



## МЕДИЦИНСКИ УНИВЕРСИТЕТ – ВАРНА

КАНДИДАТ-СТУДЕНТСКИ ИЗПИТ ПО ХИМИЯ – 23 април 2016 г.

### Критерий за оценяване на писмените работи

#### Задача № 11 (неорганична химия)

а) Подреждане на разтворите по възходящ ред на осмотичното налягане

- Закон на Вант Хоф – израз, обяснение
- Определяне на изотоничните коефициенти, обяснение
- Прилагане на закона на Вант Хоф за определяне на осмотичното налягане на четирите вещества с обяснение
- подреждане

б) Промяна на температурата на кипене на разтворите

- закон на Раул (закон на Бекман)
- графично представяне на криви на парното налягане
- обяснения на графиката

#### Задача № 66 (неорганична химия)

1. Изразяване на взаимодействия от прехода с уравнения  
и обяснения

2. Условия за извършване на синтеза на амоняк.

### Задача № 83 (органична химия)

1. Откриване на изомерите със състав $C_7H_7Cl$
2. Получаване на <ul style="list-style-type: none"><li>• Хидроксилно производно А</li><li>• Хидроксилно производно Б</li></ul>
3. Взаимодействие на А с натрий и обяснения
4. Взаимодействие на Б с натрий и обяснения
5. Взаимодействие на А с натриева основа, обяснение
6. Взаимодействие на А с оцетна киселина
7. Взаимодействие на Б с оцетна киселина
8. Характеристика на процеса естерификация
9. Разпознаване, обяснение

### Задача № 98 (органична химия)

Изразяване с химични уравнения и обяснения на химичните превръщания

1. Получаване на естера <ul style="list-style-type: none"><li>• получаване на пропанова киселина</li><li>• получаване на 2-пропанол</li><li>• естерификация</li><li>• наименование</li></ul>
2. Получаване на триметил бензен <ul style="list-style-type: none"><li>• получаване на пропин</li><li>• тримеризация</li><li>• наименования</li></ul>
3. Представяне на функционален изомер на естера със състав $C_6H_{12}O_2$
4. Представяне на две химични свойства на изомера

## Критерий за оценка на Тест №2

<b>ВЪПРОСИ ПО НЕОРГАНИЧНА ХИМИЯ</b>	
От 1 до 10 въпрос	по 1 т на въпрос
От 11 до 15 въпрос	по 3 т на въпрос
От 16 до 20 въпрос	по 5 т на въпрос
<b>ВЪПРОСИ ПО ОРГАНИЧНА ХИМИЯ</b>	
От 21 до 30 въпрос	по 1 т на въпрос
От 31 до 35 въпрос	по 3 т на въпрос
От 36 до 40 въпрос	по 5 т на въпрос

**Председател  
на комисията по Химия**

**Проф. М. Станчева**