

GRUPA 1

Stosunek masowy wapnia do tlenu w tlenku wapnia CaO wynosi 40:16, co po skróceniu daje 5:2. Z tego zapisu wynika, że 5 g wapnia będzie reagować z 2 g tlenu.

GRUPA 2

Na tej podstawie można wysnuć wniosek, że dana ilość substancji reaguje zawsze ze ściśle określoną, a nie dowolną ilością innej substancji. Tak, jak wynika to ze stosunku masowego.

GRUPA 3

Jeżeli jednego z substratów jest więcej niż wynika to ze stosunku mas, to ten substrat przereaguje tylko w takiej ilości, jaka jest potrzebna, aby stosunek mas był zachowany. Pozostała część substratu nie ulegnie reakcji chemicznej.

GRUPA 4

Prawo stałości składu mówi o tym, że stosunek mas pierwiastków w każdym związku chemicznym jest stały i charakterystyczny dla danego związku chemicznego.

GRUPA 5

Znając wzór związku chemicznego jesteśmy również w stanie obliczyć zawartość procentową pierwiastków występujących w tym związku. Zawartość siarki w SO_3 wynosi 40%.

GRUPA 6

Prawo stałości składu jest obok prawa zachowania masy jednym z najważniejszych praw w chemii. Dla przypomnienia – prawo zachowania masy mówi, że masa substratów jest równa masie produktów.

