

Готуйтеся до НМТ з хімії за тематичними добірками

Учасники [національного мультипредметного тесту](https://osvita.ua/test/) мають змогу ефективно підготуватися до тестування з хімії, скориставшись спеціальним розділом на сайті [ЗНО-ОНЛАЙН](https://zno.osvita.ua/chemistry/tema.html), у якому всі завдання ЗНО з цього предмета розподілені за темами.

За допомогою сервісу можна почергово виконувати завдання за розділами [чинної програми](https://osvita.ua/test/program_zno/945/) зовнішнього незалежного оцінювання з хімії.

Обравши певний тематичний розділ, учасники зможуть перевірити свою готовність з усіх змістових блоків. Опрацювання тем допоможе швидко дізнатися, які розділи засвоєні гірше, щоб приділити їм особливу увагу впродовж підготовки до тестування.

Сервіс дозволяє не лише дізнатися свій рівень підготовки, а й тренуватись у виконанні завдань, звіряти свої відповіді з правильними й читати коментарі фахівців до найважчих завдань.

Завдання згруповано за такими тематичними розділами:

**1. Загальна хімія**

**1.1. Будова атома і періодична система хімічних елементів**

* [Протонне число](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-protonne_chyslo/)
* [Нукліди. Ізотопи](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-nuklidy_izotopy/)
* [Кількість електронів в атомі, йоні](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-kilkist_elektroniv_v_atomi_joni/)
* [Електронна оболонка атома](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-elektronna_obolonka_atoma/)
* [Форми електронних орбіталей. s-, p-, d-, f-Елементи](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-formy_elektronnykh_orbitalej_s_p_d_felementy/)
* [Йони: катіони й аніони](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-jony__kationy_j_aniony/)
* [Електронні формули атомів, йонів](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-elektronni_formuly_atomiv_joniv/)
* [Зовнішній енергетичний рівень атомів](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-zovnishnij_energhetychnyj_riven_atomiv/)
* [Радіус атома. Електронегативність](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-radius_atoma_elektroneghatyvnist/)
* [Валентність і ступінь окиснення](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-valentnist_i_stupin_okysnennja/)
* [Періодичний закон і періодична система хімічних елементів](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-periodichnij_zakon_i_sistema/)
* [Групи й підгрупи хімічних елементів](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-ghrupy_j_pidghrupy_khimichnykh_elementiv/)
* [Періоди й ряди хімічних елементів](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-periody_j_rjady_khimichnykh_elementiv/)

**1.2. Речовина**

* [Основні хімічні поняття. Речовина](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-osnovni_himichni_ponyattya_rechovina/)
* [Хімічний зв’язок. Кристалічні ґратки](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-khimichnyj_zvjazok_krystalichni_gratky/)
* [Суміші речовин. Види сумішей](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-sumishi_rechovyn_vydy_sumishej/)
* [Розчинення. Розчинність](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-rozchynennja_rozchynnist/)
* [Електролітична дисоціація](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-elektrolitychna_dysociacija/)
* [Реакції йонного обміну](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-590/)
* [Йонні рівняння](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-jonni_rivnjannja/)
* [Якісні реакції на катіони й аніони](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-jakisni_reakciyi_na_kationy_j_aniony/)
* [Гідроліз солей](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-ghidroliz_solej/)

**1.3. Хімічна реакція**

* [Фізичні явища. Хімічні явища та рівняння. Закон збереження маси](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-fizychni_javyshha_khimichni_javyshha_ta_rivnjannja_zakon_zberezhennja_masy/)
* [Класифікація хімічних реакцій за кількістю і складом реагентів і продуктів](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-klasyfikacija_khimichnykh_reakcij_za_kilkistju_i_skladom_reaghentiv_i_produktiv/)
* [Тепловий ефект хімічної реакції. Екзо- й ендотермічні реакції](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-teplovyj_efekt_khimichnoyi_reakciyi_ekzo_j_endotermichni_reakciyi/)
* [Окисно-відновні реакції](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-okysnovidnovni_reakciyi/)
* [Електрохімічні реакції](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-elektrokhimichni_reakciyi/)
* [Швидкість хімічних реакцій. Хімічна рівновага](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-shvydkist_khimichnykh_reakcij_khimichna_rivnovagha/)

**2. Неорганічна хімія**

**2.1. Метали й неметали**

* [Загальні відомості про неметалічні елементи та неметали](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-nemetalichni_elementi_ta_nemetali/)
* [Загальні відомості про металічні елементи та метали](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-metalichni_elementi_ta_metali/)

**2.2. Основні класи неорганічних сполук**

* [Оксиди](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-oksidi/)
* [Основи](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-osnovi/)
* [Кислоти](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-kisloti/)
* [Амфотерні сполуки](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-amfoterni_spoluki/)
* [Солі](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-soli/)
* [Генетичні зв’язки між класами неорганічних сполук](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-zvyazki_mizh_klasami_neorganichnih_spoluk/)

**3. Органічна хімія**

**3.1. Теоретичні основи органічної хімії**

* [Органічні речовини: приклади, фізичні властивості](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-orghanichni_rechovyny__pryklady_fizychni_vlastyvosti/)
* [Гомологія](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-ghomologhija/)
* [Ізомерія](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-izomerija/)
* [Типи реакцій в органічній хімії](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-typy_reakcij_v_orghanichnij_khimiyi/)

**3.2. Вуглеводні**

* [Алкани](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-alkani/)
* [Алкени](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-alkeni/)
* [Алкіни](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-alkini/)
* [Ароматичні вуглеводні. Бензен](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-aromatichni_vuglevodni_benzen/)
* [Природні джерела вуглеводнів та їхня переробка](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-dzherela_vuglevodniv_ta_pererobka/)

**3.3. Оксигеновмісні органічні сполуки**

* [Спирти](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-spirti/)
* [Феноли](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-fenoly/)
* [Альдегіди](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-aldegidi/)
* [Карбонові кислоти](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-karbonovi_kisloti/)
* [Естери](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-estery/)
* [Жири](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-zhyry/)
* [Вуглеводи](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-vuglevodi/)

**3.4. Нітрогеновмісні органічні сполуки**

* [Аміни](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-amini/)
* [Амінокислоти](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-aminokisloti/)
* [Білки. Нуклеїнові кислоти](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-bilky_nukleyinovi_kysloty/)

**3.5. Природні й синтетичні високомолекулярні речовини. Полімерні матеріали**

* [Природні й синтетичні високомолекулярні речовини, полімерні матеріали на їхній основі](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-pryrodni_j_syntetychni_vysokomolekuljarni_rechovyny_polimerni_materialy_na_yikhnij_osnovi/)

**3.6. Узагальнення знань з органічної хімії**

* [Характеристичні (функціональні) групи](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-kharakterystychni_funkcionalni_ghrupy/)
* [Якісні реакції органічних сполук](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-jakisni_reakciyi_orghanichnykh_spoluk/)
* [Генетичні зв’язки між класами органічних сполук і з неорганічними речовинами](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-ghenetychni_zvjazky_mizh_klasamy_orghanichnykh_spoluk_i_z_neorghanichnymy_rechovynamy/)
* [Застосування органічних сполук](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-zastosuvannja_orghanichnykh_spoluk/)

**4. Обчислення в хімії**

**4.1. Вираження кількісного складу розчину (суміші)**

* [Вираження кількісного складу розчину (суміші)](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-virazhennya_skladu_rozchinu/)

**4.2. Розв’язування задач за рівняннями реакцій**

* [Розв’язування задач за рівняннями реакцій: неорганічні речовини](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-rozvjazuvannja_zadach_za_rivnjannjamy_reakcij__neorghanichni_rechovyny/)
* [Розв’язування задач за рівняннями реакцій: органічні речовини](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-rozvjazuvannja_zadach_za_rivnjannjamy_reakcij__orghanichni_rechovyny/)
* [Розв’язування задач за рівняннями реакцій: комбіновані задачі](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-rozvjazuvannja_zadach_za_rivnjannjamy_reakcij__kombinovani_zadachi/)

**4.3. Розв’язування задач за формулами речовин**

* [Обчислення відносної молекулярної/молярної маси речовини за її формулою](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-obchyslennja_vidnosnoyi_molekuljarnoyi_moljarnoyi_masy_rechovyny_za_yiyi_formuloju/)
* [Обчислення відносної молекулярної/молярної маси речовини за її відносною густиною і навпаки](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-obchyslennja_vidnosnoyi_molekuljarnoyi_moljarnoyi_masy_rechovyny_za_yiyi_vidnosnoju_ghustynoju_i_navpaky/)
* [Обчислення масової частки складника в речовині](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-obchyslennja_masovoyi_chastky_skladnyka_v_rechovyni/)
* [Обчислення кількості речовини за її масою і навпаки](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-obchyslennja_kilkosti_rechovyny_za_yiyi_masoju_i_navpaky/)
* [Обчислення кількості речовини газу за його об’ємом і навпаки](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-obchyslennja_kilkosti_rechovyny_ghazu_za_jogho_obyemom_i_navpaky/)
* [Розв’язування задач за формулами речовин: комбіновані задачі](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-rozvjazuvannja_zadach_za_formulamy_rechovyn__kombinovani_zadachi/)

**4.4. Розв’язування задач із визначення формул сполук**

* [Визначення формули речовини за загальною формулою її гомологів](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-vyznachennja_formuly_rechovyny_za_zaghalnoju_formuloju_yiyi_ghomologhiv/)
* [Визначення формули речовини: комбіновані задачі](https://zno.osvita.ua/chemistry/tag-vyznachennja_formuly_rechovyny__kombinovani_zadachi/)