

КРИТЕРИИ
за оценка на писмените работи по ХИМИЯ
от кандидат-студентски изпит по химия в МУ-Плевен
за учебната 2025/2026 г.

I. Общи положения

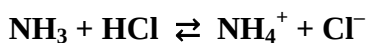
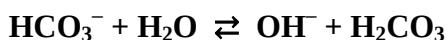
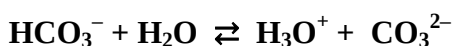
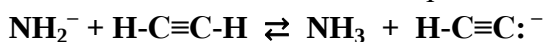
1. За основа на преглеждането и оценяването на писмените работи се взема изучавания в гимназиалния курс учебен материал.
2. При оценяване на кандидат-студентските работи да се има предвид следното:
 - а) точно и вярно обяснение на химичните процеси;
 - б) верни химични формули, уравнения и наименования;
 - 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 екзaminатори, независимо един от друг.
4. Ако 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 24

При оценяване на логическите задачи да се има предвид следното:

ЗАДАЧА 1

1. Дефинирайте понятията киселина и основа според протолитната теория. Посочете киселините и основите в представените взаимодействия и определете киселинно-основните двойки съгласно тази теория.



Посочете амфолитите и изразете уравненията на тяхната автопротолиза.

ПО ЗАДАЧА 1 СЕ ИЗИСКВА:

1. Да се дефинират понятията киселина и основа според протолитната теория.
2. Да се посочат киселините и основите в представените взаимодействия и да се определят киселинно-основните двойки съгласно протолитната теория.
3. Да се посочат амфолитите.
4. Да се изразят уравненията на автопротолиза.

ЗАДАЧА 2

2. Определете степените на окисление на всеки въглероден атом в пропан, пропен и пропин. Представете с химични уравнения взаимодействията по схемата:



Изразете с химични уравнения взаимодействията на тези въглеводороди с хлор.

Представете уравненията на възможните окисления на пропен и пропин с KMnO_4 .

Посочете условията за протичане на процесите и наименованията на всички органични вещества.

ПО ЗАДАЧА 2 СЕ ИЗИСКВА:

1. Да се определят степените на окисление на всеки въглероден атом в пропан, пропен и пропин.
2. Да се изразят химичните уравнения на хидрогениране на пропин и пропен.
3. Да се изразят химичните уравнения на хлориране на пропан, пропен и пропин.
4. Да се изразят химичните уравнения на възможните окисления на пропен и пропин с KMnO_4 .
5. Да се посочат условията за протичане на процесите (където са необходими) и наименованията на органичните съединения.

ПРЕДСЕДАТЕЛ НА ИЗПИТНАТА КОМИСИЯ

ПО ХИМИЯ, МУ-ПЛЕВЕН: (п)

(Проф. Ангелина Стоянова, д.х.)

Плевен, 27.06.2025 г.