«Современные проблемы преподавания химии в школе. Критериальное оценивание»

Тема урока: Алкены

Планируемые результаты:

Предметные: Знать строение молекулы этилена, виды изомерии, характерные для этиленовых углеводородов, их физические, химические свойства и основные способы получения.

Метапредметные: Уметь составлять молекулярные, структурные формулы алкенов и сравнивать их с алканами, называть их.

Личностные: Строить рассуждения, анализировать, сравнивать, делать

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Критерии** | **Темы задания** | **Проверяемые элементы** | **Уровень достижений** | **Баллы за выполнение задания** |
| **A (max 6)** | Дан алкен: пропен  Показать электронно-пространственное строение молекул. | Не достиг ни одного из критериев | 0 | 6 баллов |
| Умеет составлять молекулярные, все структурные и электронные формулы | 1 |
| Умеет правильно определять гибридизацию и изображать пространственное строение | 3 |
| Знает длину, угол связи и форму цепи | 2 |
| **B (max 8)** | CH3–CH–CНCH2  I        CH3    Составить формулы изомеров и 1 гомолога | Не достиг ни одного из критериев | 0 | 8 баллов |
| Умеет составлять сокращённую структурную формулу по названию | 1 |
| Умеет составлять формулу гомолога | 1 |
| Умеет правильно составлять формулы изомеров | 4 |
| Правильно записывает виды изомерии | 2 |
| **C (max 20)** | Написать уравнения получения этилена, бутена-1. | Не достиг ни одного из критериев | 0 | 13 баллов |
| Правильно записывает уравнение получения | 1\*3 |
| Правильно указывает во всех реакциях условия | 1\*2 |
| Правильно составляет уравнения получения бутена-1 | 1\*4 |
| Правильно записывает уравнение получения по схеме: С2Н6---бутен-1 | 4 |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **D (max 34)** |  | Не достиг ни одного из критериев | 0 | 34 балла |
| Дан алкен: пропен  Написать уравнения реакции. | Умеет составлять уравнения реакции присоединения с указанием условий реакции | 2\*8 |
| Умеет составлять уравнения реакции окисления | 2 |
| Умеет составлять уравнения реакции, доказывающие кислотные свойства пропена | 2\*3 |
| Умеет составлять уравнения реакции окисления по Вагнеру в сернокислом растворе перманганата калия (полное уравнение) | 10 |
| **E (max 32)** | CH3–CH2–CНCН–CH3  Дан алкен: | Не достиг ни одного из критериев | 0 | 39 баллов |
| Умеет составлять название по систематической номенклатуре. | 1 |
| Правильно присоединяет воду к молекуле алкена, указывает промежуточный продукт, называет продукты | 3 |
| Умеет составлять уравнение полимеризации | 15 |
| Умеет составлять уравнения реакции окисления по Вагнеру в сернокислом растворе перманганата калия (полное уравнение) | 20 |

Всего баллов: 100

Кол-во набранных баллов:

«2»-0-52 бал

«3»-53-75 бал

«4»-76-94 бал

«5»-95-100 бал.