

КРИТЕРИИ
за оценка на писмените работи по ХИМИЯ
от предварителен кандидат-студентски изпит по химия в МУ-Плевен
за учебната 2025/2026 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 екзаминатори, 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 екзаминаторите. Арбитражът се и кандидат-студентските работи, когато оценката на единия проверяващ е под Среден (3.00).

II. ТЕСТ - вариант 21

При оценяване на логическите задачи да се има предвид следното:

ЗАДАЧА 1

Изразете с химични уравнения реакциите за получаване на калциева основа от:

- 1) простото вещество калций
- 2) негасена вар
- 3) калциев дихидрид
- 4) калциев карбид .

Кои от тях са окислително-редукционни? За тези реакции посочете степента на окисление на елементите, съставете електронно-йонните уравнения и със стрелка означете посоката на електронния пренос.

Дайте примери за пълна и непълна неутрализация на калциевата основа. Запишете тези процеси със съответните химични уравнения (молекулни, пълни йонни и съкратени йонни).

ПО ЗАДАЧА 1 СЕ ИЗИСКВА:

1. Да се изразят с правилно изравнени химични уравнения получаването на калциева основа от дадените четири изходни вещества.
2. Да се определят кои от посочените процеси са окислително-редукционни. За тях да се посочи степента на окисление на елементите, да се покаже със стрелка посоката на електронния пренос и броя обменени електрони.
3. Примерите за пълна и непълна неутрализация на калциевата основа да бъдат представени с молекулни, пълни и съкратени йонни уравнения.

ЗАДАЧА 2

Запишете с химични уравнения последователността от реакции за получаване на бензалдехид от бензен. Как от бензалдехид ще получите следните съединения чрез двустадийни синтези:

- а) р-бромобензилов алкохол
- б) m-нитробензоена киселина?

Запишете с химични уравнения получаването на тези вещества и наименованията на всички органични съединения.

ПО ЗАДАЧА 2 СЕ ИЗИСКВА:

1. Да се изрази с химични уравнения последователността от химични реакции за получаването на бензалдехид от бензен, като се посочат условията за протичането им и наименованията на съединенията.
2. Да се представи получаването на р-бромобензилов алкохол от бензалдехид чрез двустадиен синтез, като се посочат условията за протичане на реакциите и наименованията на съединенията.
3. Да се представи получаването на m-нитробензоена киселина от бензалдехид чрез двустадиен синтез, като се посочат условията за протичане на реакциите и наименованията на съединенията.

Плевен, 05.04.2025 г.

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

(Проф. Ангелина Стоянова, д.х.)