МЕДИЦИНСКИ УНИВЕРСИТЕТ – ВАРНА

КАНДИДАТСТУДЕНТСКИ ИЗПИТ ПО ХИМИЯ – 08 юли 2019 г.

**Критерий за оценяване на писмените работи**

**Тест – неорганична химия 36 точки**

* от 1-ви до 10-ти въпроси общо 10 т.
* от 11-ти до 15-ти  въпроси общо 26 т.

**Задача № 1 - неорганична химия**

|  |
| --- |
| 1. Изразяване с химични уравнения и обяснения за:
* получаване на железен сулфат
* получаване на меден сулфат
* получаване на сребърен нитрат
 |
| 1. Изразяване на взаимодействие за получаване на колоиден разтвор от една от получените соли
 |
| 1. Обяснение за строеж на колоидната частица:
* от какво е изградено ядрото
* кои йони от разтвора се адсорбират върху ядрото
* адсорбционен слой
* заряд на гранулата
* дифузионен слой
 |
| 1. Схема за представяне на колоидна частица
 |

**Тест – органична химия 38 точки**

* от 16-ви до 25-ти въпроси общо 10 т.
* от 26-ви до 30-ти въпроси общо 28 т.

**Задача № 2 органична химия**

|  |
| --- |
| 1. Обосновка за разпознаване на съединение **А** (анилин), защо не оцветява лакмуса
 |
| 1. Изразяване с химично уравнение и обяснения за взаимодействие на анилин с бромна вода за получаване на съединение **Б**.
 |
| 1. Обяснения за ориентиращо действие на аминогрупата в бензеновото ядро
 |
| 1. Взаимодействия на анилин с:
* с безкислородна киселина за получаване на съединение **В**
* с оксокиселина за получаване на съединение **Г**

Изразяване с химични уравнения и обяснения. |
| 1. Получаване на анилин от етин
* получаване на бензен от етин
* получаване на анилин от бензен
 |