

**Uchwała Nr 4/2026**  
**Rady Wydziału Chemii Uniwersytetu Wrocławskiego**  
**z dnia 14 kwietnia 2026 r.**

**w sprawie zasad i trybu rekrutacji na studia na Wydziale Chemii**  
**na niestacjonarne studia pierwszego stopnia na kierunku Techniki**  
**eksperymentalne w kryminalistyce, od cyklu kształcenia rozpoczynającego się**  
**w roku akademickim 2026/2027**

Na podstawie § 38 ust. 1 pkt 2 lit. f Uchwały Nr 102/2019 Senatu Uniwersytetu Wrocławskiego z dnia 29 maja 2019 r. w sprawie uchwalenia Statutu Uniwersytetu Wrocławskiego, Rada Wydziału Chemii postanawia przyjąć:

§1. Zasady i tryb rekrutacji na pierwszy rok studiów niestacjonarnych pierwszego stopnia na kierunek Techniki eksperymentalne w kryminalistyce w roku akademickim 2026/2027 określone w załączniku do niniejszej Uchwały.

§2

Uchwała wchodzi w życie z dniem podjęcia.

Przewodniczący Rady Wydziału Chemii UWr  
Dziekan: **dr hab. Marcin Sobczyk, prof. UWr**

Kierunek studiów: **TECHNIKI EKSPERYMENTALNE W KRYMINALISTYCE**

Poziom kształcenia: studia pierwszego stopnia (3-letnie licencjackie)

Profil kształcenia: ogólnoakademicki

Forma studiów: niestacjonarna

Jednostka organizacyjna: Wydział Chemii

NOWA MATURA

- W postępowaniu rekrutacyjnym brane będą pod uwagę wyniki egzaminów maturalnych pisemnych z przedmiotów wymienionych w tabeli.
- Wynik egzaminu maturalnego, wyrażony jako liczba uzyskanych procentów, pomnożony będzie przez odpowiedni współczynnik zawarty w tabeli.
- Jeśli egzamin z danego przedmiotu zdawany był na dwóch poziomach, pod uwagę brany będzie wynik korzystniejszy.
- Lista rankingowa tworzona będzie na podstawie sumy uzyskanych punktów. Jeśli kandydat nie zdał na maturze przedmiotu oznaczonego jako do wyboru lub dodatkowego z wymienionych niżej egzaminów, otrzymuje za ten egzamin 0 punktów, ale może przystąpić do postępowania rekrutacyjnego. Przedmiot wymagany jest obowiązkowym.

Przedmioty		Współczynnik dla poziomu podstawowego	Współczynnik dla poziomu rozszerzonego
Przedmiot wymagany (jeden do wyboru)	biologia*, chemia*	-	1,0
Przedmiot do wyboru (jeden do wyboru)	matematyka	0,5	1,0
	biologia*, chemia*, fizyka	-	1,0
Przedmiot dodatkowy	język obcy nowożytny (pisemny)	0,2	0,4

\* uwaga: w przypadku, gdy na maturze zdawane były zarówno biologia i chemia i jeden z tych przedmiotów o większej liczbie punktów był zaliczony w ramach przedmiotu wymaganego, drugi z przedmiotów przechodzi do puli przedmiotów do wyboru.

Na studia zostaną przyjęte osoby, które uzyskają najwyższą punktację w ramach ustalonego limitu miejsc.

DYPLOM IB (International Baccalaureate)

Kandydaci posiadający dyplom IB (International Baccalaureate) przyjmowani są na studia na podstawie konkursu świadectw. Punkty rankingowe zostaną obliczone zgodnie z tabelą przeliczania punktów uzyskanych na dyplomie IB na punkty procentowe (tab. 1) oraz z uwzględnieniem ustalonych współczynników dla określonych przedmiotów w tabeli dyplom IB wskazanej w Załączniku do uchwały dla danego kierunku studiów.

Przy obliczaniu wyniku rekrutacyjnego pod uwagę brany będzie wynik wyższy z poziomu SL lub HL.

tab. 1

Wynik z poziom <i>Standard Level SL</i> lub <i>Higher Level HL</i>	Punkty procentowe
7	100%
6	85%
5	70%
4	55%
3	40%
2	30%
1	-

Przedmioty		Współczynnik dla poziomu podstawowego SL	Współczynnik dla poziomu rozszerzonego HL
Przedmiot do wyboru (dwa do wyboru)	matematyka, chemia, fizyka, biologia	0,5	1
Przedmiot dodatkowy	język obcy nowożytny	0,2	0,4

Na studia zostaną przyjęte osoby, które uzyskają najwyższą punktację w ramach ustalonego limitu miejsc.

#### MATURA ZAGRANICZNA

Rozmowa kwalifikacyjna sprawdzająca wiedzę i umiejętności kandydata z chemii lub biologii na poziomie szkoły średniej na podstawie zagadnień. Rozmowa punktowana jest w skali 0-20 punktów. Do pozytywnego zaliczenia rozmowy kwalifikacyjnej wymagane jest uzyskanie minimum 10 punktów

##### Chemia

1. Pierwiastki chemiczne, związki chemiczne, mieszaniny
2. Budowa atomu
3. Układ okresowy pierwiastków
4. Pojęcie mola i liczba Avogadra
5. Wzory chemiczne
6. Powłoki elektronowe
7. Wiązania chemiczne
8. Energetyka reakcji chemicznych
9. Bilansowanie reakcji chemicznych i obliczenia stechiometryczne
10. Roztwory i reakcje w roztworach wodnych
11. Pierwiastki chemiczne – właściwości pierwiastków niemetalicznych (np. wodór, tlen, azot, węgiel) i metalicznych.
12. Alotropia i jej przykłady.
13. Związki nieorganiczne
14. Elektrochemia – ogniwa galwaniczne i ich zastosowanie
15. Podstawy chemii organicznej
16. Reakcje chemiczne związków organicznych (addycja, eliminacja, substytucja, polimeryzacja, kondensacja).
17. Węglowodory – alkan, alkeny, alkiny i benzen: struktura, właściwości, reakcje.
18. Związki organiczne z grupami funkcyjnymi
19. Biomolekuły

##### Biologia

1. Komórka
2. Metabolizm
3. Podziały komórkowe
4. Budowa i funkcje narządów i układów: kostnego i mięśniowego, oddechowego i krwionośnego (wraz z budową i funkcją krwi), odpornościowego i limfatycznego (wraz z budową i funkcją skóry), pokarmowego, wydalniczego, nerwowego i hormonalnego.
5. Budowa, funkcje i znaczenie kwasów nukleinowych
6. Kod genetyczny
7. Teoria dziedziczenia – podstawowe założenia
8. Podstawowe techniki stosowane w inżynierii genetycznej (elektroforeza DNA, metoda PCR)
9. Budowa wirusów, sposób infekowania komórek.
10. Czynności życiowe bakterii i ich znaczenie (w tym dla człowieka i przyrody).
11. Różnorodność morfologiczna i czynności życiowe grzybów.
12. Cechy charakterystyczne roślin okryto- i nagonasiennych.
13. Budowa i funkcje organów roślinnych.
14. Różnorodność zwierząt bezkręgowych (płazińce, nicienie, pierścienice, mięczaki, stawonogi: skorupiaki, pajęczaki i owady).
15. Cechy charakterystyczne i biologia zwierząt kręgowych ryb, płazów, gadów, ssaków i ptaków.
16. Podstawowe pojęcia ekologiczne.
17. Wpływ człowieka na biosferę, zielony ład.

Na studia zostaną przyjęte osoby, które uzyskają najwyższą punktację w ramach ustalonego limitu miejsc.