

**КРИТЕРИИ**  
**за оценка на писмените работи по ХИМИЯ**  
**от предварителния кандидат-студентски изпит по химия в МУ-Плевен**  
**за учебната 2016/2017 г.**

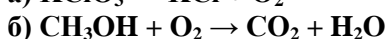
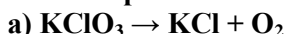
**I. Общи положения**

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 екзaminатори, 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 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**

Като използвате промяната на степента на окисление на елементите, изравнете окислително-редукционните процеси и определете кой е окислител и кой е редуктор. Запишете електронно-йонните уравнения:



Дефинирайте понятията окисление, редукция, окислител и редуктор.

ПО ЗАДАЧА 1 СЕ ИЗИСКВА:

1. Да се напишат правилно електронно-йонните уравнения.
2. Да се посочат окислителят, редукторът и процесите на окисление и редукция.
3. Чрез електронния баланс да се изравнят химичните уравнения.
4. Да се дефинират понятията окисление, редукция, окислител и редуктор.

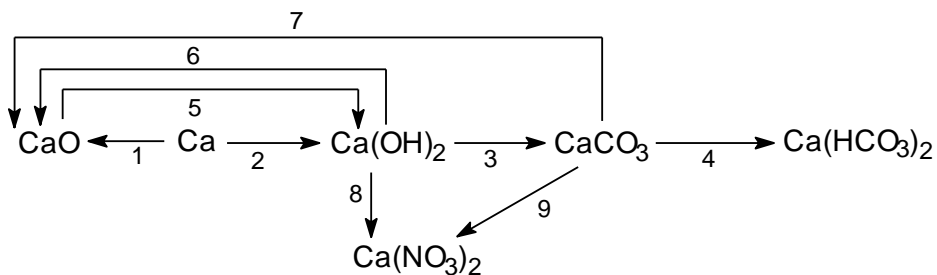
**ЗАДАЧА 2**

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 означае посоката на електронния пренос и броя 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, да се изравнят уравненията и да се укаже със стрелка посоката на електронния пренос и броят обменени електрони.
4. Да се посочат условията, при които протича взаимодействието.

### ЗАДАЧА 3

В молекулите на кои от посочените съединения има асиметричен въглероден атом: 2-бутен, 2-бромо-2-бутанол, n-бутан, циклобутан, метилциклопропан, 2-хлоропентан? Напишете структурните формули на съединенията и означете асиметричните въглеродни атоми.

ПО ЗАДАЧА 3 СЕ ИЗИСКВА:

1. Да се напишат структурните формули на посочените съединения.
2. Да се посочат асиметричните въглеродни атоми.

### ЗАДАЧА 4

Представете реакционната схема със структурните формули и наименованията на пропуснатите междинни съединения (ако има такива). Напишете химичните уравнения, по които се извършват превръщанията, като посочите условията за протичане на химичните процеси:



ПО ЗАДАЧА 4 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 правилните наименования на съединенията.

**ТЕСТ Вариант 5 – максимален брой точки 40.**

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

/П/

(Проф. Ангелина Стоянова, д.х.)

Плевен, 16.04.2016 г.