

이번에도 어려워했던 화학반응식!! |학기에 했었는데.. 기억나? 안 까먹고 가야 통합과학 따라 간다구~ (I2)

중3. 1. 화학 반응의 규칙과 에너지 변화 [화학반응식]

* 영상을 보면서 질문에 답하세요. (<https://www.youtube.com/watch?v=7NDrwITZ0qA>)
(<https://www.youtube.com/watch?v=lvPv0EHWs40&t=401s>)

1. : 화학식과 기호, 계수 등을 이용하여 화학 반응을 나타낸 식
2. : 화학반응식에서 반응 전후 원자의 종류와 개수가 같아지도록 화학식 앞에 쓴 숫자

<화학반응식 나타내는 방법>

3. 1단계: 반응물을 에, 생성물을 에, 그 사이에 를 넣는다.
4. 2단계: 반응물과 생성물을 으로 나타낸다.
5. 3단계: 반응 전후 원자의 종류와 개수가 계수를 맞춘다.
6. 계수비는 간단한 비가 되도록 하며, 계수가 인 경우에는 생략한다.

7. $\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow \text{MgO}$
8. $\text{CH}_4 + \text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$
9. $\text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$
10. $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{CaCl}_2 \rightarrow \text{CaCO}_3 + \text{NaCl}$
11. $\text{Fe} + \text{O}_2 \rightarrow \text{FeO}$
12. $\text{N}_2 + \text{H}_2 \rightarrow \text{NH}_3$

13. 아래 분홍색 보기에서 올바른 곳으로 끌어 놓으세요.

화학반응식으로 알 수 있는 것	화학반응식으로 알 수 없는 것
?	?
?	
?	?
?	

반응물과 생성물의 물질 종류	입자(분자)수의 비
반응물과 생성물의 질량	반응 전후의 온도 변화
반응물과 생성물의 원자 개수	반응물과 생성물의 원자 종류

* 너희들이 한번쯤 해봤으면 하는 실험들..

하지만 안전수칙을 어기는 위험한 실험은 영상을 보는 것으로 만족하자!! ^^

(영상출처: <https://www.youtube.com/watch?v=i5BwQMzmt0I>)

이제 고1 대비 복습은 끝~

앞으로 남은 과학 온라인은 뭘 했으면 좋을까? (선생님은 고민에 고민 중.....)