



PROSPERITAS VESTRA FINIS NOSTRA!

## Критериална скала за оценяване на писмените работи от кандидатстудентски изпит по химия, 30.06.2022г.

### Задача - органична химия

25 точки

1. Получаване на аланин от пропанол – представяне с химични реакции и обяснения.	7 т
2. Получаване на аланилаланин. Характеризиране на процеса.	3 т
3. Разпознаване на глицерол, глюкоза и аланилаланин, чрез използване на един реагент: <ul style="list-style-type: none"><li>• Обяснения кой е реагента и как с негова помощ ще се извърши разпознаването – 1 т</li><li>• Представяне и обяснения за взаимодействието между глицерол и избрания реагент – 2 т</li><li>• Представяне и обяснения за взаимодействието между глюкоза и избрания реагент – 2 т</li></ul>	6 т
4. Окисление и редукция на глюкоза <ul style="list-style-type: none"><li>• Химична реакция за окисление – 2 т</li><li>• Химична реакция за редукция – 2 т</li></ul>	4 т
5. Доказване амфотерния характер на аланин <ul style="list-style-type: none"><li>• Обяснения за амфотерния характер на аланин – 1 т</li><li>• Взаимодействие за амино групата - с безкислородна киселина – 2 т</li><li>• Взаимодействие за карбоксилната група - с основа – 2 т</li></ul>	5 т

### Тест – органична химия

общо 10 т.

- от 2-ри до 11-ти въпроси

### Тест – неорганична химия

общо 10 т.

- от 12-ви до 21-ти въпроси

<b>Въпрос 22:</b>		
• Определение за колоидно-дисперсни системи	1 т	
• Обяснение за лиофилни колоидни разтвори	1 т	
• Обяснения за лиофобни колоидни разтвори	1 т	7 т.
• Обяснение на какво се дължи стабилността на колоидните разтвори	4 т	
<b>Въпрос 23:</b>		
• Обяснение от какво се определя киселинността на даден разтвор.	2 т	
• Дефиниране на понятието водороден показател и математически израз.	2 т	8 т.
• Представяне на pH скалата.	2 т	
• Обяснение за видове разтвори според pH.	2 т	

**ОБЩО****60 точки****Проф. Любомир Македонски****Председател на Комисията за проверка и оценяване на писмените работи за кандидатстудентски изпит по химия**

30.06.2022г.