

REAKCIE V ORGANICKEJ CHÉMII

REAKTANT,
NA KTOROM SA
USKUTOČNUJE ZMENA

REAKTANT, KTORÝ
VYVOLÁVA ZMENY
NA SUBSTRÁTE

TEPLOTA, TLAK,
KATALYZÁTOR, SVETLO

NOVÁ LÁTKA,
KTORÁ VZNIKNE

SUBSTRÁT



ČINIDLO

PODMIENKY

PRODUKT

SUBSTITÚCIA

V molekule substrátu sa nahrádza atóm vodíka (alebo iná skupina atómov) atómom iného prvku alebo inou skupinou atómov.

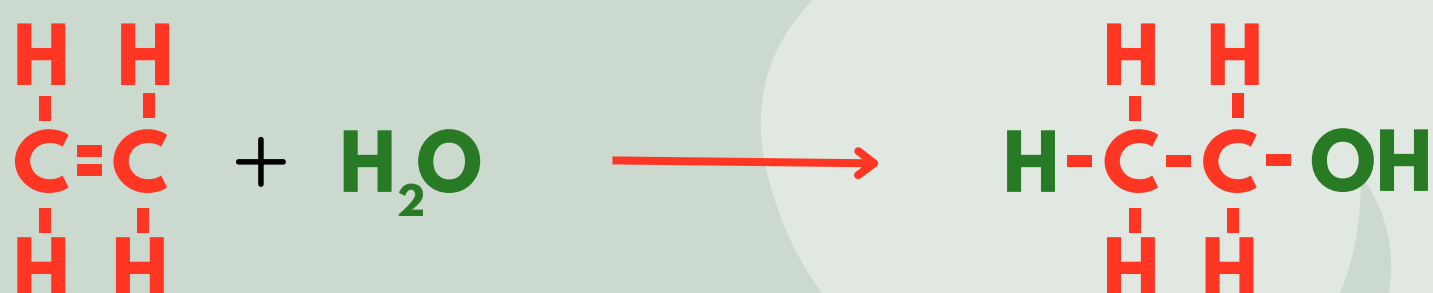


2 REAKTANTY

2 PRODUKTY

ADÍCIA

Reakcia typická pre látky s násobnou väzbou, pri ktorej sa činidlo naviaže na túto väzbu v molekule substrátu a tým sa zníži jej násobnosť.



2 REAKTANTY

1 PRODUKT

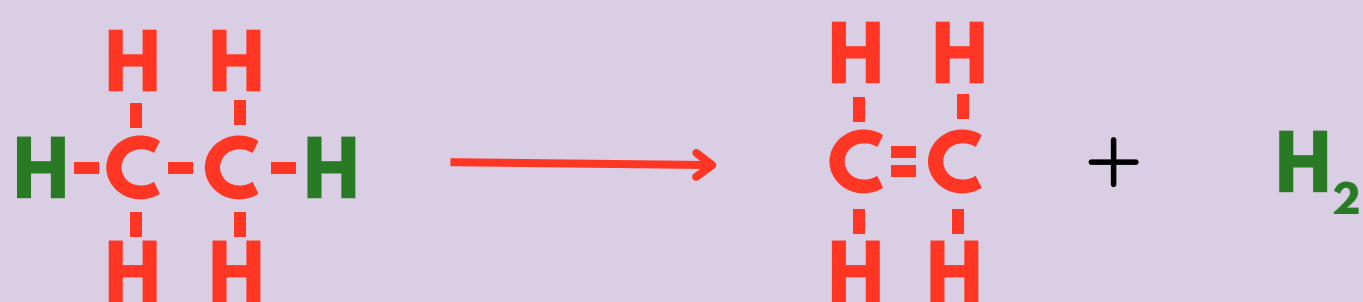
2 REAKTANTY

1 PRODUKT



ELIMINÁCIA

Reakcia, pri ktorej sa z molekuly substrátu odštiepi malá molekula (napr. H_2 , H_2O , HCl), čím sa zvýši násobnosť väzby – je to opačný proces ako adícia.

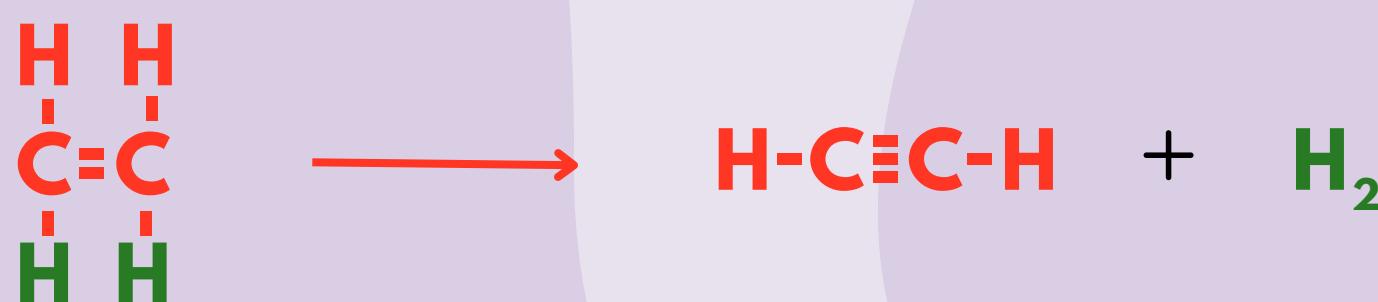


1 REAKTANT

2 PRODUKTY

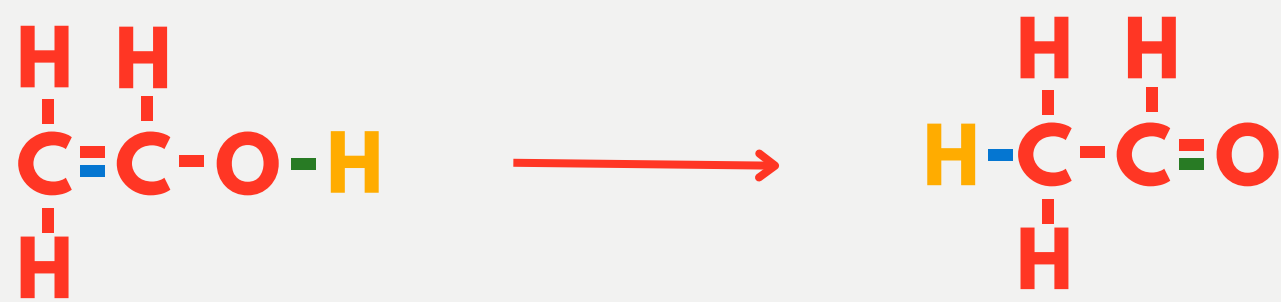
1 REAKTANT

2 PRODUKTY



MOLEKULOVÝ PREŠMYK

Reakcia, pri ktorej sa atómy a väzby v rámci jednej molekuly preskupia, aby vznikla stabilnejšia molekula.



1 REAKTANT

1 PRODUKT

