

1. Temat: **Obliczenia stechiometryczne**

*przeczytaj temat z podręcznika str.151

* zapisz w zeszycie definicję: obliczeń stechiometrycznych

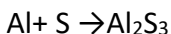
oraz 6 kroków rozwiązywania tych zadań:

- zapisz reakcję za pomocą symboli i wzorów
- zbilansuj tę reakcję
- zapisz pod reakcją dane z zadania (x pod tym co obliczyć, podaną masę pod tą substancją)
- nad reakcją zapisz masy atomowe lub cząsteczkowe
- zapisz proporcję: góra do góry, dół do dołu
- oblicz

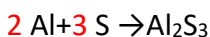
Przykład (po kolei 6 kroków) zad 1 str. 155 – przepisuj do zeszytu:

Glin + siarka → siarczek glinu, czyli

- zapisz za pomocą symboli i wzorów:



- bilans:

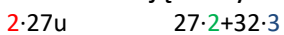


- dane z zadania pod reakcją:



108g x

- nad reakcją masy atomowe i cząsteczkowe:



108g x

- proporcja:

$$54 \text{ u Al} - 150 \text{ u Al}_2\text{S}_3$$

$$108 \text{ g Al} - x$$

- obliczyć:

$$X = \frac{108 \text{ g} \cdot 150 \text{ u}}{54 \text{ u}} = 300 \text{ g Al}_2\text{S}_3$$

* **wykonaj samodzielnie zad. 2 str. 155 z podręcznika**

- W razie kłopotów z wykonywaniem zadań możesz skorzystać z informacji w podręczniku lub w Internecie, np.

<https://www.youtube.com/watch?v=ugK8DWl4R8I>

Kontakt z nauczycielem: jatkowska5@wp.pl lub messengerem

Życzę: Zdrowych i wesołych Świąt!