Zadanie 6. (0–1)

Zaznacz poprawny wzór sumaryczny oraz poprawnie podaną zawartość procentową (procent masowy) **węgla w cząsteczce paracetamolu przedstawionej za pomocą modelu.**

model cząsteczki paracetamolu

Modele:
- atomu tlenu
- atomu wodoru
- atomu węgla
- atomu azotu

Wzór sumaryczny

☐ A. $C_9H_8NO_2$ ☐ B. $C_8H_{10}N_2O$ ☐ C. $C_7H_8NO_2$ ☐ D. $C_8H_9NO_2$

Zawartość procentowa węgla w cząsteczce (procent masowy)

☐ a. 63,58% ☐ b. 52,75% ☐ c. 66,67% ☐ d. 60,87%

Zadanie 7. (0–1)

Aspiryna zawiera kwas o wzorze sumarycznym $C_9H_8O_4$. **Zaznacz zawartość procentową** (procent masowy) **wszystkich pierwiastków chemicznych wchodzących w skład cząsteczki tego kwasu.**

☐ A. %C – 41,38%, %H – 3,45%, %O – 55,17%

☐ B. %C – 60%, %H – 35,56%, %O – 4,44%

☐ C. %C – 60%, %H – 4,44%, %O – 35,56%

☐ D. %C – 42,89%, %H – 38,09%, %O – 19,05%

Notatki z lekcji