



Аллотропия

Учитель химии
Алексеева Екатерина Николаевна
Санкт-Петербург
2013 год

Условия хим. реакций

1. Соприкосновение веществ
2. Изменение температуры
3. Изменение давления
4. Облучение
5. Катализатор

Признаки хим. реакций

1. Изменение окраски
2. Выпадение (растворение) осадка
3. Выделение газа
4. Выделение (поглощение) теплоты
5. Появление запаха

Реакции



с изменением
состава веществ



без изменения
состава веществ

Без изменения
состава веществ



в органической
ХИМИИ



Изомерия



в неорганической
ХИМИИ



аллотропия

т. н. аллотропических модификаций или аллотропических форм.

аллотропия

(от греч. állos — другой, греч. trópos — поворот, свойство) — существование одного и того же химического элемента в виде двух и более простых веществ, различных по строению и свойствам, т. н. аллотропических модификаций или аллотропических форм.

O_2 (кислород) \rightleftharpoons O_3 (озон)

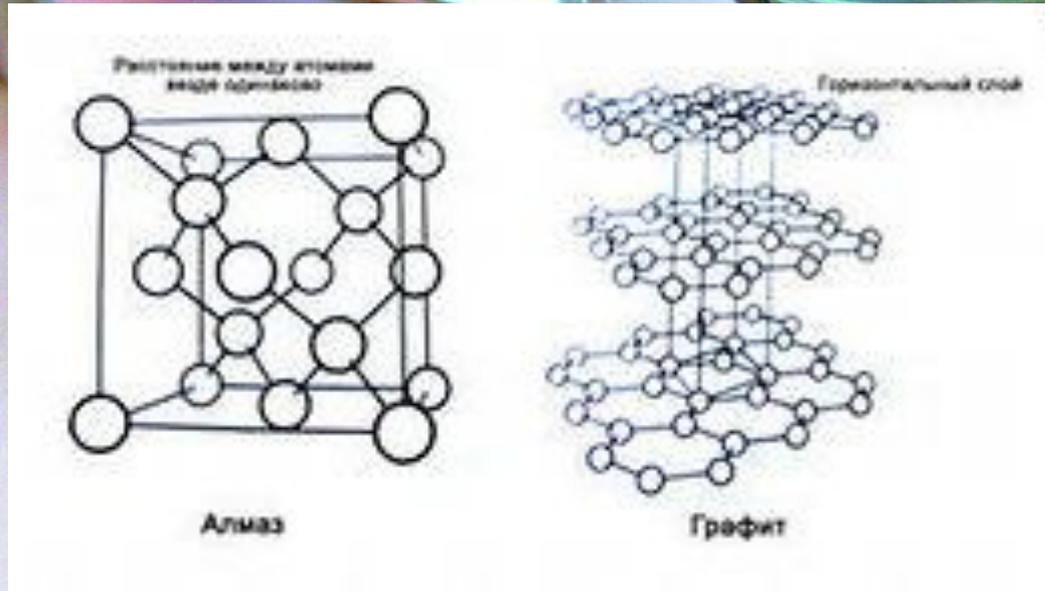
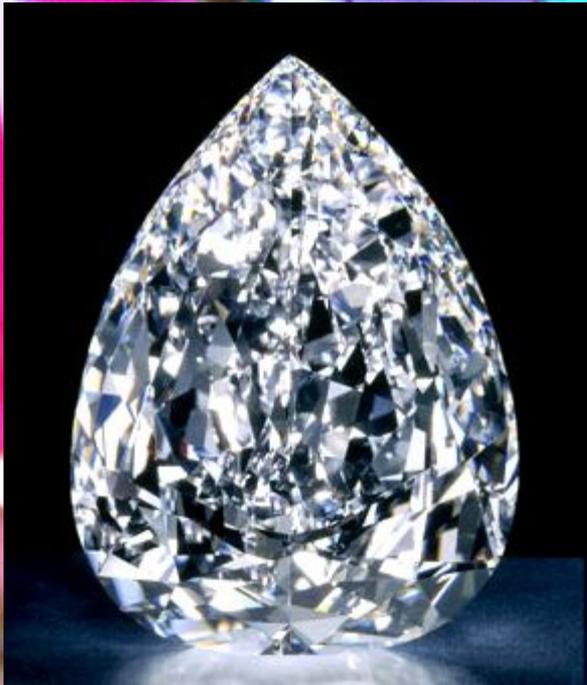
P (белый) \rightleftharpoons P (красный)

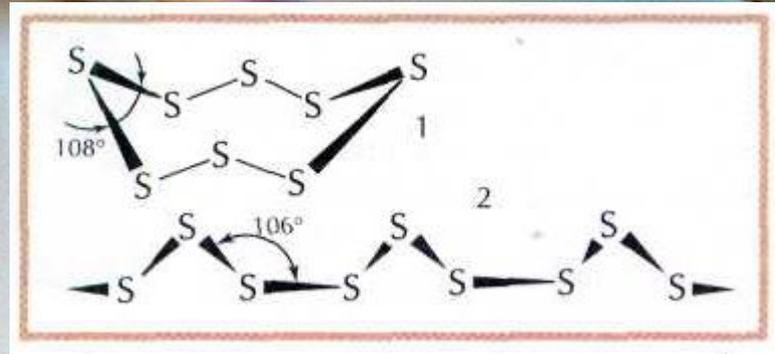
S (ромб.) \rightleftharpoons S (пласт.)

C (графит) \rightleftharpoons C (алмаз)

Sn (белое) \rightleftharpoons Sn (серое)

O_2 (кислород) \rightleftharpoons O_3 (озон)

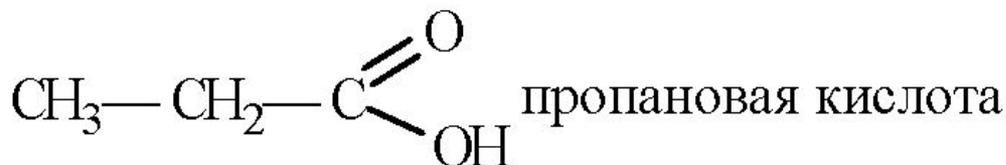
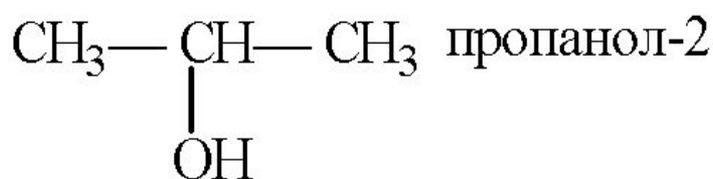
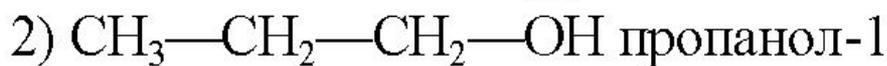
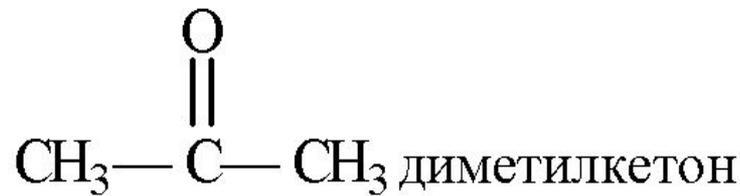
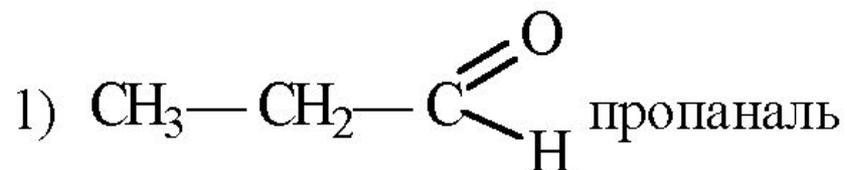




ИЗОМЕРИЯ

(от др.-греч. ἴσος — «равный», и μέρος — «доля, часть») — явление, заключающееся в существовании химических соединений (**изомеров**), одинаковых по составу и молекулярной массе, но различающихся по строению или расположению атомов в пространстве и, вследствие этого, по свойствам.

ИЗОМЕРИЯ



ИЗОМЕРИЯ

Реакции изомеризации:

