

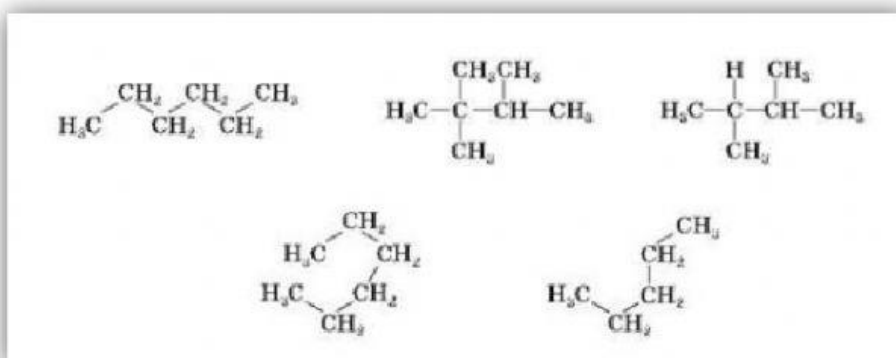
Прізвище та ім'я _____

**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) $\text{CH}_3\text{--CH}_3$ та $\text{CH}_3\text{--CH}_2\text{--CH}_3$;б) $\text{CH}_3\text{--CH}_3$ та $\text{CH}_3\text{--CH}_2\text{--OH}$.

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 $n(\text{C})$ в сполуці:Зазначте $n(\text{H})$ в сполуці:Зазначте $n(\text{O})$ в сполуці:Формула сполуки: **C H O**

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**