

Пределельные углеводороды

ОБОБЩАЮЩИЙ УРОК

Преподаватель: Максимова В.Н.

Калуга



ПЛАН УРОКА:

- Организационный момент
- Разминка
- Конкурс «Разгадай кроссворд» и конкурс капитанов
- Конкурс «Восстанови запись»
- Конкурс «Угадай слово»
- Конкурс-дом задание – реши задачу
- Вопросы «Кто быстрее»
- Подведение итогов

Разминка - Вопросы:

Красные: 1. для желтых:

Какие органические вещества относятся к углеводородам?

2. для зеленых:

Как называют предельные углеводороды по международной номенклатуре?

Желтые: 1. для красных:

Назовите общую формулу алканов.

2. для зеленых:

Назовите вид гибридизации предельных углеводородов.

Зеленые: 1. для красных:

Назовите угол и длину связи, характерные для алканов.

2. для желтых:

Какая реакция наиболее характерна для алканов?

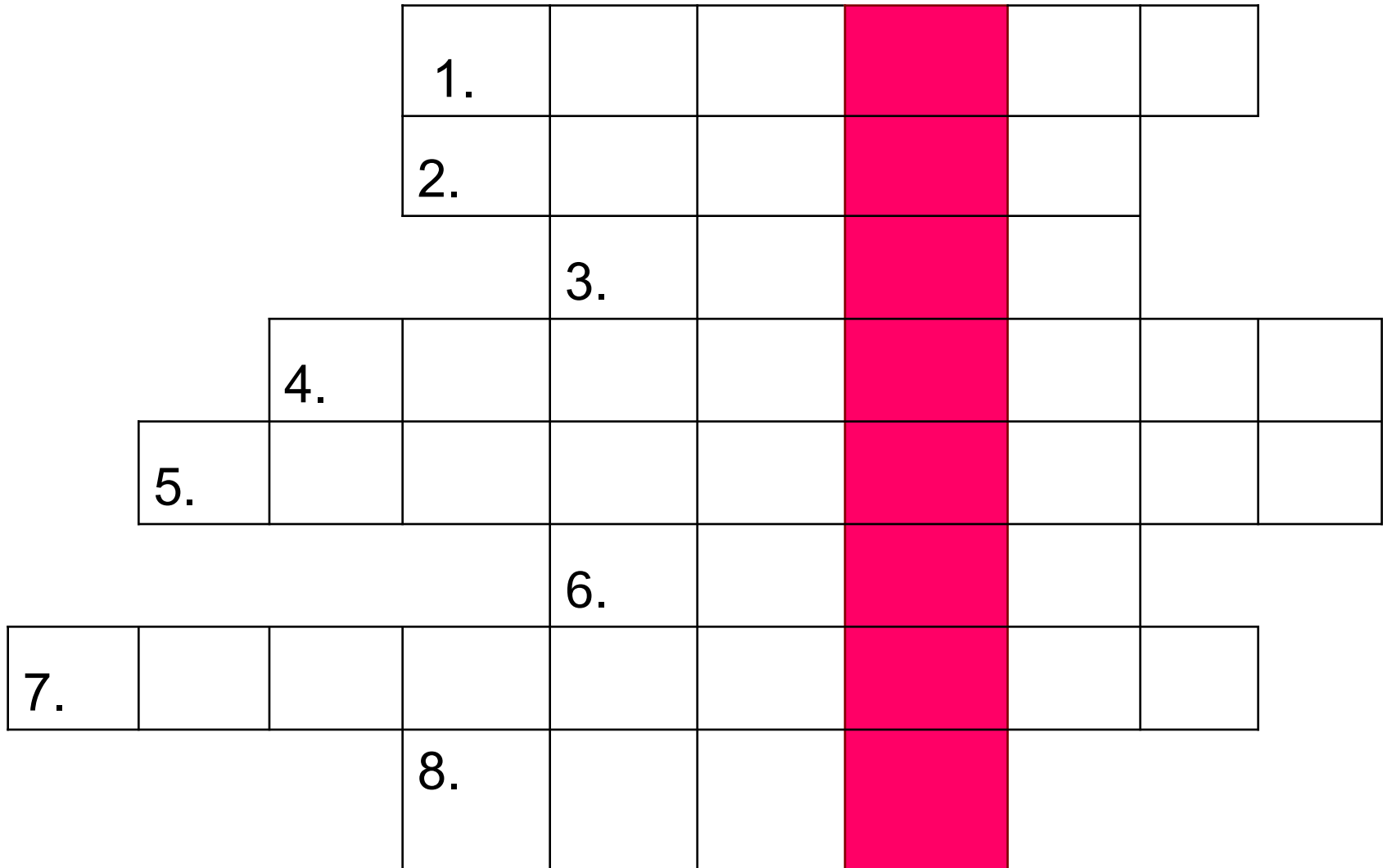
Задание для капитанов:

Красным: Цветок Таня посадила в красивый белый горшок.

Желтым: Смета на строительство нового объекта была подтверждена.

Зеленым: Красивое ожерелье, но на ней оно выглядело тускло и безлико.

Разгадай кроссворд



Вопросы кроссворда:

1. Алкан, имеющий молекулярную формулу C_3H_8 .
2. Простейший представитель предельных углеводородов.
3. Французский химик, имя которого носит реакция получения углеводородов.
4. Геометрическая фигура, которую напоминает пространственное строение молекулы метана.
5. Трихлорметан.
6. Название радикала C_2H_5 -.
7. Наиболее характерный вид реакции для алканов.
8. Агрегатное состояние первых четырех представителей алканов при нормальных условиях.

Проверь себя

1. п р о п а н

2. м е т а н

3. в ю р ц

4. т е т р а э д р

5. х л о р о ф о р м

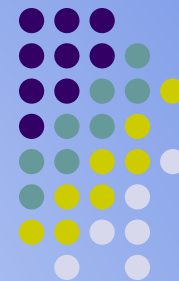
6. э т и л

7. з а м е щ е н и е

8. г а з ы

Вопрос всем:

- Названия каких углеводородов мы вспомнили в этих конкурсах?

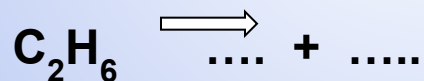


«Восстанови запись»

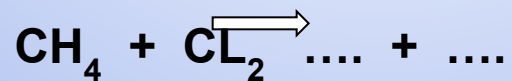
Красным:



Желтым:

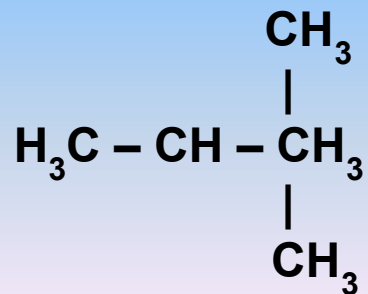
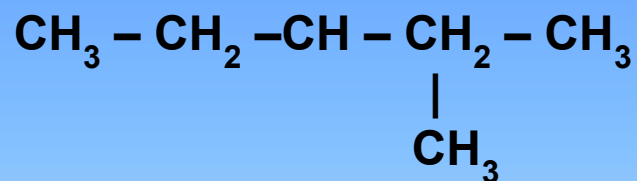
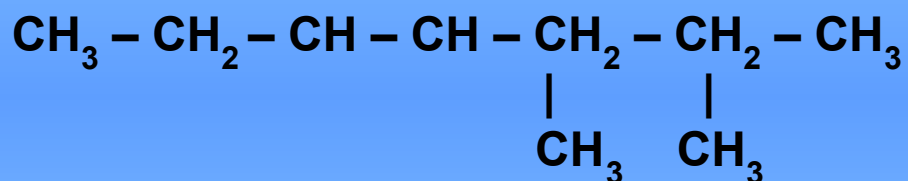
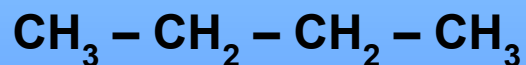
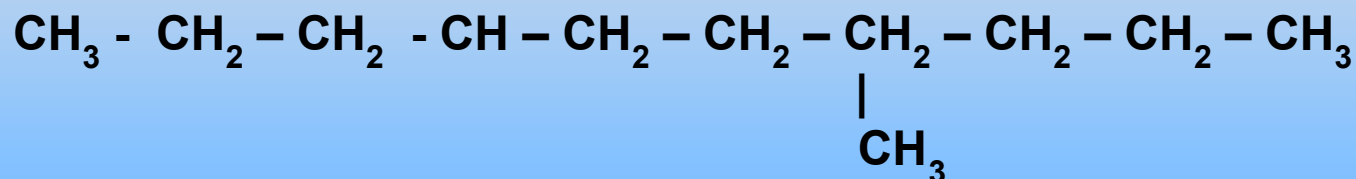
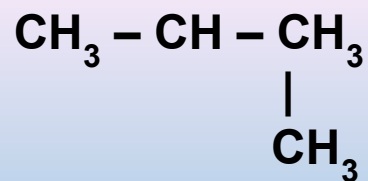


Зеленым:



Вопрос всем:

- Какой углеводород мы ещё вспомнили?



« УГАДАЙ СЛОВО »

КРАСНЫЕ:

2 – МЕТИЛПРОПАН – Г

4 – МЕТИЛДЕКАН - Е

ЖЕЛТЫЕ:

3 – МЕТИЛПЕНТАН – К

2,2 – ДИМЕТИЛПРОПАН - С

ЗЕЛЕННЫЕ:

Н – БУТАН – А

3,4 – ДИМЕТИЛГЕПТАН - Н

Дополнительные вопросы:

1. СКОЛЬКО ИЗОМЕРОВ НАПИСАНО НА ДΟΣКЕ?

2. НАЗВАНИЯ КАКИХ УГЛЕВОДОРОДОВ МЫ ЕЩЁ ВСПОМНИЛИ?

Домашнее задание:

УГЛЕВОДОРОД	КРАСНЫЕ	ЖЕЛТЫЕ	ЗЕЛЕННЫЕ
		W(C)=83,3% W(H)=16,7% D(H2)=36	W(C)=82,8% W(H) = 17,2% D(возд.)=2
C_3H_8	так	к	тер
C_5H_{12}	ста	л	но
C_4H_{10}	от	р	жать

Вопросы – Кто быстрее:

- Какой углеводород применяется в качестве бытового и промышленного топлива?
- Каким газом заполняются баллоны для переносных газовых плит?
- Какие газы используются в автомобилях с газовым оборудованием?