

物質が化学変化するときの前後の質量

実験番号	教科書	実験日	組	番号	氏名
	p.	月 日			

時刻 () 天気 ()

実験の目的

化学変化の前後で質量をはかり、変化を調べる。

実験の結果

それぞれの化学変化の前後の質量を記入しよう。

	反応前の質量	反応後の質量	反応の様子
硫酸銅水溶液と塩化バリウム水溶液			
石灰石と塩酸 (コップ)			
石灰石と塩酸 (密閉容器)			
銅の加熱			

まとめ

それぞれの反応の後、反応前とくらべて質量が変化したか、また、反応によってできたものをまとめよう。

	できたもの	反応後の質量の変化
硫酸銅 + 塩化バリウム		
石灰石 + 塩酸	コップ	
	密閉容器	
銅 + 酸素		

考 察

それぞれの化学変化で、反応の前後の質量の変化の理由を考えてみよう。また、化学変化と質量の変化について考察しよう。

.....

.....

.....

.....