

3	Suatu persamaan reaksi dikatakan setara jika jumlah atom suatu unsur di ruas kiri sama dengan jumlah atom unsur yang sejenis di ruas kanan, dengan menambahkan koefisien reaksi, atom H dan golongan VII A akan membentuk molekul diatomik	31,58
No	Alasan	Persentase Mahasiswa
4	Suatu persamaan dikatakan setara jika jumlah atom suatu unsur di ruas kiri sama dengan jumlah atom unsur yang sejenis di ruas kanan, atom H dan golongan VII A akan membentuk molekul diatomik	13,16

Berdasarkan Tabel 10, hanya 36,84% mahasiswa dari 39,47% mahasiswa yang bisa memberikan alasan yang tepat mengenai persamaan reaksi yang setara. Hal ini menunjukkan bahwa sebanyak 36,84% mahasiswa yang termasuk ke dalam kategori memahami konsep sedangkan 2,63% termasuk ke dalam kategori miskonsepsi, karena mahasiswa tersebut bisa memberikan jawaban yang benar tetapi alasan yang melatarbelakangi mahasiswa memilih jawaban tersebut sesuai dengan konsep ilmiah tetapi tidak lengkap, hal ini berlaku juga untuk 57,9% mahasiswa lainnya. Sebanyak 2,63% mahasiswa tidak memberikan alasan mengapa mereka memilih jawaban dari soal yang diberikan artinya mahasiswa tersebut memiliki konsep yang tidak lengkap dan juga dikategorikan miskonsepsi sedangkan 2,63% lainnya tidak memahami konsep sehingga tidak bisa memberikan jawaban dan alasan dari soal yang diujikan.

4. Pemahaman Konsep pada Hukum-Hukum Dasar Kimia

Salah satu hukum dasar kimia yaitu Hukum Proust. Pemahaman konsep pada Hukum Proust disajikan pada soal nomor 12. Mahasiswa diberikan Tabel yang berisi data percobaan variasi massa S terhadap massa Cu yang tetap serta data massa Cu dan S yang bereaksi dan massa unsur yang tersisa. Berdasarkan data tersebut mahasiswa diminta memilih perbandingan massa antara Cu dan CuS. Ada 2,63% mahasiswa yang menjawab dengan tepat yaitu 2 : 3 sedangkan yang lain keliru dalam menentukan perbandingan massa antara Cu dan CuS. Hal ini bisa dilihat pada Tabel 11.