



МЕДИЦИНСКИ УНИВЕРСИТЕТ – ВАРНА

КАНДИДАТСТУДЕНТСКИ ИЗПИТ ПО ХИМИЯ – 28 април 2018 г.

Критерий за оценяване на писмените работи

Тест – неорганична химия

- от 1-ви до 10-ти въпроси общо 10 т.
- от 11-ти до 15-ти въпроси общо 25 т.

Задача № 1 - неорганична химия

Химично равновесие – определение, фактори, от които зависи химичното равновесие

Принцип на Льо Шателие - Браун

За промяната на равновесната концентрация на водорода

1а – при повишаване на температурата – обяснение чрез принципа на Льо Шателие - Браун

1б – ако амоняка се извежда от равновесната система - обяснение чрез принципа на Льо Шателие – Браун или K_c

Обяснение за равновесната константа:

2а - израз за K_c и фактори от които зависи

- определение за равновесна константа
- обяснение за промяната на K_c , ако се повиши температурата

2б – ако амоняка се извежда от равновесната система - обяснения

Тест – органична химия

- от 16-ви до 25-ти въпроси общо 10 т.
- от 26-ви до 30-ти въпроси общо 25 т.

Задача № 2 органична химия

1. Разпознаване на съединение със състав $C_3H_6O_3$ и обосновка
2. Изразяване с химични уравнения и обяснения на взаимодействията на съединението с: <ul style="list-style-type: none">• етилов алкохол характеризиране на процеса естерификация <ul style="list-style-type: none">• оцетна киселина• натриева основа
3. Получаване на даденото съединение от C_3H_8 - изразяване с химични уравнения и обяснения