

Державний вищий навчальний заклад
«Прикарпатський національний університет імені Василя Стефаника»
ФАКУЛЬТЕТ ПРИРОДНИЧИХ НАУК

Кафедра хімії середовища та хімічної освіти

Телефон: +38 (0342) 59-61-69
<https://chemeducation.pnu.edu.ua/>
E-mail: ksece@pnu.edu.ua

76008, м. Івано-Франківськ, вул. Галицька, 201

**Спеціальність – 014 «Середня освіта (хімія)»
(вчитель хімії, екології та природознавства).**

Освітній рівень – бакалавр.

Форма навчання – денна, заочна.

Освітня програма - «Середня освіта (хімія)»

Умови зарахування

зарахування випускників навчальних закладів системи загальної середньої освіти здійснюється за результатами ЗНО з наступних предметів:

- ✚ Хімія
- ✚ Українська мова та література
- ✚ Біологія або математика

**Спеціальність – 014 «Середня освіта (хімія)»
(вчитель хімії, екології та природознавства)
зі скороченим терміном навчання (1 рік 10 місяців)**

Умови зарахування

Для осіб, які здобули ОР молодшого спеціаліста за спорідненою або іншою спеціальністю:

- ✚ Вступне випробування з хімії за тестовими технологіями

**Спеціальність – 014 «Середня освіта (природничі науки)»
(вчитель природничих наук, фізики, хімії, біології).**

Освітній рівень – магістр.

Форма навчання – денна, заочна.

Освітня програма - «Середня освіта (природничі науки)»

Умови зарахування

- ✚ Диплом бакалавра, спеціаліста або магістра з додатком
- ✚ Вступний іспит з іноземної мови за тестовими технологіями
- ✚ Вступний комплексний іспит з природознавства (фізика, хімія, біологія) за тестовими технологіями.

Освітній рівень - бакалавр
СЕРЕДНЯ ОСВІТА
(ХІМІЯ)
(50 місць)

Освітній рівень - магістр
СЕРЕДНЯ ОСВІТА
(ПРИРОДНИЧІ НАУКИ)
(80 місць)

Спеціалізація (освітня програма)
ХІМІЯ ЕКОЛОГІЯ ТА
ПРИРОДОЗНАВСТВО

Спеціалізація (освітня програма)
ПРИРОДНИЧІ НАУКИ

Кваліфікація (відповідно до
запису в дипломі)
*Вчитель хімії, екології та
природознавства*

Кваліфікація (відповідно до
запису в дипломі)
*Вчитель фізики, хімії, біології та
природничих наук*

Посада, яку може займати фахівець

- ✚ учитель середнього навчально-виховного закладу;
- ✚ викладач професійного навчального закладу;
- ✚ організатор позакласної та позашкільної виховної роботи з дітьми;
- ✚ викладач середнього навчального закладу;
- ✚ учитель закладу загальної середньої освіти;
- ✚ педагогічний працівник позашкільної освіти;
- ✚ навчально-допоміжний персонал у вищих закладах освіти;
- ✚ науковий співробітник науково-дослідних та науково-методичних установ природничого спрямування.



Для перегляду презентаційного відео спеціальності зайдіть на сайт **Chemteacher.if.ua** та завантажте мобільний додаток **ChemED**. Інструкція по встановленню та використанню програми на сайті у відповідній закладці



ПЕРІОДИЧНА СИСТЕМА ХІМІЧНИХ ЕЛЕМЕНТІВ

ПЕРІОДИ	ГРУПИ ЕЛЕМЕНТІВ								VIII					
	I	II	III	IV	V	VI	VII							
1	H 1,0079 Гідроген <i>водень</i>								He 4,0028 Гелій	<div style="display: flex; justify-content: space-between;"> <div>Порядковий номер</div> <div>Символ</div> <div>Назва елемента</div> </div> <div style="text-align: center; margin-top: 10px;"> 26 Fe [Ar]3d⁶4s² Ферум </div> <div style="display: flex; justify-content: space-between;"> <div>Відносна атомна маса</div> <div>Електронна конфігурація</div> </div>				
2	Li 6,941 Літій	Be 9,01218 Берилій	B 10,811 Бор	C 12,01 Карбон <i>вуглець</i>	N 14,007 Нітроген <i>азот</i>	O 15,999 Оксиген <i>кисень</i>	F 18,998 Флуор <i>фтор</i>	Ne 20,179 Неон						
3	Na 22,990 Натрій	Mg 24,305 Магній	Al 26,982 Алюміній	Si 28,085 Силіцій <i>кремій</i>	P 30,974 Фосфор	S 32,066 Сулфур <i>сірка</i>	Cl 35,453 Хлор	Ar 39,948 Аргон						
4	K 39,098 Калій	Ca 40,078 Кальцій	21 44,956 Sc Скандій	22 47,88 Ti Титан	23 50,942 V Ванадій	24 51,996 Cr Хром	25 54,938 Mn Манган	26 55,847 Fe <i>залізо</i> Ферум	27 58,933 Co Кобальт		28 58,69 Ni Нікел			
	29 63,546 Cu Купрум	30 65,38 Zn Цинк	31 69,723 Ga Галій	32 72,59 Ge Германій	33 74,922 As Арсен	34 78,96 Se Селен	35 79,904 Br Бром	36 83,80 Kr Криптон						
5	Rb 85,468 Рубідій	Sr 87,62 Стронцій	39 88,906 Y Ітрій	40 91,224 Zr Цирконій	41 92,906 Nb Ніобій	42 95,94 Mo Молібден	43 98,906 Tc Технецій	44 101,07 Ru Рутеній	45 102,91 Rh Родій	46 106,42 Pd Паладій				
	47 107,87 Ag <i>срібло</i> Аргентум	48 112,41 Cd Кадмій	49 114,82 In Індій	50 118,71 Sn Станум <i>олово</i>	51 121,75 Sb Стибій	52 127,60 Te Телур	53 126,90 I Йод <i>йод</i>	54 131,29 Xe Ксенон						
6	Cs 132,91 Цезій	Ba 137,33 Барій	57 138,91 La Лантан	72 178,49 Hf Гафній	73 180,95 Ta Тантал	74 183,85 W Вольфрам	75 186,21 Re Реній	76 190,2 Os Осмій	77 192,22 Ir Іридій	78 195,09 Pt Платина				
	79 196,97 Au <i>золото</i> Аурум	80 200,59 Hg Меркурій	81 204,38 Tl Талій	82 207,2 Pb Плюмбум	83 208,98 Bi Бісмут	84 (209) Po Полоній	85 (210) At Астат	86 (222) Rn Радон						
7	Fr (223) Францій	Ra 226,02 Радій	89 227,03 Ac Актиній	104 (261) Rf Резерфордій	105 (262) Db Дубній	106 (263) Sg Сиборгій	107 (262) Bh Борій	108 (265) Hs Гасій	109 (266) Mt Майтнерій	110 (272) Uun Унунілій				
Висні оксиди	R₂O	RO	R₂O₃	RO₂	R₂O₅	RO₃	R₂O₇	RO₄						
Легкі сполуки з Гідрогеном				RH₄	RH₃	H₂R	HR							
*	58 140,12 Ce Церій	59 140,91 Pr Празеодим	60 144,24 Nd Неодим	61 (147) Pm Прометій	62 150,36 Sm Самарій	63 151,96 Eu Європій	64 157,25 Gd Гадоліній	65 158,93 Tb Тербій	66 162,5 Dy Диспрозій	67 164,93 Ho Гольмій	68 167,26 Er Ербій	69 168,93 Tm Тулій	70 173,04 Yb Ітербій	71 174,97 Lu Лютецій
**	90 232,04 Th Торій	91 (231) Pa Протактиній	92 238,03 U Уран	93 (237) Np Нептуній	94 (244) Pu Плутоній	95 (243) Am Америцій	96 (247) Cm Кюрій	97 (247) Bk Берклій	98 (251) Cf Каліфорній	99 (254) Es Ейнштейній	100 (257) Fm Фермій	101 (258) Md Менделевій	102 (259) No Нобелій	103 (260) Lr Лоуренсій