



일정 성분비 법칙 (2)

이름: _____ 번호: _____ 날짜: _____

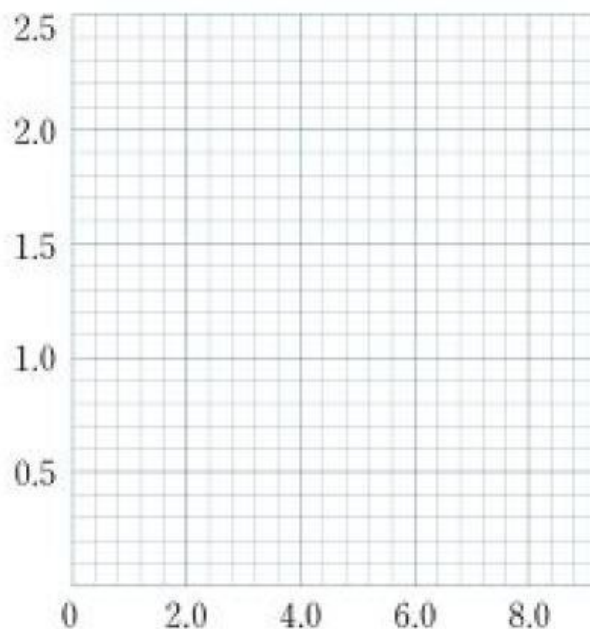
[탐구 활동 2] 구리 연소 반응 관찰하기

동영상을 시청하고 수업을 들은 뒤, 아래 문제를 풀어 봅시다.

1. 아래 표의 빈칸을 채워 보세요.

실험	I	II	III	IV
구리의 질량(g)	2.4	4.0	5.6	7.2
산화 구리(II)의 질량(g)	3.0	5.0	7.0	9.0
산소의 질량(g)				

2. 세로축을 산소의 질량, 가로축을 구리의 질량으로 하여 그래프를 그려 봅시다.



3. 아래 물음에 답해 봅시다. 답안은 1-2문장으로 작성하고, 마지막에 '가장 중요하다고 생각하는 키워드'를 4개씩 적어 봅시다.

(1) 이러한 결과가 나타나는 이유는 어떤 법칙 때문인지 설명하고, 이 법칙에 대해서도 설명해 봅시다.

키워드: _____ , _____ , _____ , _____

(2) 아래 네모 칸에 있는 반응들 중 이 반응은 어떤 반응에 해당하는지 설명하고, 이 반응에 대해서 화학식을 포함하여 설명해 봅시다.

반응의 예시: 산 염기 반응, 연소 반응, 광합성, 호흡, 양금 생성 반응

키워드: _____ , _____ , _____ , _____