

КРИТЕРИИ
за оценка на писмените работи по ХИМИЯ
от кандидат-студентски изпит по химия в МУ-Плевен
за учебната 2018/2019 г.

I. Общи положения

1. За основа на преглеждането и оценяването на писмените работи се взема изучавания в гимназиалния курс учебен материал.
2. При оценяване на кандидат-студентските работи да се има предвид следното:
 - а) точно и вярно обяснение на химичните процеси;
 - б) верни химични формули и уравнения;
 - в) при окончателно оформяне на оценката да се има предвид общата химична култура на кандидата и неговата езикова култура.
3. Общият брой точки от решението на четирите задачи е 60. Максималният брой точки за теста е 40.
4. Всяка писмена работа се оценява от двама екзаминатори, независимо един от друг.
5. При положение, че двете първични оценки не се различават с повече от 0.50, окончателната оценка е средно аритметична от тях.
6. Ако разликата в първичните оценки е по-голяма от 0.50, писмената работа задължително се оценява от арбитър, чието решение е окончателно. Оценката на арбитъра не може да бъде по-висока или по-ниска от оценките на екзаминаторите. Арбитражът се и кандидат-студентските работи, когато оценката на единия проверяващ е под Среден (3.00).

II. При оценяване на отделните задачи да се има предвид следното:

ЗАДАЧА 1

Атом на даден елемент в основно състояние има електронна конфигурация: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^2$. Въз основа на нея определете:

- а) Кой е елементът?
- б) Броя на електроните във външния електронен слой.

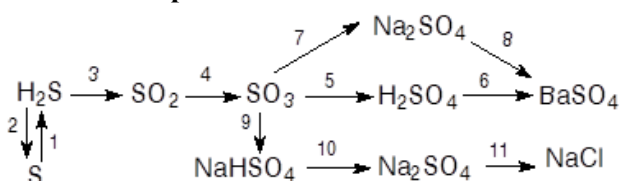
ПО ЗАДАЧА 1 СЕ ИЗИСКВА:

1. Да се посочи кой е елементът. Обосновка.
2. Да се посочи кой е външният електронен слой и броя на електроните в него.

ЗАДАЧА 2

Изразете с химични уравнения означените химични превръщания, като :

- а) посочите условията, при които протича взаимодействието;
- б) при участие на електролити, освен с молекулни уравнения, процесите да се изразяват и с пълни йонни и съкратени йонни уравнения;
- в) при окислително-редукционните процеси да се посочи степента на окисление на елементите и със стрелка да се означае посоката на електронния пренос и броят на обменените електрони.



ПО ЗАДАЧА 2 СЕ ИЗИСКВА:

1. Да се изразят с правилно изравнени химични уравнения означените превръщания.

2. Реакциите с участие на електролити да се изразят с молекулно, пълно йонно и съкратено йонно уравнение, всяко от които да е правилно изравнено.
3. В окислително-редукционните реакции да се посочи степента на окисление на елементите и да се покаже със стрелка посоката на електронния пренос и броят обменени електрони.
4. Да се посочат условията, при които протича взаимодействието.

ЗАДАЧА 3

Подредете по реакционна способност следните карбонилни съединения:



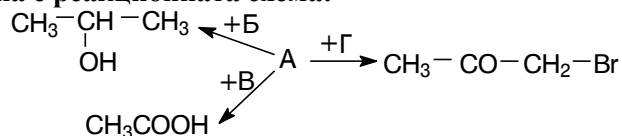
Обосновайте отговора си.

ПО ЗАДАЧА 3 СЕ ИЗИСКВА:

- 1) Да се подредят карбонилните съединения по нарастване/намаление на реакционната способност
- 2) Да се посочи от какво зависи реакционната способност на карбонилните съединения
- 3) Да обясни влиянието на алкиловите групи върху реакционната способност

ЗАДАЧА 4

Дадена е реакционната схема:



Изразете с химични уравнения преходите и определете кои са веществата А, Б, В, Г. Посочете наименованията на изходните вещества, продуктите на реакциите и условията на протичането им.

ПО ЗАДАЧА 4 СЕ ИЗИСКВА:

- 1) Да се определят неизвестните вещества А, Б, В и Г;
- 2) Да се съставят изискваните наименования.
- 3) Да се съставят правилни химични уравнения на протичащите в прехода химични превръщания.
- 4) Да се посочат реакционните условия на всички химични превръщания.

ТЕСТ Вариант 6 – максимален брой точки 40.

**ПРЕДСЕДАТЕЛ НА ИЗПИТНАТА КОМИСИЯ
ПО ХИМИЯ, МУ-ПЛЕВЕН:**

(Проф. Ангелина Стоянова, д.х.)

Плевен, 10.07.2018 г.