

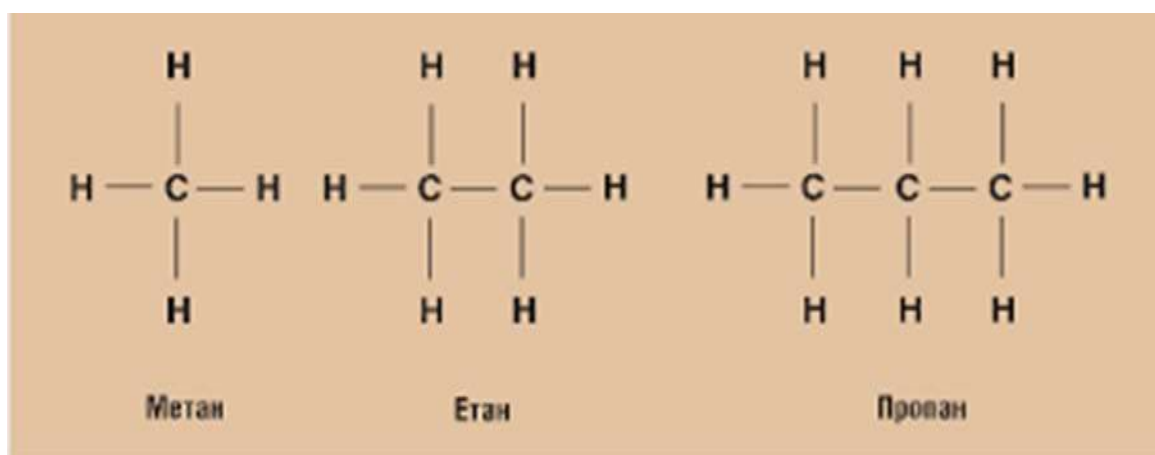
Тема уроку. Гомологи метану.

Насичені вуглеводні – це сполуки, у яких валентності атомів Карбону повністю насичені атомами Гідрогену. Загальна формула насичених вуглеводнів – C_nH_{2n+2} , закінчення -ан.

Кожний наступний вуглеводень відрізняється від попереднього групою атомів – CH_2 , яку називають **гомологічною різницею**.

На сторінці 143 розгляньте таблицю 10. Перепишіть формули і назви алканів у зошит. **Їх потрібно вивчити!**

Будова насичених вуглеводнів



Зверніть увагу на структурні формули алканів!

Фізичні властивості алканів

C_1-C_4 – гази

C_5-C_{15} – рідини

від C_{16} – тверді



- Температура кипіння і плавлення послідовно збільшуються з підвищенням густини і молекулярної маси. Газоподібні і тверді вуглеводні не мають запаху, рідкі вуглеводні мають характерний запах бензину або гасу.

Підсумок:

- Загальна формула насичених вуглеводнів – C_nH_{2n+2} , закінчення –ан.
- Вуглеводні, у молекулах яких атоми Карбону сполучені між собою простими зв'язками, а решта валентностей насичена атомами Гідрогену, називають насиченими, або алканами чи парафінами.
- Гомологічна різниця – це група атомів – CH_2 .

Завдання:

1. Уважно прочитати **§24**.
2. Вивчити таблицю 10 (стор.143).
3. Виконати письмово №275,278.
Письмові завдання відправити на перевірку.