

## Ogļūdeņražu reakcijas”

**1.uzdevums** (10 punkti). Izvēlies katram apgalvojumam atbilstošo reakcijas veidu (degšana, pievienošana, aizvietošana, dehidrogenēšana)! Ieraksti savu atbildi tabulas tukšajā kolonnā!

Nr.	Apgalvojums	Reakcijas veids
1.	Ir tikai viena izejviela, ko karsē katalizatora klātbūtnē bez gaisa klātbūtnes.	
2.	Ir raksturīgas visām ogļūdeņražu klasēm.	
3.	Notiek pēc brīvo radikāļu mehānisma.	
4.	Izmanto, ja nepieciešams pierādīt dubultās saites esamību ogļūdeņraža molekulā.	
5.	To rezultātā rodas ogļskābā gāze un ūdens.	
6.	Notiek pēc Markovņikova likumības.	
7.	Līdz ar reakcijas produktiem izdalās arī siltums.	
8.	Tās ir ķēdes reakcijas.	
9.	Viens no reakcijas produktiem ir ūdeņradis.	
10.	Reakcijas gaitā tiek izjauktas dubultās saites.	

**2.uzdevums** (5 punkti).

Izpēti tabulā doto reakciju vienādojumus un izpildi prasīto!

1.vienādojums	2.vienādojums

Pamato, kāda veida reakcija parādīta katrā vienādojumā!

**Tavs pamatojums:**

Izskaidro, kādas neprecizitātes pieļautas 2.reakcijas vienādojumā!

**Tavs skaidrojums:**

**3.uzdevums** (5 punkti). **Atbilde jāraksta uz atsevišķas lapas ar roku, augšupielādējot to kā attēlu!**

Ogļūdeņraža molekulā ir četri oglekļa atomi. Starp pirmo un otro ir trīskāršā saite. Šis ogļūdeņradis reaģē ar bromūdeņradi.

- 1) Sastādi šī ogļūdeņraža struktūrformulu un uzraksti tā nosaukumu!
- 2) Sastādi aprakstītās reakcijas vienādojumu!
- 3) Nosauc reakcijā radušos produktus!

**4.uzdevums** (9 punkti). *Atbilde jāraksta uz atsevišķas lapas ar roku, augšupielādējot to kā attēlu!*

Sastādi šādu reakciju vienādojumus! Nosauc tajās radušos produktus!

- 1) Propadiēna degšanas reakcija
- 2) Heksāna reakcija ar hloru
- 3) Butēna-2 dehidrogenēšana