

ПРИМЕРНА ТЕМА ПО ХИМИЯ

ЗА КАНДИДАТСТУДЕНТСКИ ИЗПИТИ В
СОФИЙСКИ УНИВЕРСИТЕТ
"СВ. КЛИМЕНТ ОХРИДСКИ"



РОДИНА БЪЛГАРИЯ
Целогодишни, интензивни, летни курсове и частни уроци
за 10., 11. и 12. клас

Подготовка по БИОЛОГИЯ и ХИМИЯ

гр. София 1000
ул. Гурко 74, вх.1, ет. 1
02/ 9888 604, 0887 099 730
www.medicinata.com

ПРИМЕРНА ТЕМА
(компонент 2)

Бензен. Хомолози на бензена. Наименование и изомерия. Строеж и физични свойства на бензена и неговите производни. Електронни ефекти при производните на бензена. Химични свойства. Електрофилни заместителни реакции – халогениране, алкилиране, ацелиране, нитриране и сулфониране. Хидриране и присъединяване на хлор. Получаване на бензен и хомолози на бензена. Физиологично действие на бензена.

РАЗДЕЛ ОТ ПРЕДСТАВЕНАТА ТЕМА	ОЦЕНКА В ТОЧКИ
Бензен. Хомолози на бензена.	0.25
Наименование и изомерия. Видове изомерия.	0.25
Строеж и физични свойства на бензена и неговите производни. Обяснение на ароматния характер на бензена и неговите производни.	0.40
Електронни ефекти при производните на бензена. Влияние на индукционния и мезомерен ефект върху свойствата на на ароматното ядро.	0.40
Получаване на бензен и хомолози на бензена.	0.40
Обяснение и примери за електрофилни заместителни реакции:	
халогениране	0.35
нитриране	0.35
сулфониране	0.35
ацелиране	0.35
алкилиране	0.35
Хидриране и присъединяване на хлор. Механизъм.	0.35
Физиологично действие на бензена.	0.20

Информацията в този конспект е взета от публичното пространство. Конспектът не е предназначен за продажба, а за вътрешно ползване и по-добро систематизиране на учебния процес от курсистите на РОДИНА. Моля, не разпространявайте конспекта неправомерно. За повече информация относно структурата на учебното съдържание, моля да се съобразявате с официалните издания на Софийски университет "Св. Климент Охридски"



РОДИНА БЪЛГАРИЯ
Целогодишни, интензивни, летни курсове и частни уроци
за 10., 11. и 12. клас

Подготовка по БИОЛОГИЯ и ХИМИЯ

гр. София 1000
ул. Гурко 74, вх.1, ет. 1
02/ 9888 604, 0887 099 730
www.medicinata.com