



**Критерии за оценяване на писмените работи по ХИМИЯ**

**Задача - неорганична химия**

- Изразяване 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, диспропорциониране, йонообменен процес и неутрализация.

**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:**

- Обяснения за състава на захароза и малтоза – дизахариди, мономерни единици, начин на свързване на мономерните единици
- Получаване на захароза – химично уравнение чрез перспективни пръстенни формули по Хауърт или фишерови формули
- Получаване на малтоза – химично уравнение чрез перспективни пръстенни формули по Хауърт или фишерови формули
- Представяне на едно общо свойство (напр. естерификация, метилиране, хидролиза, ферментация и др.) на захароза и малтоза чрез химични уравнения, условия и обяснения

**Въпрос 23:**

- Обяснения за строежа на етин: състав на молекулата, хибридно състояние на въглеродните атоми, брой и вид на атомните орбитали на въглерода, образуване на трите  $\sigma$ -връзки, образуване на двете  $\pi$ -връзки, пространствено разположение на връзките и геометрия на молекулата.
- Представяне на строежа на етин чрез схема на молекулно орбитален модел
- Хидратация на етин – изразяване на взаимодействието с химични уравнения, представяне условията на протичане и обяснения за вида на процеса.
- Полимеризация на етин – определение/обяснение за процеса полимеризация. Представяне на взаимодействието с химични уравнения, представяне условията на протичане и обяснения за вида на процеса.