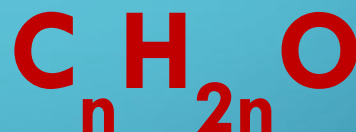
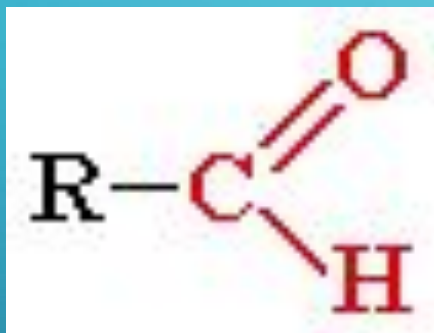


АЛЬДЕГІДИ

Альдегіди – це оксигеновмісні сполуки, які містять альдегідну (формільну) функціональну групу.

Загальна формула:



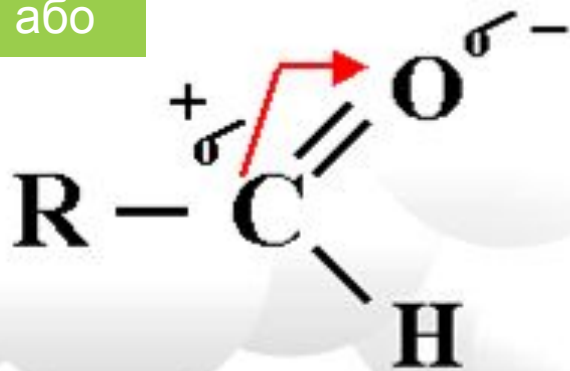
Альдегіди є похідними алканів.



Будова



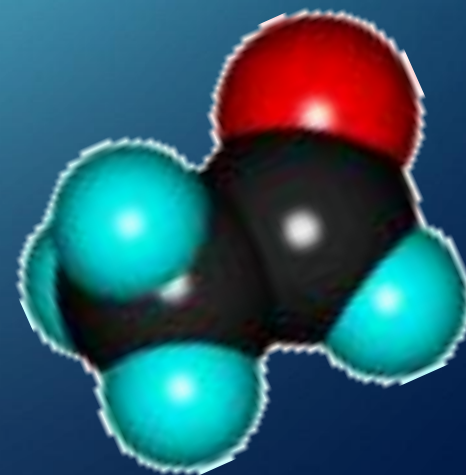
або



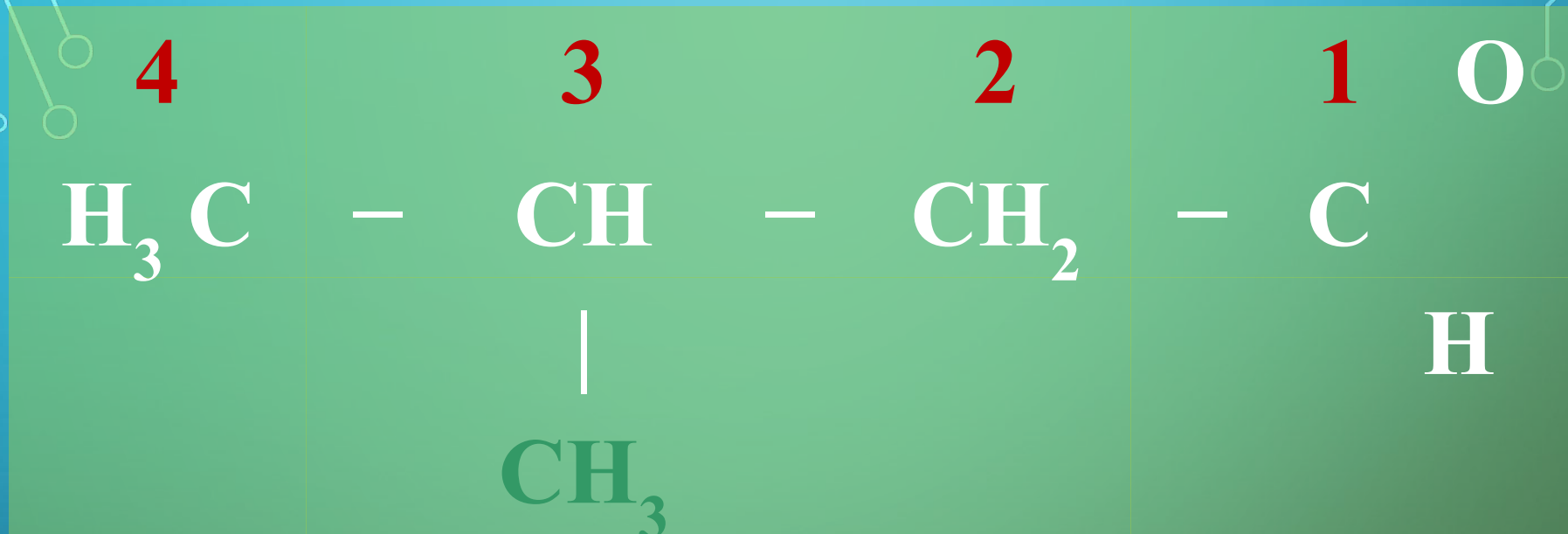
Метаналь:



Етаналь:



НОМЕНКЛАТУРА АЛЬДЕГІДІВ



3-метил-бутаналь

ІЗОМЕРІЯ

Вид ізомерії	Формули ізомерів
Структурна (за будовою карбонового ланцюга), починається з C ₄	$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-C}\begin{array}{l} \text{=O} \\ \backslash \\ \text{H} \end{array}$ <p>бутаналь</p> $\text{CH}_3\text{-CH}\begin{array}{l} \text{=O} \\ \backslash \\ \text{H} \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$ <p>2-метилпропаналь</p>
Міжкласова ізомерія з утворенням кетонів, починається з C ₃	$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-C}\begin{array}{l} \text{=O} \\ \backslash \\ \text{H} \end{array}$ <p>пропаналь</p> $\text{CH}_3\text{-C}\begin{array}{l} \text{=O} \\ \\ \text{O} \end{array}\text{-CH}_3$ <p>пропанон (ацетон)</p>
Із циклічними оксидами, починається з C ₂	$\text{CH}_3\text{-COH}$ <p>н-етаналь</p> $\text{CH}_2\text{-CH}_2$ <p style="text-align: center;">\ / O</p> <p>етиленоксид</p>

ФІЗИЧНІ ВЛАСТИВОСТІ

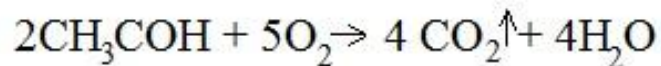
Киплять за більш низьких температур, ніж спирти (відсутність водневого зв'язку)

Найпростішим представником є **метаналь** – безбарвний газ з різким запахом.
Інші альдегіди – рідини, добре розчинні у воді.
Із збільшенням кількості атомів Карбону розчинність зменшується.

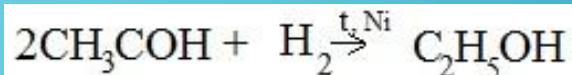
Кетони – рідини, легко розчинні у воді, більшість з приємним запахом квітів.

ХІМІЧНІ ВЛАСТИВОСТІ

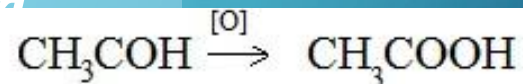
1. Реакція горіння (повного окиснення)



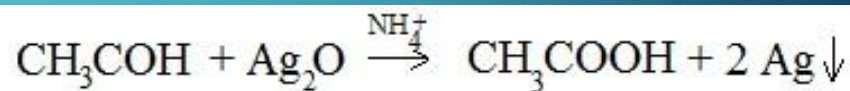
2. Реакція приєднання - гідрування



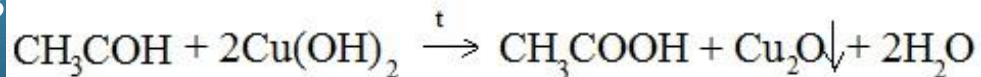
3. Неповне окиснення а) киснем повітря



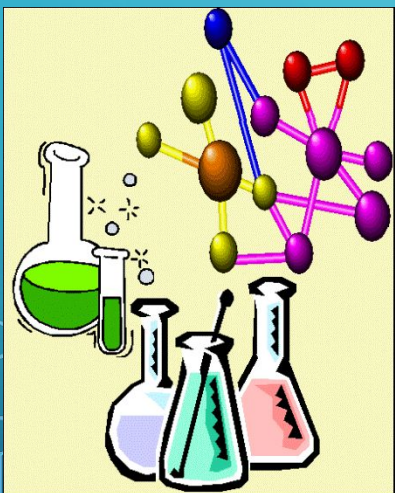
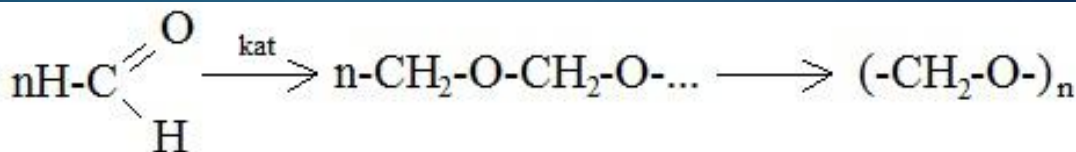
б) якісна реакція (срібного дзеркала) з амоніачним розчином



в) якісна реакція (мідного дзеркала), взаємодія $\text{Cu}(\text{OH})_2$ при нагріванні



4. Полімеризація



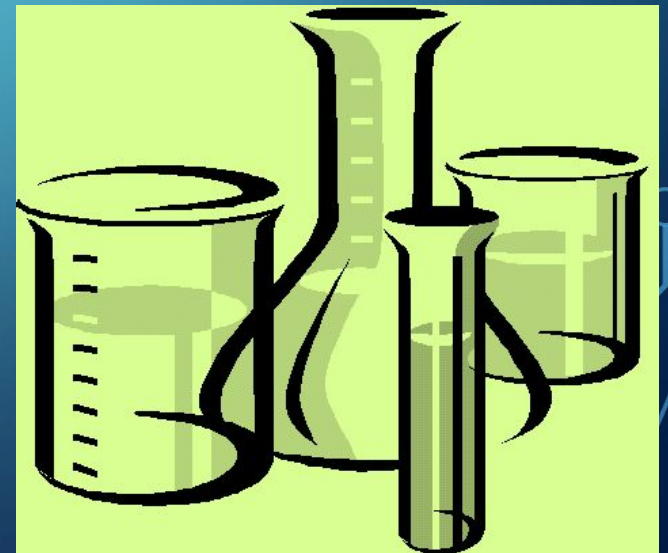
ДОБУВАННЯ

Етаналю:

1. Окиснення спиртів
2. Окиснення етилену
3. Гідратація ацетилену (реакція Кучерова)

Метаналю:

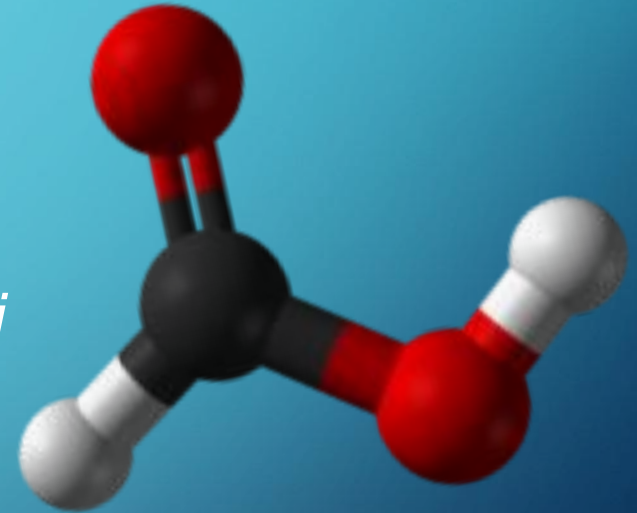
1. Окисненням метанола
2. Окисненням метану



ЗАСТОСУВАННЯ

Метаналю:

- для добування карбамідних (формальдегідних) смол;
- добування мурашиної кислоти;
- в шкіряній промисловості при дубленні шкіри;
- як дезінфікуюча речовина нежилых приміщень (зерносклади, підвалів, погребів, теплиць);
- для зберігання анатомічних препаратів;
- в медицині для виробництва деяких ліків.

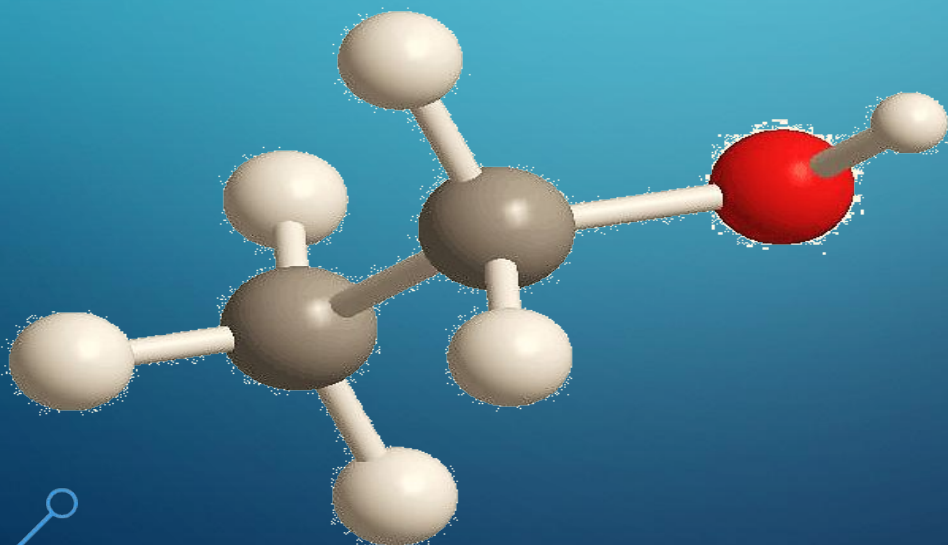


Етанолу:

□отримання оцтової
кислоти;

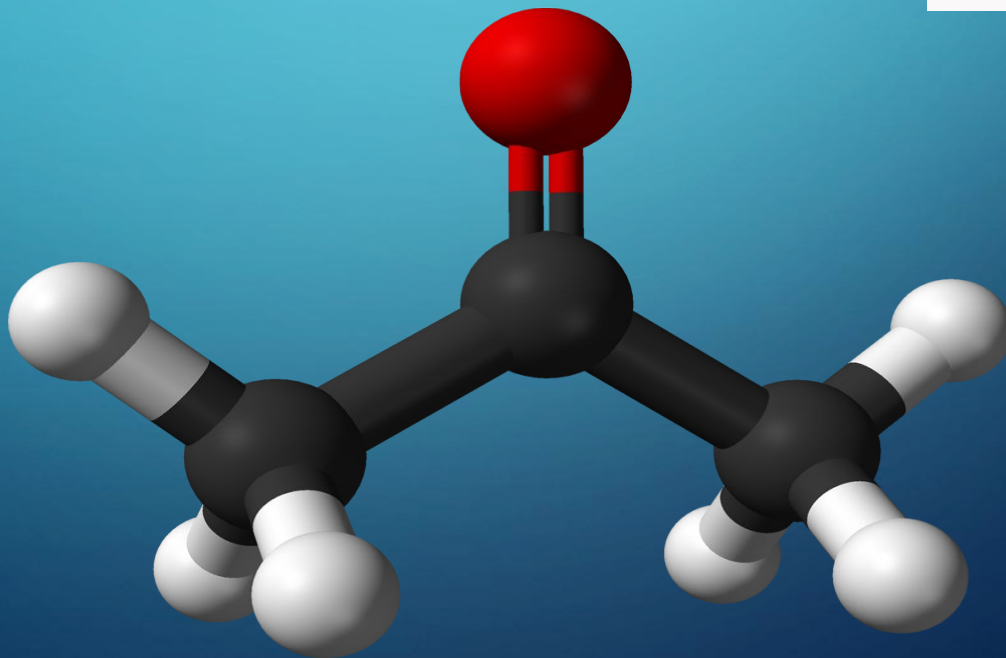
□для добування етанолу,
етилацетату;

□синтетичні смоли.



Ацетону:

- розчинник лаків, фарб і ацетатів целюлози;
- для синтезу різних органічних речовин.



БІОЛОГІЧНА ДІЯ

- Токсичні. Здатні накопичуватися в організмі.
- Крім загальнотоксичної, мають дратівливу і нейротоксичну дію.
- Деякі володіють канцерогенними властивостями.
- З іншого боку - альдегіди входять до складу харчових продуктів і есенцій (наприклад, ананасової).
- Будь-яка речовина, навіть найнеобхідніша, може викликати токсичні ефекти.
- Дія речовини визначається дозою.