

CURS VII

I.1.3. HIDROCARBURI ALIFATICE NESATURATE – ALCHENE 1

I.1.3.1. Nomenclatura 1

I.1.3.2. Structura, stereochemia si stabilitatea 1

I.1.3.3. Metode de obtinere a alchenelor 2

I.1.3.3.1. Prin reactii de eliminare (simbol E) 2

I.1.3.3.1.1. Dehidrohalogenarea compusilor halogenati: „Alchene Zaitsev” 3

I.1.3.3.1.2. Deshidratarea alcoolilor. Mecanism E-1 in mediu acid. „Alchene Zaitsev” 7

I.1.3.3.1.3. Dehalogenarea unor compusi dihalogenati vicinali 9

I.1.3.3.1.4. Degradarea Hofmann a bazelor cuaternare de amoniu (E-2). „Alchene Hofmann” 9

I.1.3.3.1.5. Sinteza Wittig 10

I.1.3.3.1.6. Reducerea partiala a alchinelor. Diastereoselectivitatea *cis* vs. *trans* 10

I.1.3.4. Proprietati fizice si spectrale 11

I.1.3.5. Reactivitatea alchenelor 12

I.1.3.5.1. Reactii de aditie la dubla legatura $>C=C<$ 12

I.1.3.5.1.1. Hidrogenarea 12

I.1.3.5.1.2. Reactii de aditie electrofila la dubla legatura $>C=C<$ din alchene (A.E.) 13

I.1.3.5.1.2.1. Halogenii ca electrofili 13

I.1.3.5.1.2.2. Protonul ca electrofil 16

I.1.3.5.1.2.3. Borul ca electrofil 19

I.1.3.5.1.2.4. Mercurul ca electrofil 20

I.1.3.5.1.2.5. Electrofili cu carbon 21

I.1.3.5.1.3. Reactii de aditie radicalica la dubla legatura $>C=C<$ din alchene (A.R.) 24

I.1.3.5.2. Reactii de substitutie radicalica (S.R.) in pozitia alilica 27

I.1.3.5.3. Reactii de oxidare ale alchenelor 28

I.1.3.5.3.1. Reactii de oxidare cu scindarea legaturii π 30

I.1.3.5.3.1.1. Epoxidarea 28

I.1.3.5.3.1.2. Oxidarea cu permanganat de potasiu in mediu slab alcalin 30

I.1.3.5.3.2. Reactii de oxidare cu scindarea dublei legaturi $>C=C<$ din alchene 30

Modificarile ulterioare asupra continutului, operate de catre autor, nu fac obiectul vreunei notificari prealabile.