

## Критерии за оценяване на писмените работи по ХИМИЯ

### Задача - органична химия

1. Обяснение за функционални изомери.
<b>2. За функционален изомер А:</b>
<ul style="list-style-type: none"><li>• Обосновка, представяне на формула на киселината</li></ul>
<ul style="list-style-type: none"><li>• Обяснения за строеж на карбоксилната група и киселинни свойства</li></ul>
<ul style="list-style-type: none"><li>• Обяснение за разтворимост във вода</li></ul>
<ul style="list-style-type: none"><li>• Изразяване на дисоциация на киселината във воден разтвор</li></ul>
<ul style="list-style-type: none"><li>• Получаване на киселинен амид – химично уравнение и обяснение</li></ul>
<ul style="list-style-type: none"><li>• Получаване на анхидрид – химично уравнение и обяснение</li></ul>
<b>3. За функционален изомер В:</b>
<ul style="list-style-type: none"><li>• Обосновка, представяне на формула на естера</li></ul>
<ul style="list-style-type: none"><li>• Взаимодействие с амоняк - химично уравнение и обяснение</li></ul>
<ul style="list-style-type: none"><li>• Хидролиза в кисела и основна среда - химични уравнения и обяснения</li></ul>

### Тест – органична химия

- от 2-ри до 11-ти въпроси

### Тест – неорганична химия

- от 12-ви до 21-ти въпроси

<b>Въпрос 22:</b>
<ul style="list-style-type: none"><li>• Определение за катализатор</li></ul>
<ul style="list-style-type: none"><li>• Определение за хомогенна катализа</li></ul>
<ul style="list-style-type: none"><li>• Определение за активираща енергия</li></ul>
<ul style="list-style-type: none"><li>• Обяснение на механизма на действие на катализаторите при хомогенна катализа чрез теорията на междинните съединения (обяснението може да се представи и чрез използване на енергетична диаграма)</li></ul>
<b>Въпрос 23:</b>
<ul style="list-style-type: none"><li>• Определение за екзотермичен и ендотермичен процес</li></ul>
<ul style="list-style-type: none"><li>• Енергетична диаграма на екзотермичен процес с означения и обяснения</li></ul>
<ul style="list-style-type: none"><li>• Пример за екзотермичен процес</li></ul>
<ul style="list-style-type: none"><li>• Енергетична диаграма на ендотермичен процес с означения и обяснения</li></ul>
<ul style="list-style-type: none"><li>• Пример за ендотермичен процес</li></ul>