Temat: Obliczenia stechiometryczne cz.II

46 Reakcja otrzymywania wodorotlenku sodu z tlenku sodu i wody przebiega według następującego równania:

$$Na_2O + H_2O \longrightarrow 2\ NaOH$$

Uzupełnij tabelę przedstawiającą ilościowy opis tej reakcji chemicznej.

Wzór substancji	Na_2O	H_2O	NaOH
Masa cząsteczkowa, u			
Stosunek mas substancji biorących udział / powstających w reakcji chemicznej			
Masa substancji biorącej udział / powstającej w reakcji chemicznej, g			8

49 **Na podstawie opisu obserwacji uzupełnij informacje o doświadczeniu chemicznym.**

Skorzystaj z układu okresowego.

Obserwacje: Mieszanina w tyglu porcelanowym, zawierająca 10,8 g sproszkowanego glinu i 19,2 g siarki, po krótkim ogrzaniu i odstawieniu palnika zaczęła się żarzyć i gwałtownie reagować.

a) Równanie reakcji chemicznej: _____ + _____ $\longrightarrow Al_2S_3$

b) Stosunek masowy glinu do siarki, w jakim oba pierwiastki chemiczne reagują w reakcji powstawania siarczku glinu, wynosi:

(2 · _____) : (3 · _____) = _____ : _____

c) Masa cząsteczkowa siarczku glinu wynosi _____ u.

d) W wyniku reakcji substratów o podanych wcześniej masach w doświadczeniu mogło powstać maksymalnie _____ g siarczku glinu.

e) Jeśli do reakcji chemicznej zostaną użyte 54 g glinu i 64 g siarki, to w jej wyniku można otrzymać maksymalnie _____ g siarczku glinu.