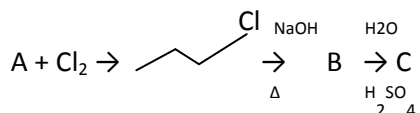


Svi zadaci koje smo radili na prethodnim satima.

1. Napišite jednadžbe kemijskih reakcija.

- 2-metilpropen + Cl₂
- 2-metilbut-1-en + HCl
- Eten – polimerizacija
- Gorenje toluen

2. Navedite što je A, B, C



Napišite jednadžbe kemijskih reakcija.

- Odredite maseni udio ugljika u antracenu i fenantrenu.
- Napišite o-, m- i p- ksilen. Osvrnite se na usmjeravajuće skupine i mogući način dobivanja.
- Jednadžbama kemijske reakcije prikažite ozonolizu pent-2-ena. Navedite nazive produkata.
- Razvrstajte navedene čestice na elektrofile i nukleofile. H₂O, AlCl₃, Br⁺, H, X⁻, CN⁻, BF₃, NH₃
- Jednadžbom prikažite dobivanje benzensulfonske kiseline.
- Jednadžbama prikažite dobivanje TNT-a. Krenite od benzena.
- Napišite cis-trans izomere hept-2-ena. Imenujte spojeve prema CIP sustavu.
- Prikažite mehanizam reakcije hidratacije etena.
- U kojem su agregacijskom stanju butan, heptan, ciklopropan, eten, oktadekan, ikosan?
- Napišite tip hibridizacije C atoma u etanu, etenu i etinu.
- Koji je glavni produkt adicije bromovodika na but-1-en.
- Prikažite nastajanje srebrovog acetilida i zračunajte maseni udio srebra.
- Kolika je masa klorovodika potrebna za dobivanje 10 grama vinilklorida?
- Predložite niz reakcija kojima biste dobili polistiren.
- Napišite jednadžbu reakcije kojom biste razlikovali eten i etin.
- Napišite jednadžbu reakcije adicije vodika na pent-2-in uz katalizator Pt.
- Prikažite jednadžbama dobivanje etina ako je polazna tvar vapnenac.
- Napišite jednadžbu reakcije etilklorida s benzenom. Katalizator reakcije je aluminijev klorid.
- Prikažite rezonantne strukture naftalena.
- Koji je tip hibridizacije C atoma prisutan u benzenu? Kut vezanja?
- Navedite značaj M. Faradaya.
- Dovršite jednadžbe i navedite katalizatore sljedećih reakcija.
 - C₆H₆ + Cl₂ → ____ + HCl
 - C₆H₆ + ____ → C₆H₅SO₃H
 - C₆H₆ + ____ → C₆H₅NO₂ + H₂O
 - C₆H₆ + CH₃CH₂Cl → ____ + HCl
 - C₆H₆ + ____ → C₆H₅Br + HBr
- Prikažite jednadžbom kemijske reakcije dobivanje etandiola.