

**Subiectul B3**

Adiția apei la propină – etapa 1 - în prezența HgSO <sub>4</sub> /H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>				
CH <sub>3</sub> -C ≡ CH	+	H-OH	→	CH <sub>3</sub> -(OH)C = CH <sub>2</sub>
propină		apă		enol instabil
Tautomeria -etapa 2				
CH <sub>3</sub> -(OH)C = CH <sub>2</sub>			→	H <sub>3</sub> C- CO -CH <sub>3</sub>
enol instabil				propanonă
<b>KUCEROV- REACȚIE DE ADIȚIE – regula lui Markovnicov // TAUTOMERIE</b>				

**Subiectul C**

**2.a** H<sub>2</sub>C=CH-CN acrilonitril – obținerea fibrelor acrilice (fibre sintetice)

Polimerizarea acrilonitrilului		
n NC-HC = CH <sub>2</sub>	→	-[(NC)HC - CH <sub>2</sub> ] <sub>n</sub> -
acrilonitril		poliacrilonitril
<b>REAȚIE DE POLIMERIZARE</b>		

**3.b**  $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_3$  butan - combustibil casnic din butelii alături de propan

Arderea butanului						
$\text{C}_4\text{H}_{10}$	+	$13/2\text{O}_2$	→	$4\text{CO}_2$	+	$5\text{H}_2\text{O}$
butan		oxigen		dioxid de carbon		apă
REAȚIE DE OXIDARE (ARDERE)						

Arderea propanului						
$\text{C}_3\text{H}_8$	+	$5\text{O}_2$	→	$3\text{CO}_2$	+	$4\text{H}_2\text{O}$
propan		oxigen		dioxid de carbon		apă
REAȚIE DE OXIDARE (ARDERE)						

$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_3$  propan - combustibil casnic din butelii alături de butan

.....

**4.e**  $\text{HC}\equiv\text{CH}$  acetilenă - flacăra oxiacetilenică

Arderea acetilenei sau etinei						
$\text{HC}\equiv\text{CH}$	+	$5/2\text{O}_2$	$\rightarrow$	$2\text{CO}_2$	+	$\text{H}_2\text{O}$
acetilenă sau etină		oxigen		dioxid de carbon		apă
REAȚIA DE ARDERE						

Arderea acetilenei sau etinei						
$\text{C}_2\text{H}_2$	+	$5/2\text{O}_2$	$\rightarrow$	$2\text{CO}_2$	+	$\text{H}_2\text{O}$
acetilenă sau etină		oxigen		dioxid de carbon		apă
REAȚIA DE ARDERE						

.....