

[탐구 과제2] 실험 수행 및 결과 분석

2학년	()반	()번	성명: ()	모둠명: ()
-----	------	------	---------	----------

1. 탐구 실험 결과

실험	1	2	3
반응한 CaCO ₃ 의 질량(g)			
발생한 CO ₂ 의 질량(g)			

2. 탐구 실험 결과 분석

① 반응한 탄산칼슘과 발생한 이산화탄소의 양(mol)을 계산해 보자. (계산 과정 포함)

실험	1	2	3
반응한 CaCO ₃ 의 양(mol)			
발생한 CO ₂ 의 양(mol)			

② 반응한 탄산칼슘과 발생한 이산화탄소의 질량, 몰 사이에 어떤 관계가 성립되는지 정리해 보자.

3. 결론 도출

① 화학 반응에서 반응물과 생성물 사이의 양적 관계(질량, 몰)를 설명해 보자.

② 실험 후 느낀 점 및 추가로 궁금한 사항을 정리해 보자. (ex. 왜 정확히 1:1의 비가 나오지 않는지?)

4. 평가하기

자기 평가지		
평가 항목	평가 내용 / 평가 기준	평정
지식	화학 반응에서의 양적 관계를 이해하였다.	1 / 2 / 3
탐구	탄산 칼슘과 이산화 탄소의 양적 관계를 확인할 수 있는 실험을 설계하였다.	1 / 2 / 3
	설계한 실험에 따라 발생하는 이산화 탄소의 질량을 정확하게 측정하였다.	1 / 2 / 3
태도	모든 활동에서 자신이 맡은 역할을 적극적으로 수행하였다.	1 / 2 / 3
	정확한 결론을 도출하기 위해 의견을 적극적으로 개진하였다.	1 / 2 / 3
합 계		