

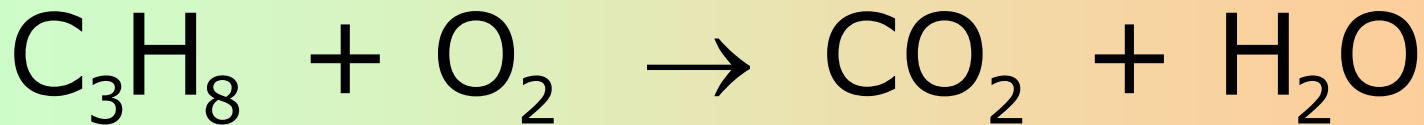
Ekuazio kimikoen doiketa: prozesua

Eman dezagun propanoaren (C_3H_8) konbustioaren ekuazioa doitu nahi dugula.

Hona hemen, urratsez urrats zein den prozesua.

Lehenengoz, ekuazio kimikoa (oraindik doitu gabe) idatziko dugu.

Ekuazioaren azpian molekulak eta kontaketa-
taulak irudikatu ditugu, ekuazioa doitu gabe
dagoela hobeto ikusteko.



Erreaktiboak	
C	3
H	8
O	2

Produktuak	
C	1
H	2
O	3

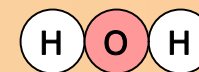
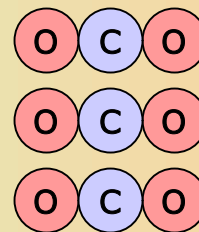
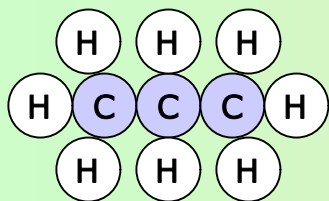
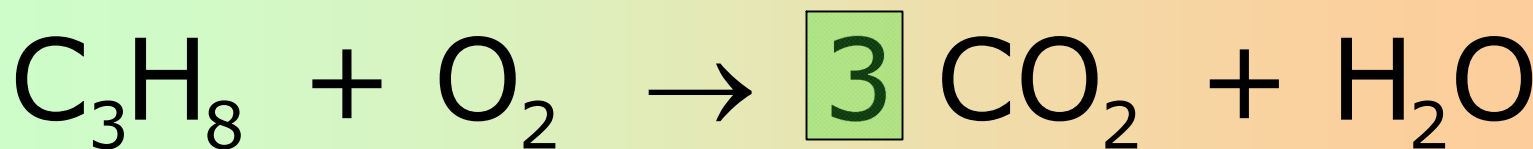
Ekuazio kimikoen doiketa: prozesua

Hasi gaitzen ditzen. Karbonotik hasiko gara.

Produktuen aldean karbono gutxiago dago;
karbono gehiago gehituko dugu errektiboan
aldearekin berdindu arte.

Baina ezin da karbono soilik sartu, CO₂ baizik
(ematen diguten formulekin moldatu behar gara).

Behean ikusten denez, 3 molekula karbono dioxido
sartu dira. Hori dela eta, "3" koefizientea sartzen
da ekuazio kimikoan (3 molekula daudela
adierazteko).



Erreaktiboak	
C	3
H	8
O	2

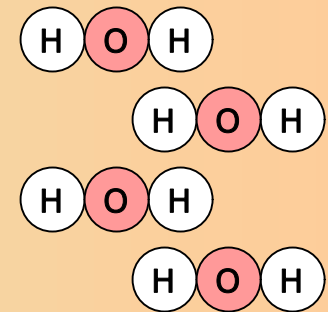
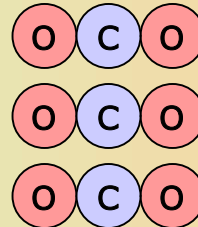
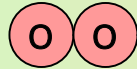
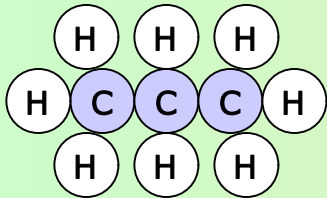
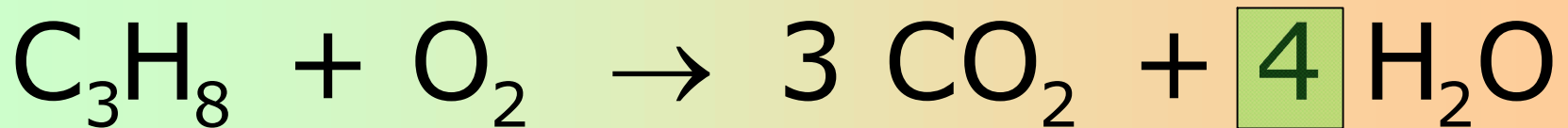
berdinduta!!!

Produktuak	
C	3
H	2
O	6

Ekuazio kimikoen doiketa: prozesua

Ondoren, hidrogenoa doituko dugu. Lehen bezala, gutxiago dagoen aldean (produktuen aldean) gehiago sartuko dugu, bi aldeak berdindu arte.

Jarraian, taulan kontaketa berria isladatu behar da.



Erreaktiboak	
C	3
H	8
O	2

berdinduta!!!

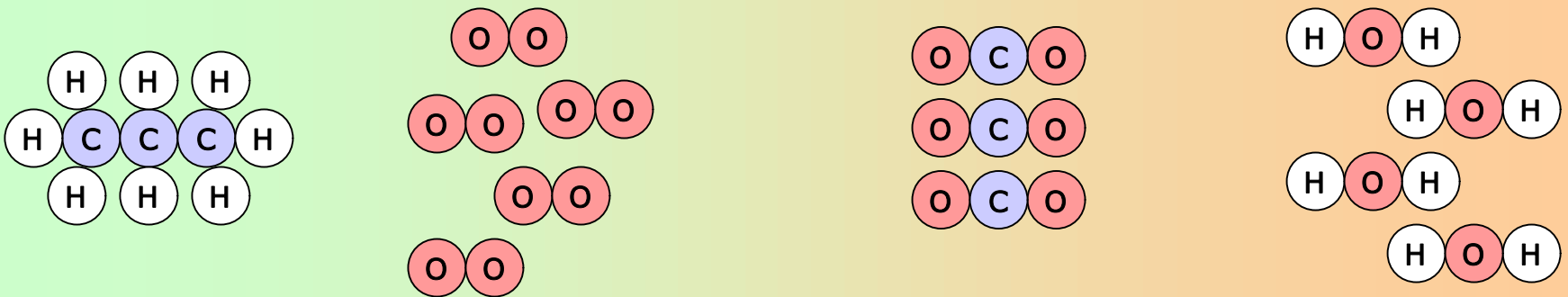
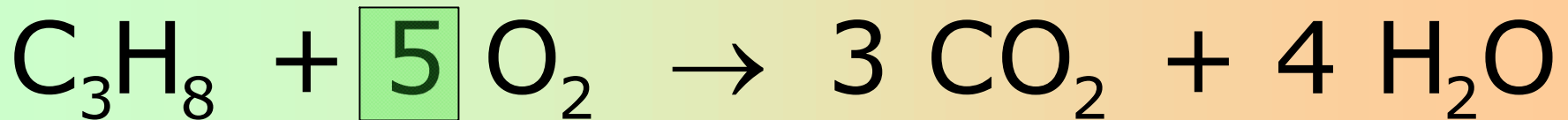
berdinduta!!!

Produktuak	
C	3
H	8
O	10

Ekuazio kimikoen doiketa: prozesua

Azkenik, oxigenoa doituko dugu. Lehen bezala, gutxiago dagoen aldean (erreaktiboan aldean) gehiago sartuko dugu, bi aldeak berdindu arte.

Jarraian, taulan kontaketa berria isladatu behar da. Elementu guztiak berdinduta daudenez, ekuazio kimikoa doituta dago.



Erreaktiboak			Produktuak	
C	3	← berdinduta!!!	C	3
H	8	← berdinduta!!!	H	8
O	10	← berdinduta!!!	O	10