



## МЕДИЦИНСКИ УНИВЕРСИТЕТ – ВАРНА

КАНДИДАТСТУДЕНТСКИ ИЗПИТ ПО ХИМИЯ – 06 юли 2020 г.

### Критерий за оценяване на писмените работи

#### Тест – неорганична химия

27 точки

- от 1-ви до 10-ти въпроси общо 10 т.
- от 11-ти до 12-ти въпроси общо 17т.

#### Задача № 1 - неорганична химия

<p>a) <b>Подреждане на разтворите по нарастване на осмотично налягане:</b></p>
<ul style="list-style-type: none"><li>• изразяване закона за осмотичното налягане и обяснение на величините</li></ul>
<ul style="list-style-type: none"><li>• обяснения за изотоничен коефициент и определяне на изотоничните коефициенти на дадените вещества</li></ul>
<ul style="list-style-type: none"><li>• определяне на моларните концентрации на разтворите на дадените вещества</li></ul>
<ul style="list-style-type: none"><li>• подреждане на разтворите по нарастване на осмотичното налягане</li></ul>
<p>b) <b>Подреждане на разтворите по нарастване на <math>\Delta T_k</math> и <math>\Delta T_z</math></b></p> <ul style="list-style-type: none"><li>• дефиниране на законите за <math>\Delta T_k</math> и <math>\Delta T_z</math></li><li>• подреждане на разтворите по нарастване на <math>\Delta T_k</math></li><li>• подреждане на разтворите по нарастване на <math>\Delta T_z</math></li><li>• графично представяне и обяснения</li></ul>

- от 13-ви до 22-ти въпроси общо 10 т.
- от 23-ти до 24-ти въпроси общо 20 т.

## Задача № 2 органична химия

a) За изомер А:

- Обосновка за определяне на изомера **А** (3-метил-1-бутен) по продуктите на окисление с концентриран разтвор на  $\text{KMnO}_4$

- Изразяване с химично уравнение и обяснения за взаимодействие на изомера А с  $\text{KMnO}_4$ .

b) За изомер Б:

- Обосновка за определяне на изомера **Б** (2-пентен) по продуктите на окисление с концентриран разтвор на  $\text{KMnO}_4$

- Изразяване с химично уравнение и обяснения за взаимодействие на изомера **Б** с  $\text{KMnO}_4$ .

Изразяване с химични уравнения и обяснения на взаимодействията за получаване на аминокиселината глицин

Изразяване с химични уравнения и обяснения на взаимодействията за получаване на аминокиселината аланин