

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

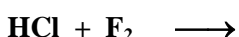
I. Общи положения

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

Кои от посочените взаимодействия са възможни? Обосновете отговора си. Довършете уравненията на възможните процеси:



При кое взаимодействие се получава свободен хлор?

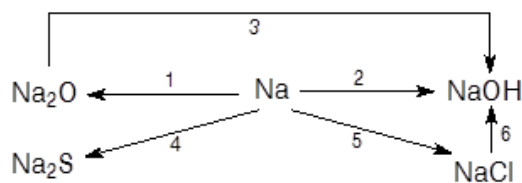
ПО ЗАДАЧА 1 СЕ ИЗИСКВА:

1. Да се напишат възможните молекулни и йонни уравнения на посочените процеси.
2. Да се посочат кои процеси са окислително-редукционни и да се изразят като такива.
3. Да се обосноват всички протичащи и непротичащи процеси.
4. Да се посочи при кое взаимодействие се получава свободен хлор.

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 уравнения означените химични превръщания.
2. Да се посочат условията за протичане на реакциите.
3. При участие на електролити да се напишат посочените уравнения с пълни и съкратени йонни уравнения.
4. Да се посочат кои процеси са окислително-редукционни и да се изразят като такива.

ЗАДАЧА 3

Предложете реакционна схема за получаване на следните въглеводороди и напишете съответните химични уравнения на преходите:

- а) бутан от метан;
- б) пропин от пропен;
- в) етилбензен от етин и етан;
- г) етилбензен от бензен и етен.

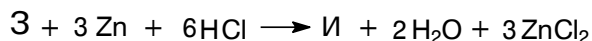
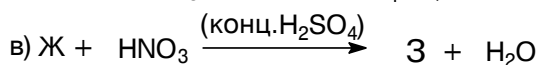
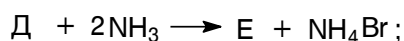
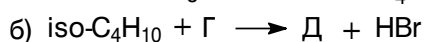
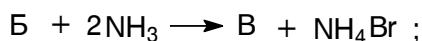
Посочете наименованията на изходните вещества и продуктите на реакциите и условията за тяхното протичане.

ПО ЗАДАЧА 3 СЕ ИЗИСКВА:

1. Да се предложат реакционни схеми за получаване на посочените въглеводороди.
2. Да се изразят с химични уравнения преходите, съгласно реакционните схеми.
3. Да се посочат наименованията на изходните вещества и продуктите на реакциите, както и условията за тяхното протичане.

ЗАДАЧА 4

Заместете буквите А, Б и т.н. със съответните формули и наименования:



ПО ЗАДАЧА 4 СЕ ИЗИСКВА:

1. Да се заместят буквите А, Б, В, Г, Д, Е, Ж и И с формулите на съединенията.
2. Да се посочат съответните наименования.

ТЕСТ Вариант 3 – максимален брой точки 40.

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

(Проф. Ангелина Стоянова, д.х.)

Плевен, 12.07.2016 г.

