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 |