

Lecții de pregătire pentru BACALAUREAT ȘI ADMITERE 2015

Sâmbătă, 25 aprilie, 10⁰⁰-14⁰⁰, Amfiteatrul Gh. Spacu (R1), Facultatea de
Chimie

Chimie organică 10.00-11.50

Tema:

8. Compuși halogenați:

- Nomenclatură, formule de structură; izomerie de catenă și de poziție (scrierea izomerilor pentru $C_5H_{11}Cl$ și $C_7H_6Cl_2$).
- Preparare: halogenarea alcanilor, adiția hidracizilor la alchene/alchine, adiția halogenilor la alchene/alchine, substituția alilică, halogenarea arenelor (adiția clorului la benzen, clorurarea toluenului: la catena laterală și la nucleu).
- Proprietăți fizice (stare de agregare, solubilitate, densitate comparativ cu a apei).
- Proprietăți chimice: reacția de hidroliză (compuși halogenați cu reactivitate normală, scăzută și crescută; compuși monohalogenati, dihalogenati geminal și trihalogenati geminal), reacția cu amoniacul, reacția cu cianura de sodiu, reacția cu magneziu, reacția de dehidrohalogenare.

Conf. Dr. Rodica Zăvoianu

12.00-13.50

Tema:

9. Fenoli:

- Formulă moleculară. Nomenclatură. Izomerie de funcțiune și de poziție, (izomeri pentru C_7H_8O și $C_6H_6O_2$).
- Preparare: reacția de topire alcalină a benzensulfonatului de sodiu, reacția de hidroliza clorurii de benzendiazoniu, reacția de oxidare a izopropilbenzenului.
- Proprietăți fizice (stare de agregare, solubilitate în apă, punct de fierbere, aciditate/bazicitate).
- Proprietăți chimice: reacția cu Na, reacția cu NaOH, reacții de acilare (cu acidul acetic, clorura de acetil, anhidrida acetică), reacția de alchilare cu oxidul de etenă, reacția de culoare cu clorura ferică.

Lect. Dr. Alina JURCĂ