Chemische Grundgesetze

V: Synthese von Schwefelsulfid



Die Massen des Kupfers und des entstandenen Kupfersulfids werden mit der Waage bestimmt! Der Versuch wurde von verschiedenen Gruppen durchgeführt.

Ergebnisse der Gruppen:

Masse Cu/S (g)	Masse S (g)	Verhältnis Cu : S
0,755		
0,731		
0,690		
0,710		
0,504		
0,548		
0,557		
	0,755 0,731 0,690 0,710 0,504 0,548	0,755 0,731 0,690 0,710 0,504 0,548

Aufgabe:

- Berechne die Masse des Schwefels, der mit dem Kupfer reagiert hat. Beachte dabei das Gesetz der Erhaltung der Masse!
- Berechne das Verhältnis der Massen von Kupfer : Schwefel

Ergebnis:





