

**КРИТЕРИИ**  
**за оценка на писмените работи по ХИМИЯ**  
**от кандидат-студентски изпит по химия в МУ-Плевен**  
**за учебната 2021/2022 г.**

**I. Общи положения**

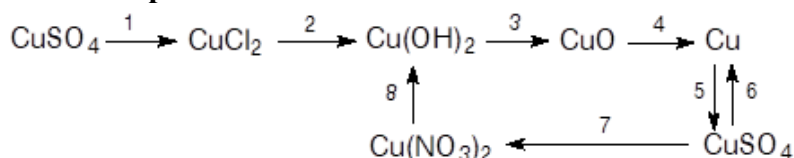
1. За основа на преглеждането и оценяването на писмените работи се взема изучавания в гимназиалния курс учебен материал.
2. При оценяване на кандидат-студентските работи да се има предвид следното:
  - а) точно и вярно обяснение на химичните процеси;
  - б) верни химични формули и уравнения;
  - в) при окончателно оформяне на оценката да се има предвид общата химична култура на кандидата и неговата езикова култура.
3. 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. При оценяване на отделните задачи да се има предвид следното:**

**ЗАДАЧА 1**

Изразете с химични уравнения означените химични превръщания:

- а) посочете 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 означаи посоката на електронния пренос и броят на обменените електрони.

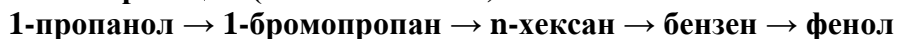


ПО ЗАДАЧА 1 СЕ ИЗИСКВА:

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. Да се покаже със стрелка посоката на електронния пренос и броя обменени електрони.
4. Да се посочат условията, за протичане на взаимодействието.

**ЗАДАЧА 2**

Изразете с химични уравнения превръщанията, означени на схемата, като допълните пропуснатите реакции (ако има такива):



Посочете наименованията на изходните вещества и продуктите на реакциите, както и условията за тяхното протичане.

**ПО ЗАДАЧА 2 СЕ ИЗИСКВА:**

1. Да се изразят с правилно изравнени уравнения означените химични превръщания.
2. Да се посочат условията за протичане на реакциите.
3. Да се напишат наименованията на съединенията.
4. Да се посочат пропуснатите реакции, ако има такива

**ТЕСТ - Вариант 14.**

**ПРЕДСЕДАТЕЛ НА ИЗПИТНАТА КОМИСИЯ**

**ПО ХИМИЯ, МУ-ПЛЕВЕН: (п)**

**(Проф. Ангелина Стоянова, д.х.)**

**Плевен, 18.04.2021 г.**