Базовый лист контроля на примере темы : «Непредельные углеводороды. Алкены»

На первом же уроке новой темы учитель вывешивает «Базовый лист контроля». В нём перечислены основные правила , понятия, формулировки и формулы, которые ОБЯЗАН знать. Каждый.

В старших классах лист «двухэтажный». Первая его половина –обязательный минимум для всех. Отделённая чертой вторая половина содержит добавочные вопросы для претендентов на «отлично» и тех , кто готовится сдавать экзамен.

Такие листы контроля можно составлять по разным темам.

**Базовый лист контроля по теме : «Непредельные углеводороды. Алкены»**

1. **Состав. CnH2n**

а) Гомологический ряд

(-СН2-)-ГОМОЛОГИЧЕСКАЯ РАЗНОСТЬ

б) Изомерия:

**Виды изомерии**

Межклассовая изомерия

Пространственная изомерия

(геометрическая )

Изомерия положения двойной связи

Изомерия углеродного скелета

2.**Строение**

Молекулярная формула

Структурная формула

Электронная формула

Пространственное строение: SP2-гибридизация; валентный угол.

π-связь (свойства)

Е(С-С)=325 Кдж

реакционная способность алкенов Е(С-С)=590 Кдж

**3.Получение**

Дегидратация спиртов.

Дегидрирование алкенов.

**4.Свойства.**

Физические свойства.

Химические свойства

а) реакции присоединения:

Правило Марковникова!

Галогенирование.

Гидратация.

Полимеризация

б)реакции окисления

5. **Применение**.

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. Металлоорганический синтез (метод К.Циглера)
2. Гипохлорирование алкенов.
3. Реакция присоединения с усложнением углеродной цепи.