

**КРИТЕРИИ**  
**за оценка на писмените работи по ХИМИЯ**  
**от кандидат-студентски изпит по химия в МУ-Плевен**  
**за учебната 2023/2024 г.**

**I. Общи положения**

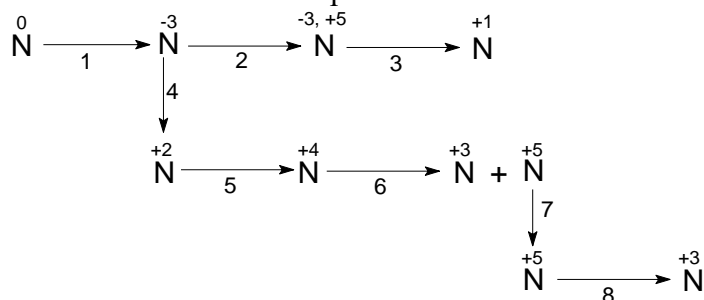
1. За основа на преглеждането и оценяването на писмените работи се взема изучавания в гимназиалния курс учебен материал.
2. При оценяване на кандидат-студентските работи да се има предвид следното:
  - а) точно и вярно обяснение на химичните процеси;
  - б) верни химични формули, уравнения и наименования;
  - в) при окончателно оформяне на оценката да се има предвид общата химична култура на кандидата и неговата езикова култура.
3. Всяка писмена работа се оценява от двама екзaminатори, независимо един от друг.
4. При положение, че двете първични оценки не се различават с повече от 0.40, окончателната оценка е средно аритметична от тях.
5. Ако разликата в първичните оценки е по-голяма от 0.40, 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 екзaminаторите. Арбитражът се и кандидат-студентските работи, когато оценката на единия проверяващ е под Среден (3.00).

**II. ТЕСТ - вариант 19**

При оценяване на логическите задачи да се има предвид следното:

**ЗАДАЧА 1**

Изразете с уравнения конкретни химични взаимодействия, при които степента на окисление на азота се променя съгласно схемата:



За окислително-редукционните процеси посочете степента на окисление на елементите и със стрелка означете посоката на електронния пренос и броя на обменените електрони.

ПО ЗАДАЧА 1 СЕ ИЗИСКВА:

1. Да се изразят с изравнени химични уравнения означените превръщания, при които степента на окисление на азота се променя съгласно схемата.
2. За окислително-редукционните реакции да се посочи степента на окисление на елементите и да се покаже със стрелка посоката на електронния пренос и броя обменени електрони.
3. Да се посочат условията, при които протичат взаимодействията, където са необходими.

## ЗАДАЧА 2

Съединението А няма геометрични изомери. При взаимодействие на А с бром в присъствие на тетрахлорометан се получава съединението Б. Нагряването на Б с излишък от разтвор на калиева основа в алкохол води до получаването на В. Съединението В образува сол при взаимодействие с натрий. При хидратацията на В, проведена в присъствие на живачни соли, се получава пентан-2-он. При взаимодействието на пентан-2-он с циановодород се получава Г.

Кои са съединенията А, Б, В и Г?

Запишете уравненията на описаните взаимодействия и наименованията на органичните съединения.

Запишете структурата и наименованието на един позиционен изомер на Б.

ПО ЗАДАЧА 2 СЕ ИЗИСКВА:

1. Да се изразят с уравнения означените химични превръщания.
2. Да се запишат наименованията на всички органични съединения.
3. Да се посочат условията за протичане на реакциите, където е необходимо.
4. Да се напише структурата и наименованието на един позиционен изомер на съединението Б.

**ПРЕДСЕДАТЕЛ НА ИЗПИТНАТА КОМИСИЯ**

**ПО ХИМИЯ, МУ-ПЛЕВЕН: (п)**

**(Проф. Ангелина Стоянова, д.х.)**

**Плевен, 04.07.2023 г.**