 패턴의 문제입니다.

난이도 중~하 정도로 출제되는데요.

이 패턴에서 중요한건 산화제/환원제를 구분하는 것과 산화수 계산, 반응물과 생성물의 비를 정확히 파악할수 있는지입니다.