

Садржај:

Увод 1

1. Алдехиди и кетони 1

1.1. Номенклатура 1

1.2. Физичке особине алдехида и кетона 3

2. Добијање алдехида и кетона 4

2.1. Оксидација примарних и секундарних алкохола 4

2.2. Хидролиза геминалних дихалогенида 4

2.3. Сува дестилација калцијумових соли карбоксилних киселина 5

2.4. Озонолиза незасићених једињења 5

2.5. Пиролиза карбоксилних киселина 5

2.6. Хидролиза ацетала 6

2.7. Хемијске особине алдехида и кетона 7

2.7.1. Адиција Грињарових реагенаса 7

2.7.2. Адиција цијановодоника (добиање цијанхидрина) 8

2.7.3. Адиција натријум- бисулфита 8

2.7.4. Адиција хидрокси једињења 8

2.7.4.1. Адиција воде 8

2.7.4.2. Адиција алкохола 9

2.7.5. Адиција ацетилена 10

2.7.6. Алдолна адиција 10

2.7.7. Адиција алдехида и кетона са губитком молекула воде 11

2.7.7.1. Адиција деривата амонијака 11

2.7.7.2. Адиција хидроксиламина 12

2.7.7.3. Адиција супституисаних хидразина 13

2.7.8. Реакције кондензације 13

2.7.9. Реакције полимеризације 13

Закључак 14

Литература 17 УВОД 1. Алдехиди и кетони

Алдехиди су једињења опште формуле RCHO (или ArCHO), тј. таква једињења који имају једну алкил или арил- групу и један водоников атом везане за карбонилну групу

\

C=O.

/

R Ar

\\

C = O C = O

//

H H

алифатични алдехид ароматични алдехид

Кетони су карактеристични по томе што имају две алкил- или арил- групе везане за карбонилну групу које не морају бити једнаке.

R Ar Ar

\\

C = O C = O C = O

///

R´ R Ar´

алифатични кетон ароматично-алифатични кетон ароматични кетон

Карбинилна група углавном одређује хемијске особине алдехида и кетона које су у већини случајева веома сличне иако постоји и значајних разлика у њиховој реактивности.

1.1. Номенклатура

**----- OSTATAK TEKSTA NIJE PRIKAZAN. CEO RAD MOŽETE
PREUZETI NA SAJTU. -----**

www.maturskiradovi.net

MOŽETE NAS KONTAKTIRATI NA E-MAIL: maturskiradovi.net@gmail.com