



МЕДИЦИНСКИ УНИВЕРСИТЕТ – ВАРНА

КАНДИДАТСТУДЕНТСКИ ИЗПИТ ПО ХИМИЯ

12 април 2025 г.

Критерии за оценяване на писмените работи по ХИМИЯ

Задача – Неорганична химия

- Изявяване на взаимодействията от дадения преход с химични уравнения, представяне условията на протичане и обяснения за вида на процесите. - При представянето на окислително-редукционните процеси е необходимо изразяването на процесите на окисление и редукция (полуреакции) и на електронен баланс. - При представянето на йонообменни и обменни процеси е необходимо изразяването им чрез пълно йонно и съкратено йонно уравнение.
Дефиниции и обяснения за понятията: окислително-редукционен процес и йонообменен процес
Представяне на изчерпателна характеристика на елемента калций (физични свойства, място в периодичната система, електронна конфигурация, активност, степен на окисление в съединенията му, характер на неговите оксид и хидроксид, окислително-редукционни свойства

Тест – Неорганична химия

- от 2-ри до 11-ти въпроси

Тест – Органична химия

- от 12-ви до 21-ти въпроси

Отворени въпроси – Органична химия

Въпрос 22:
- Определение/обяснение за понятията изомерия/изомери - Обяснения за възможните видове изомерия при карбонилни съединения
Представяне на възможните изомери на съединение $C_5H_{10}O$ със структурни формули и правилни наименования
Класификация на изомерите според вида на изомерията
Обосновка за избора на изомер и представяне на получаването на ацетон с химично уравнение, представяне условията на протичане и обяснения за вида на процеса
Въпрос 23:
Обяснения за киселинно – основните свойства на α-аминокиселините
- Представяне на киселинните свойства на фенилаланин чрез химично уравнение и обяснение - Представяне на основни свойства на фенилаланин чрез химично уравнение и обяснение
Получаване на дипептиди от фенилаланин и глицин - изразяване с химични уравнения и обяснения
Обяснения за пептидно свързване и пептидна връзка