Прізвище та ім'я _____

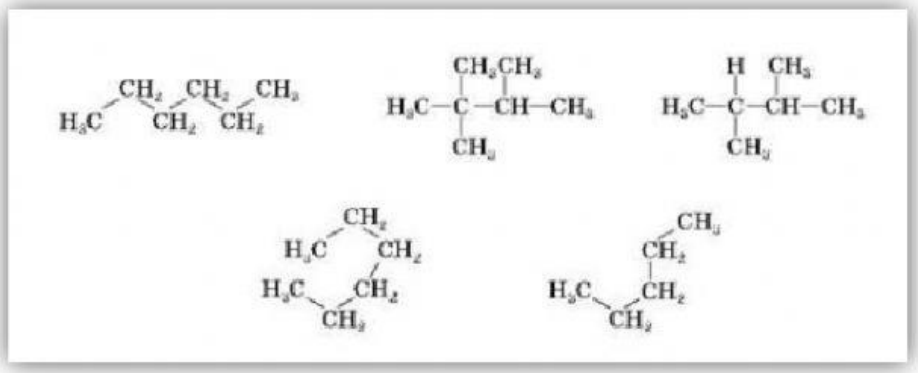
РОЗРАХУНКОВІ ЗАДАЧІ. УСТАНОВЛЕННЯ МОЛЕКУЛЯРНОЇ ФОРМУЛИ РЕЧОВИНИ ЗА МАСОВИМИ ЧАСТКАМИ ЕЛЕМЕНТІВ

① Порівняйте структурні формули двох молекул. Що в них спільного і в чому полягають відмінності?

а) $CH_3–CH_3$ та $CH_3–CH_2–CH_3$;

б) $CH_3–CH_3$ та $CH_3–CH_2–OH$.

② Структурні формули скількох речовин зображено? Відповідь обґрунтуйте.



③ Задача. Визначте молекулярну формулу органічної речовини з молярною масою 60 г/моль, у якій масова частка Карбону становить 40%, Гідрогену – 6,67%, інше припадає на Оксиген.

Зазначте n(C) в сполуці:

Зазначте n(H) в сполуці:

Зазначте n(O) в сполуці:

Формула сполуки: **C H O**

LIVEWORKSHEETS

④ **Задача. Певна речовина містить Карбон (52,2%), Гідроген (13%) та Оксиген. Визначте її молекулярну формулу.**

Зазначте w(O):

Зазначте n(C) в сполуці:

Зазначте n(H) в сполуці:

Зазначте n(O) в сполуці:

Формула сполуки: **C H O**

LIVEWORKSHEETS