



МЕДИЦИНСКИ УНИВЕРСИТЕТ – ВАРНА
КАНДИДАТСТУДЕНТСКИ ИЗПИТ ПО ХИМИЯ
29 май 2021 г.

Критерии за оценяване на писмените работи по ХИМИЯ

Задача - органична химия

1. Бензен:
<ul style="list-style-type: none">Обяснения защо бензен може да взаимодейства с неорганични киселини, вид на взаимодействието
<ul style="list-style-type: none">Взаимодействие на бензен с неорганична киселина - изразяване с химично уравнение и обяснения
2. Етанол:
<ul style="list-style-type: none">Взаимодействие на етанол с безкислородна неорганична киселина - химично уравнение и обяснение
<ul style="list-style-type: none">Взаимодействие на етанол с кислородсъдържаща неорганична киселина - химично уравнение
<ul style="list-style-type: none">Определение за естерификация – характеристика на процеса и условия
3. Глицерол:
<ul style="list-style-type: none">Взаимодействие на глицерол с кислородсъдържаща неорганична киселина - химично уравнение и обяснение
4. Фенол:
<ul style="list-style-type: none">Взаимодействие с кислородсъдържаща неорганична киселина - химично уравнение и обяснение
<ul style="list-style-type: none">Обяснения какъв заместител е хидроксилната група и нейното ориентиращо действие в бензеновото ядро
5. Начини за доказване на етанол, глицерол и фенол:
<ul style="list-style-type: none">Качествена реакция за доказване на етанол – йодоформна реакция
<ul style="list-style-type: none">Качествена реакция за доказване на глицерол - с $\text{Cu}(\text{OH})_2$ - обяснения
<ul style="list-style-type: none">Качествена реакция за доказване на фенол с FeCl_3 - обяснение

Тест – органична химия

- от 2-ри до 11-ти въпроси

Тест – неорганична химия

- от 12-ви до 21-ти въпроси

Отворени въпроси неорганична химия

Въпрос 22:
<ul style="list-style-type: none">• Определение за йонна връзка
<ul style="list-style-type: none">• Обяснение между кои химични елементи може да се образува йонна връзка
<ul style="list-style-type: none">• Пример за образуване на йонна връзка
<ul style="list-style-type: none">• Обяснение с електронни конфигурации
Въпрос 23:
<ul style="list-style-type: none">• Представяне на схема на осмометър с означения и обяснения
<ul style="list-style-type: none">• Дефиниране на понятието осмотично налягане
<ul style="list-style-type: none">• Закони на Пфефер за осмотичното налягане – изразени с математичен израз и обяснения