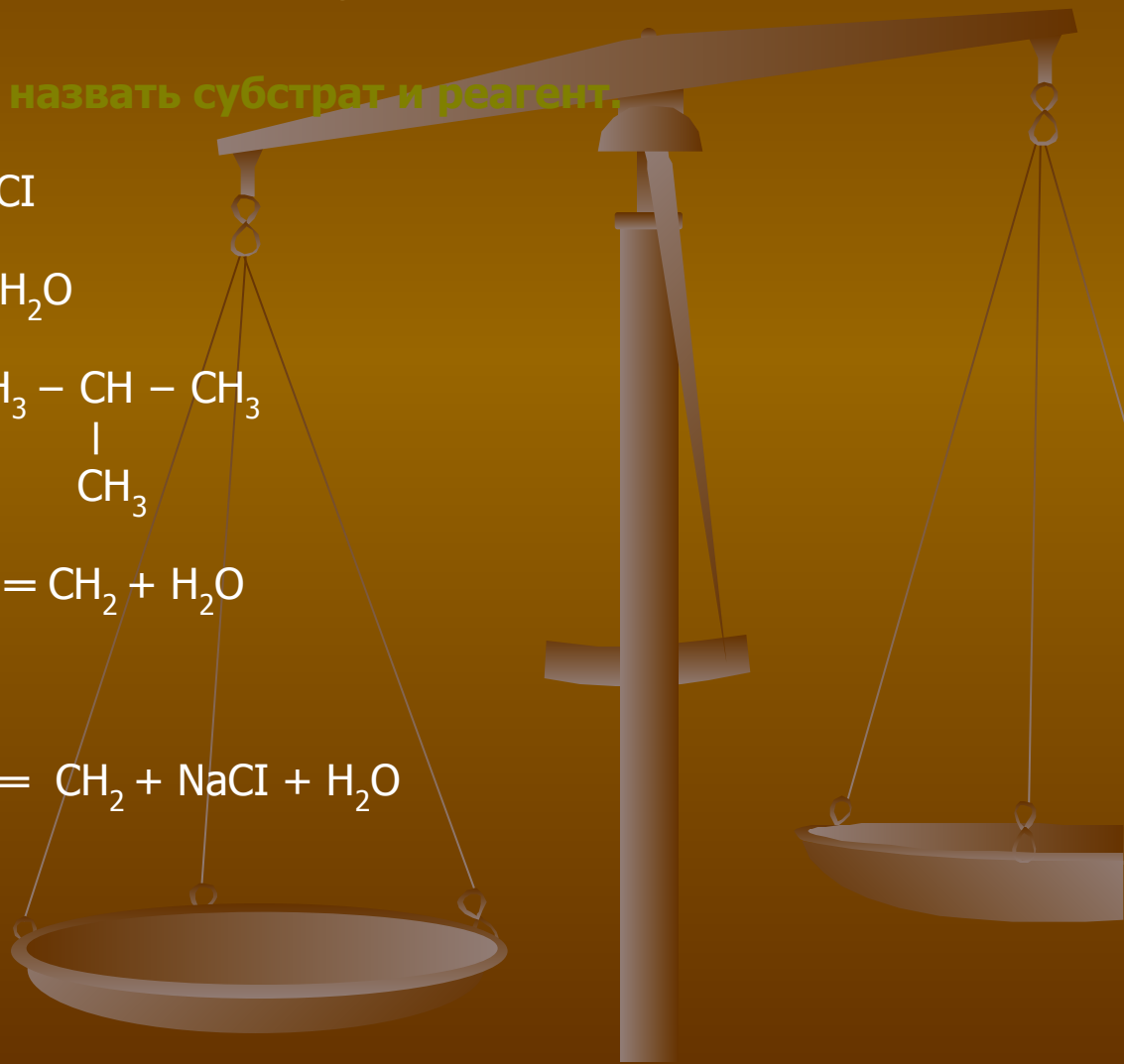
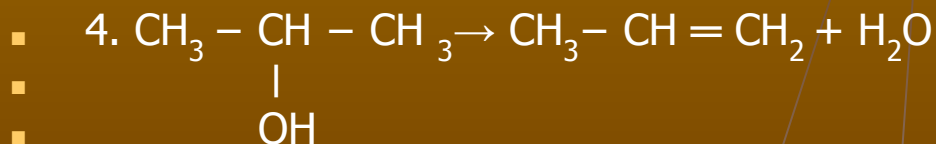
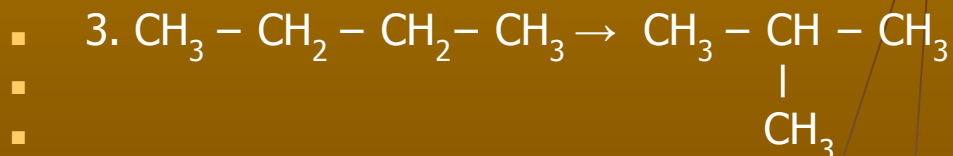


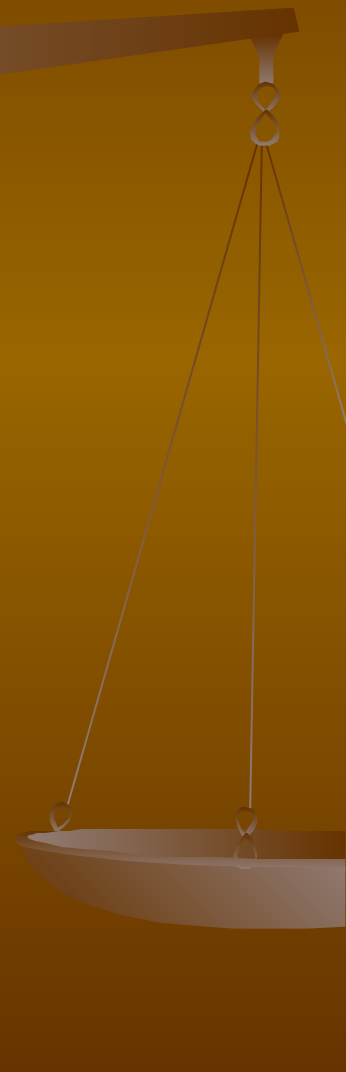
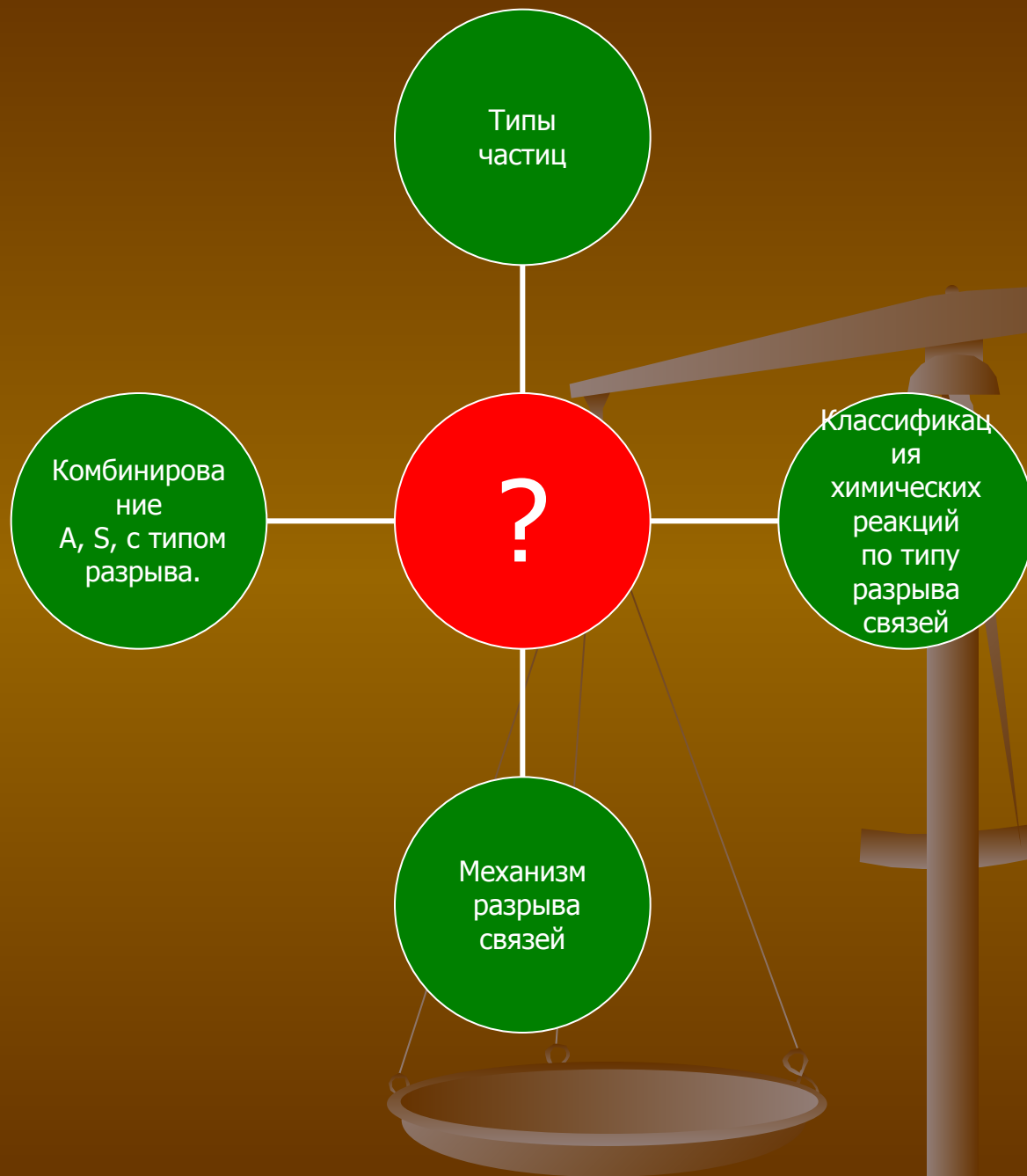
Тема урока: Особенности химической связи в молекулах органических веществ, способы её разрыва. Типы реакций.

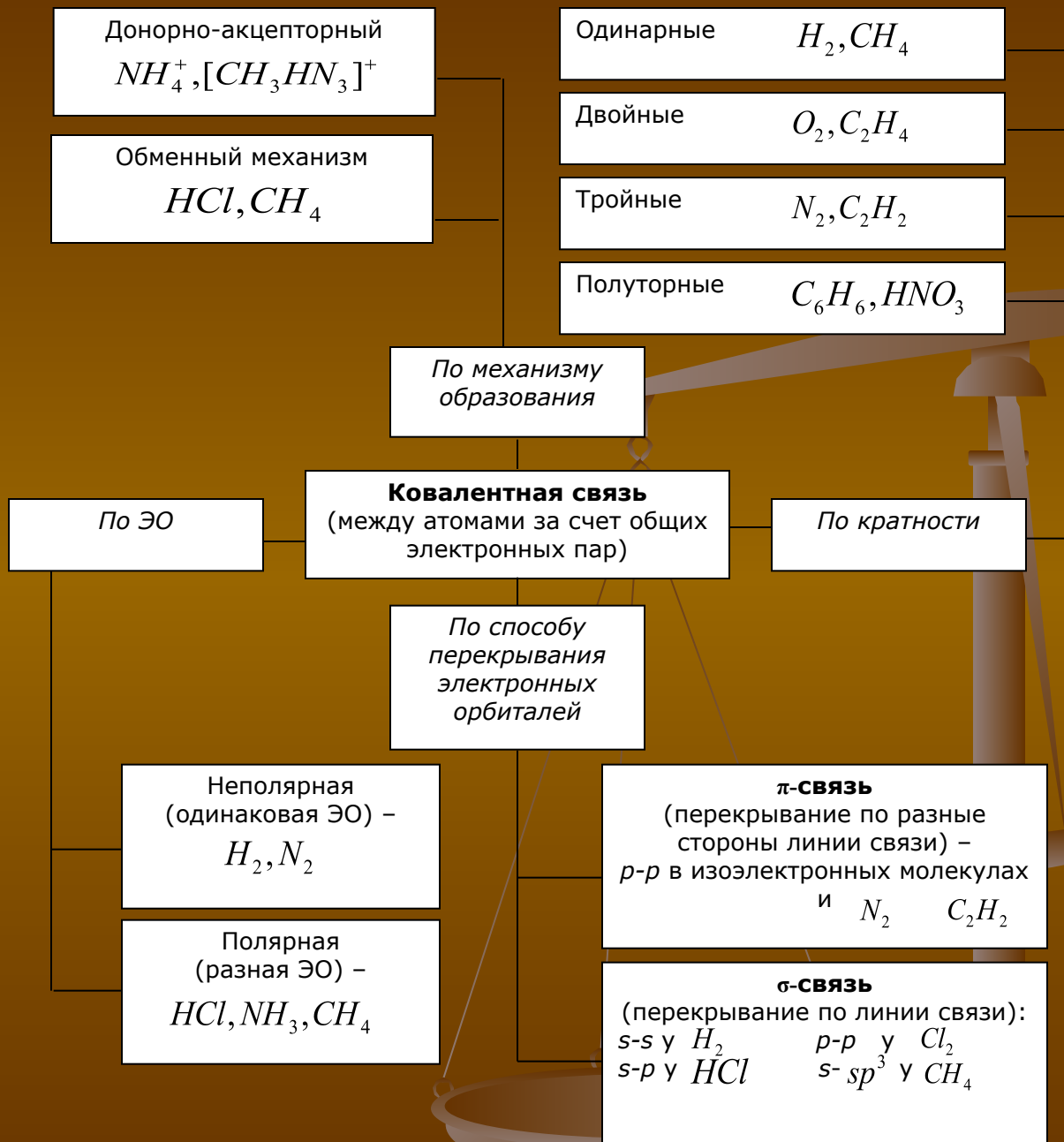


Классификация химических реакций по структурному признаку.

- Определить тип реакции и назвать субстрат и реагент.







Реакционные частицы



Классификация.

Органические
реакции.

По
структурным
изменениям.

По типу
разрыва
связи.

Присоедине
ния - А

Замещения -
S

Элими
нирования -
E

Перегруп
пировки

Нуклео
фильные
- N

Электро
фильные - E

Радика
льные - R

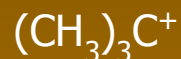
Проверь себя.

- 1. Среди приведённых частиц укажите **R**, **E**, **N** реагенты:
 OH^- , H^+ , $(\text{CH}_3)_3\text{C}^+$, NH_3 , $\text{CH}_3\cdot$, H_2S , $\text{Br}\cdot$, H_2O .

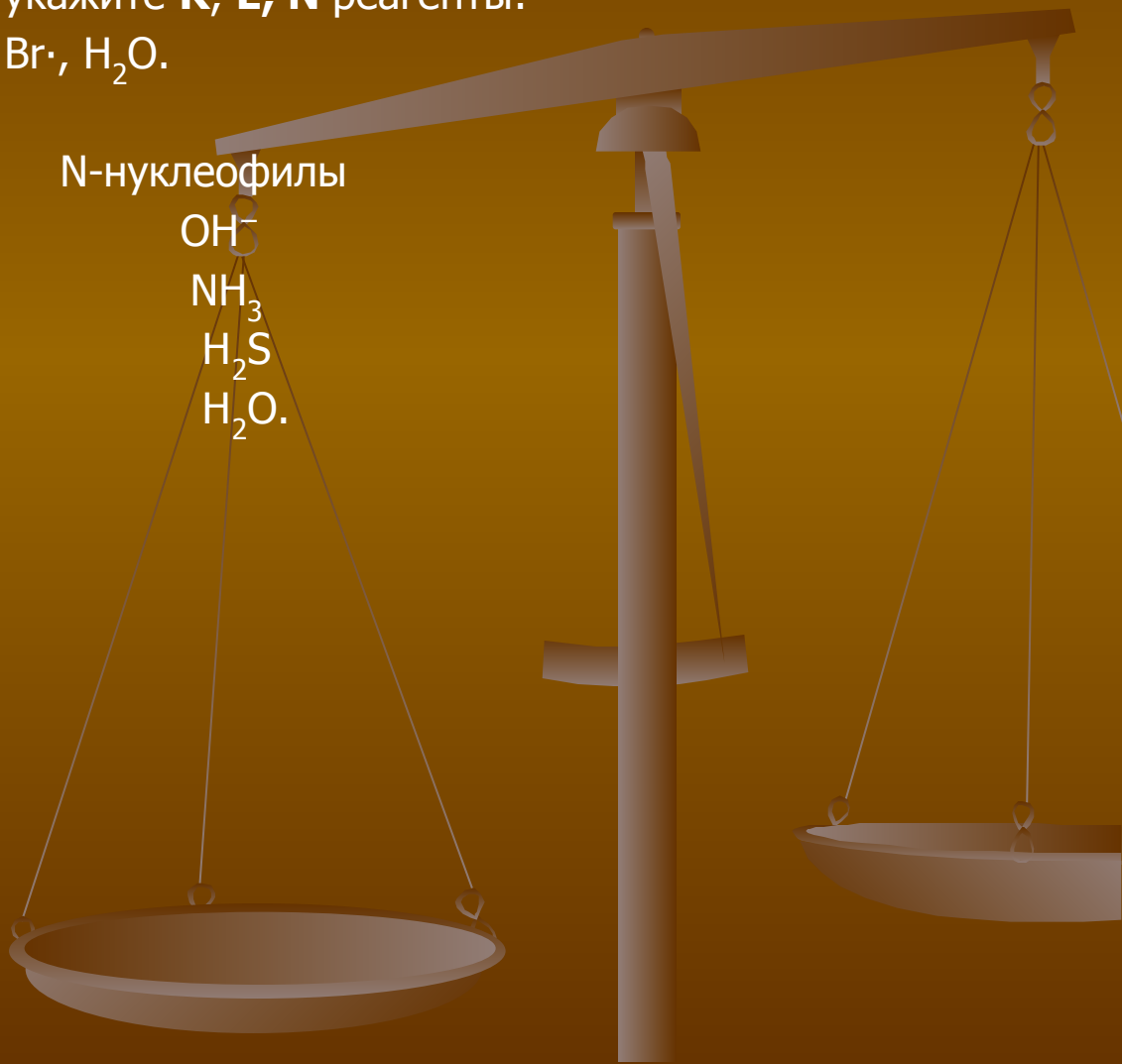
R-радикалы



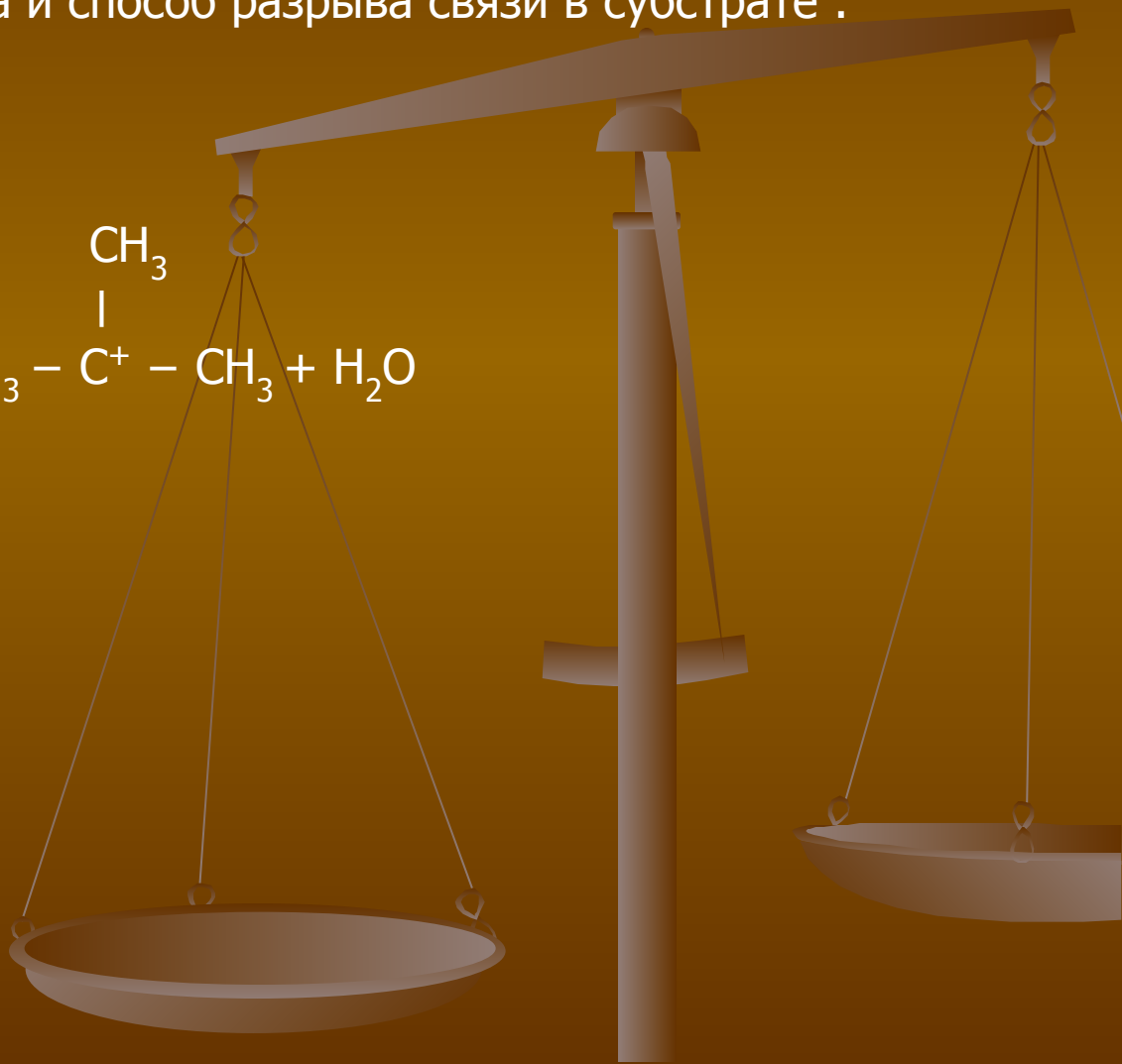
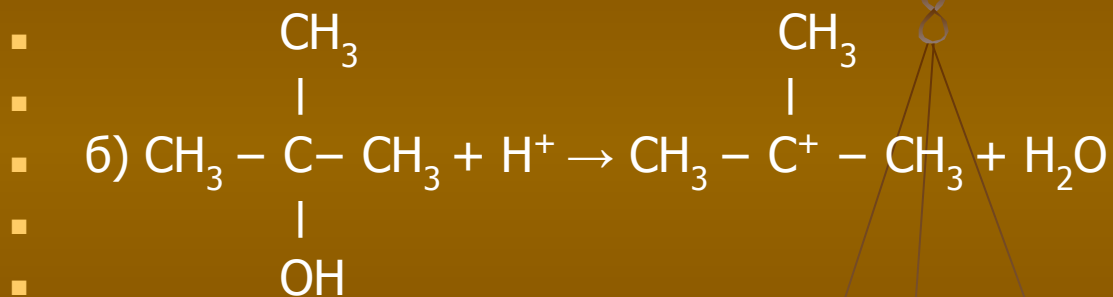
E- электрофилы



N-нуклеофилы



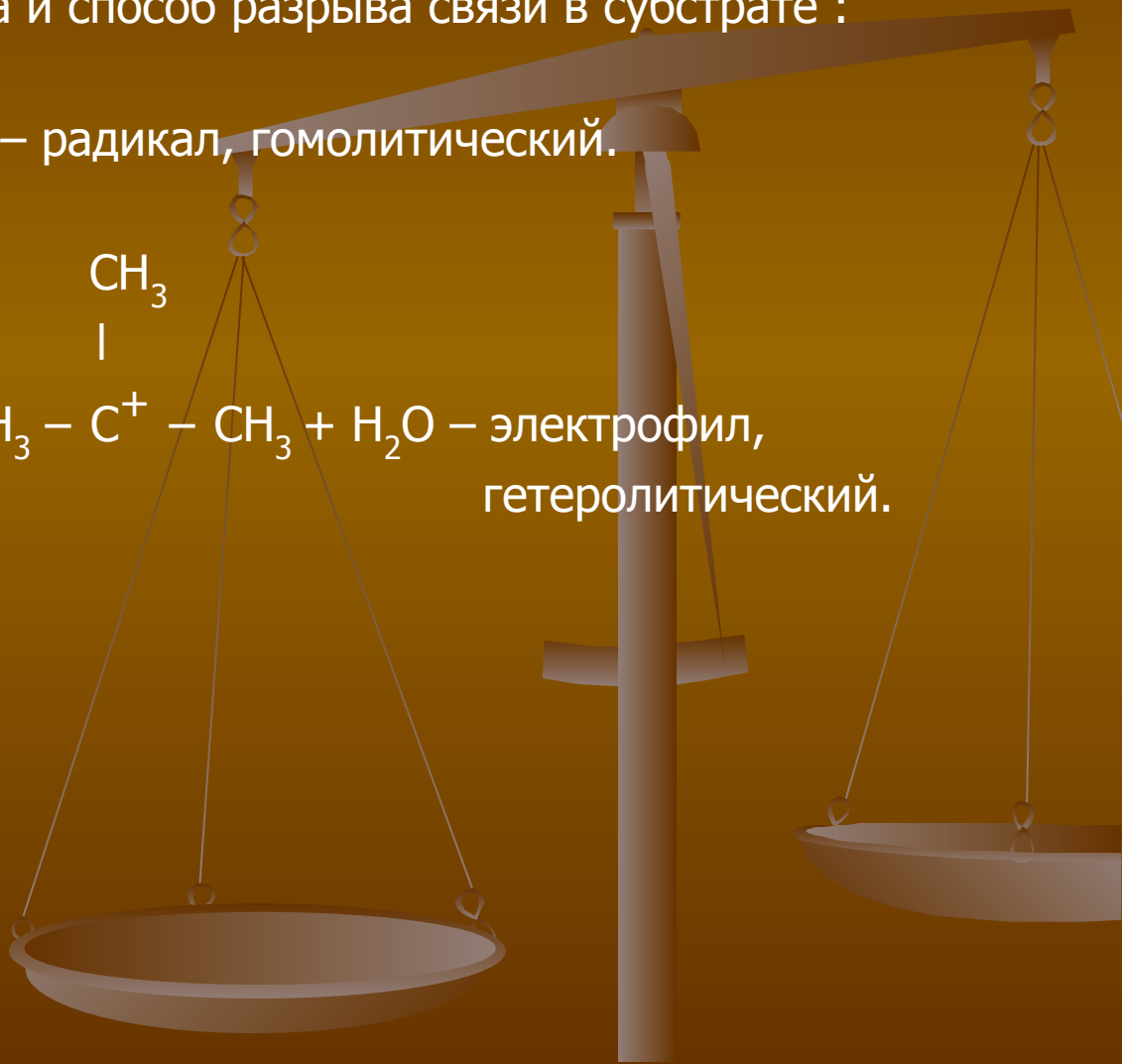
- 2. Определите тип реагента и способ разрыва связи в субстрате :



- 2. Определите тип реагента и способ разрыва связи в субстрате :

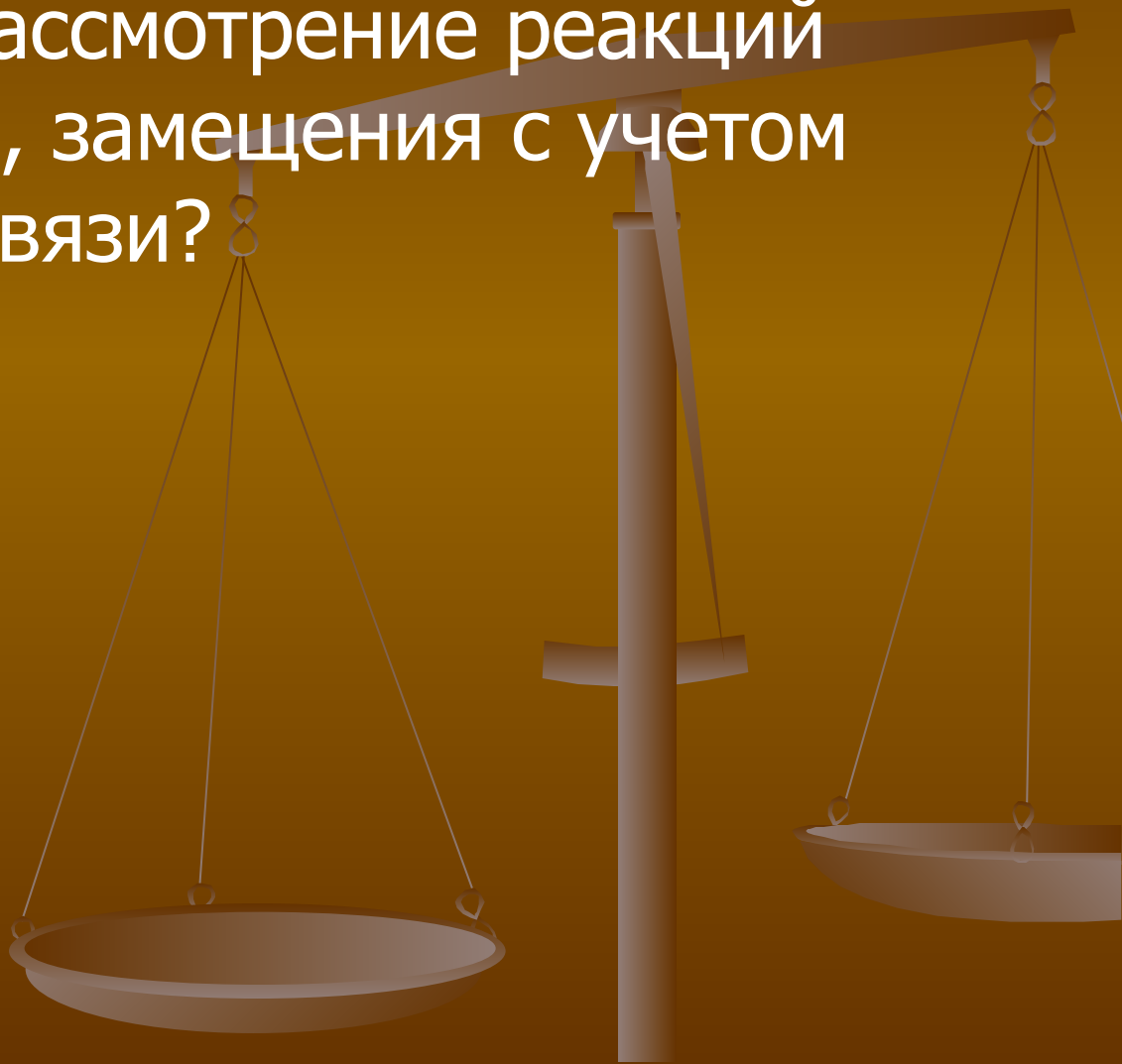
- а) $\text{Cl}\cdot + \text{CH}_4 \rightarrow \text{CH}_3\cdot + \text{HCl}$ – радикал, гомолитический.

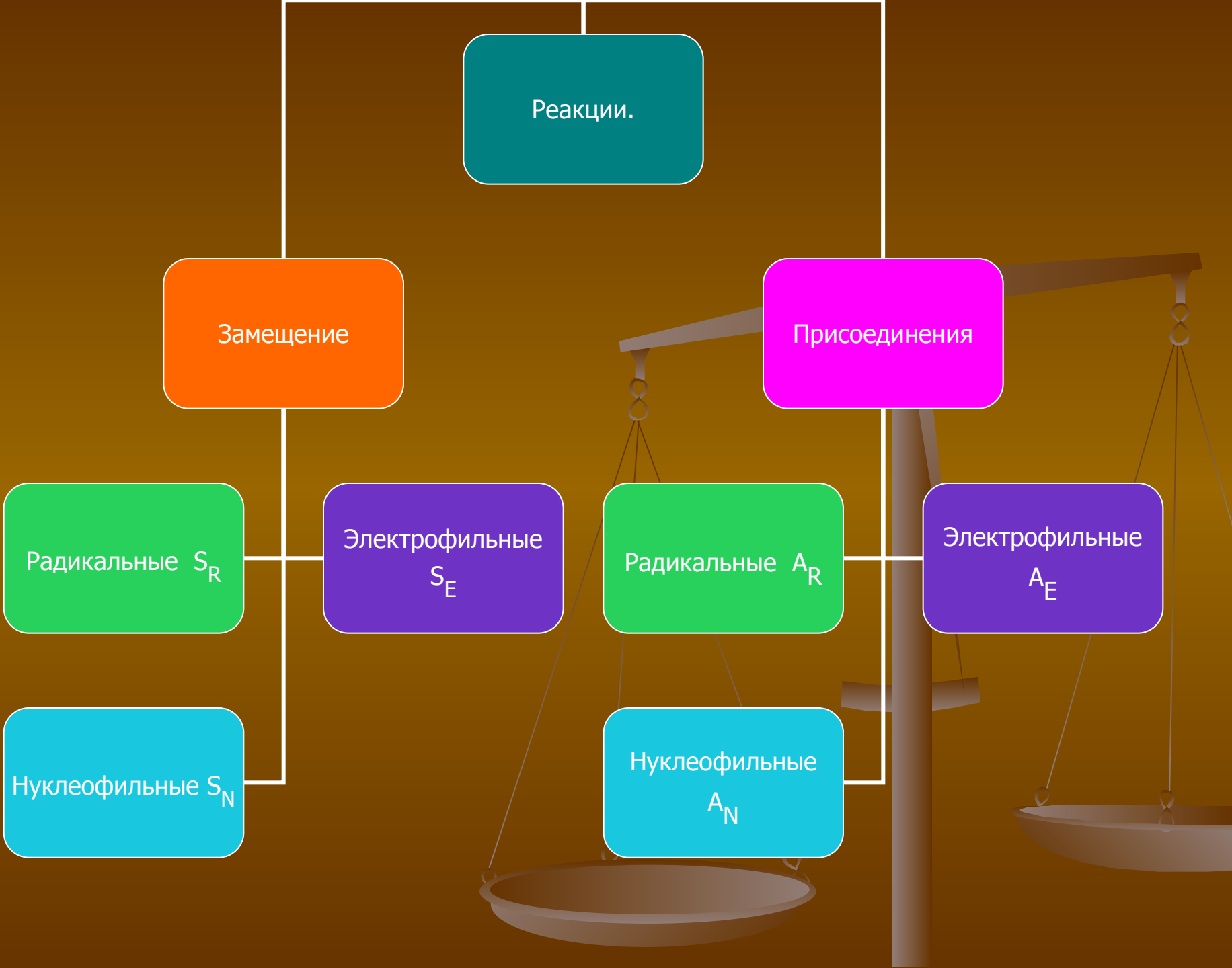
- $$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ | \\ \text{CH}_3 - \text{C} - \text{CH}_3 \\ | \\ \text{OH} \end{array} + \text{H}^+ \rightarrow \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ | \\ \text{CH}_3 - \text{C}^+ - \text{CH}_3 \end{array} + \text{H}_2\text{O}$$
 – электрофил, гетеролитический.



Подумай

- Возможно ли рассмотрение реакций присоединения, замещения с учетом типа разрыва связи?





Домашнее задание.

- § 7 стр. 40 вопросы, записи, термины.

