

Uchwała Nr 1/2026
Rady Wydziału Chemii Uniwersytetu Wrocławskiego
z dnia 24 lutego 2026 r.

w sprawie zasad i trybu rekrutacji na studia na Wydziale Chemii rozpoczynające się w roku akademickim 2027/2028

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 obywateli polskich i cudzoziemców na pierwszy rok studiów w roku akademickim 2027/2028 oraz zagadnienia określające obowiązujący zakres wiedzy do rozmowy kwalifikacyjnej dla kandydatów z maturą zagraniczną i dla cudzoziemców na studia pierwszego stopnia określone w załączniku do Uchwały;

§2

Uchwała wchodzi w życie z dniem podjęcia.

Warunki rekrutacji obywateli polskich i cudzoziemców na studia na kierunkach chemia, chemia i toksykologia sądowa, chemia medyczna, zielona chemia, techniki eksperymentalne w kryminalistyce oraz chemisty rozpoczynające się w roku akademickim 2027/2028

Kierunek studiów: **CHEMIA**

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

Profil kształcenia: ogólnoakademicki

Forma studiów: stacjonarna

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

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 na poziomie szkoły średniej z zakresu zagadnień:

Zagadnienia ogólne:

1. Pierwiastki chemiczne, związki chemiczne, mieszaniny
 - Charakterystyka pierwiastków i związków chemicznych.
 - Różnice między mieszaninami jednorodnymi i niejednorodnymi.
 2. Budowa atomu
 - Cząstki elementarne: protony, neutrony, elektrony.
 - Pojęcia liczby atomowej i masowej.
 - Izotopy i ich zastosowanie.
 - Masa atomowa a masa molowa.
 3. Układ okresowy pierwiastków
 - Struktura i układ pierwiastków według właściwości chemicznych i fizycznych.
 - Grupy i okresy oraz ich znaczenie.
 - Trendy w układzie okresowym: elektroujemność, promień atomowy, energia jonizacji.
 4. Pojęcie mola i liczba Avogadra
 - Znaczenie mola w chemii.
 - Objętość molowa gazów w warunkach normalnych.
 5. Wzory chemiczne
 - Wzory sumaryczne i strukturalne związków chemicznych.
 - Rozpoznawanie i zapisywanie wzorów chemicznych.
 - Bilansowanie równań reakcji chemicznych
 - Obliczenia stechiometryczne
- Struktura atomu i wiązania chemiczne:
6. Powłoki elektronowe
 - Rozkład elektronów na powłokach elektronowych.
 - Powłoka walencyjna i jej znaczenie w wiązaniach chemicznych.
 7. Wiązania chemiczne
 - Rodzaje wiązań chemicznych: kowalencyjne, jonowe, metaliczne, wodorowe.
 - Wartościowość pierwiastków.
 8. Energetyka reakcji chemicznych
 - Reakcje endoenergetyczne i egzoenergetyczne.
 - Obliczanie energii reakcji.
- Chemia ogólna i nieorganiczna:
9. Bilansowanie reakcji chemicznych i obliczenia stechiometryczne
 - Zasady bilansowania równań chemicznych.
 - Obliczenia mas substratów i produktów reakcji.
 10. Roztwory i reakcje w roztworach wodnych
 - Pojęcia stężenia molowego, procentowego i innych sposobów wyrażania składu.
 - Dysocjacja elektrolityczna.
 - Pojęcie pH i jego znaczenie w chemii.
 11. Pierwiastki chemiczne: Właściwości pierwiastków niemetalicznych (np. wodór, tlen, azot, węgiel) i metalicznych.
 12. Alotropia i jej przykłady. Związki nieorganiczne
 - Klasyfikacja i właściwości związków: tlenki, kwasy, zasady, sole.
 - Typy reakcji chemicznych, w tym reakcje utleniania-redukcji.
 13. Elektrochemia: Ogniwa galwaniczne i ich zastosowanie.
- Chemia organiczna:
14. Podstawy chemii organicznej
 - Struktura i nazewnictwo związków organicznych.
 - Szeregi homologiczne i ich charakterystyka.
 - Izomeria: rodzaje i przykłady.
 15. Reakcje chemiczne związków organicznych: Rodzaje reakcji: addycja, eliminacja, substytucja, polimeryzacja, kondensacja.

16. Węglowodory: Alkany, alkeny, alkiny i benzen: struktura, właściwości, reakcje.

17. Związki organiczne z grupami funkcyjnymi

- Alkohole i fenole.
- Aldehydy i ketony.
- Kwasy karboksylowe i ich pochodne: estry i tłuszcze.
- Aminy i ich właściwości.

18. Biomolekuły

- Aminokwasy i białka: struktura i funkcje.
- Cukry: monosacharydy, disacharydy, polisacharydy.

Rozmowa kwalifikacyjna oceniana jest w skali 0-20 punktów. Na podstawie wyniku rozmowy kwalifikacyjnej tworzona jest lista rankingowa kandydatów, przy czym warunkiem koniecznym przyjęcia na studia jest uzyskanie minimum 10 punktów.

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

Kierunek studiów: **CHEMIA**

Poziom kształcenia: studia drugiego stopnia (2-letnie magisterskie)

Profil kształcenia: ogólnoakademicki

Forma studiów: stacjonarna

Jednostka organizacyjna: Wydział Chemii

DYPLOM POLSKI

Na studia drugiego stopnia przyjmowane są osoby po ukończeniu studiów licencjackich, inżynierskich, jednolitych magisterskich lub drugiego stopnia z dziedziny nauk ścisłych i przyrodniczych w dyscyplinie nauki chemiczne i inżynieria chemiczna. Przyjęcie nastąpi na podstawie rankingu, według sumy z oceny na dyplomie ukończenia studiów i średniej arytmetycznej wszystkich ocen ze studiów wykazanej w suplemencie do dyplomu lub zaświadczeniu o ukończeniu studiów.

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

DYPLOM ZAGRANICZNY

Rozmowa kwalifikacyjna sprawdzająca wiedzę i umiejętności kandydata z chemii na poziomie studiów licencjackich.

Wykaz zagadnień:

Analityka instrumentalna

1. Zastosowanie spektroskopii UV-Vis w analizie jakościowej i ilościowej.
2. Diagram Jabłońskiego i jego zastosowanie.
3. Zastosowanie metod fluorescencyjnych.
4. Zastosowanie spektroskopii w podczerwieni do analizy jakościowej związków chemicznych: częstości grupowe i reguły wyboru w spektroskopii oscylacyjnej.
5. Główne techniki spektroskopii FT-IR.
6. Spektroskopia IR i spektroskopia Ramana jako techniki komplementarne: zastosowanie spektroskopii Ramana.
7. Absorcyjna spektrometria atomowa i jej zastosowania analityczne.
8. Emisyjna spektrometria atomowa i jej zastosowania analityczne.
9. Typy ogniwi elektrochemicznych, potencjał ogniwa, standardowy potencjał elektrody, równanie Nernsta.
10. pH-metria i jej zastosowanie.
11. Miareczkowanie potencjometryczne i potencjometria bezpośrednia.
12. Metody elektroważymetryczne.
13. Kulometria: kontrolowany potencjał (potencjostatyczna) i kontrolowane natężenie prądu (amperostatyczna); miareczkowanie kulometryczne.
14. Konduktometria jako metoda analityczna: miareczkowanie konduktometryczne.
15. Podstawy metody NMR i jej zastosowanie w analizie struktury związków chemicznych.

Chemia materiałów dla nowoczesnych technologii

1. Metody pomiaru podstawowych wielkości: temperatura, ciśnienie, natężenie prądu, absorbancja, pH.
2. Spektroskopia: rodzaje i informacje uzyskiwane z widm promieniowania elektromagnetycznego.
3. Równowagi kwasowo-zasadowe: pojęcie pKa i pKb.
4. Właściwości materiałów: elektryczne, magnetyczne i spektroskopowe.
5. Metody termiczne: temperatura topnienia, rozkładu, diagramy fazowe, kalorymetria.
6. Prawo Hessa i Kirchhoffa.
7. Funkcje termodynamiczne: definicje i relacje między nimi.
8. Równania kinetyczne dla reakcji I, II i III rzędu: parametry i zależność od temperatury.

9. Ogniw elektrochemiczne.

Chemia organiczna

1. Struktura i stereochemia związków organicznych: struktury Lewisa, rezonansowe, delokalizacja elektronów; projekcje Newmana, wzory Fischera, izomeria i chiralność.
2. Klasy związków organicznych: ich synteza, reaktywność i nomenklatura IUPAC (węglowodory, halogenki alkilu, alkohole, fenole, aldehydy, ketony, kwasy karboksylowe i ich pochodne, aminy).
3. Mechanizmy reakcji organicznych: produkty przejściowe, rodniki, karbokationy, karboaniony; pojęcia elektrofilów, nukleofilów i grup opuszczających.

Chemia nieorganiczna

1. Budowa i właściwości związków jonowych.
2. Budowa i właściwości cząsteczek dwuatomowych w teorii orbitali molekularnych.
3. Klasyfikacja reakcji chemicznych oraz ich kinetyka.
4. Budowa kwasów i zasad oraz ich reakcje w roztworach wodnych.
5. Budowa związków kompleksowych pierwiastków przejściowych według teorii pola krystalicznego i orbitali molekularnych.
6. Trwałość kinetyczna i termodynamiczna związków kompleksowych.
7. Reakcje wymiany ligandów i przeniesienia elektronów w związkach kompleksowych pierwiastków przejściowych.
8. Właściwości magnetyczne i spektroskopowe związków pierwiastków z grup d- elektronowych.

Chemia fizyczna

1. Termodynamika fenomenologiczna: pojęcie ciepła, pracy, energia wewnętrzna, entalpia, entropia, opis procesów samorzutnych, entalpia swobodna, energia swobodna, równowaga chemiczna, wykorzystanie w rozwiązywaniu zadań fizykochemicznych.
2. Termochemia: obliczanie ciepła reakcji, zastosowanie cyklu termochemicznego.
3. Równowagi fazowe: termodynamika przemian fazowych w układach jedno-, dwu- i trójskładnikowych.
4. Elektrochemia: przewodnictwo elektryczne, badania fizykochemiczne, opis termodynamiczny ogniw elektrochemicznych, klasyfikacja i zastosowanie, elektroliza.
5. Kinetyka chemiczna: równania kinetyczne, analiza reakcji o różnej rzędowości (równoległe, następcze, odwracalne), teoria stanu stacjonarnego, zależność szybkości reakcji od temperatury. Rozmowa kwalifikacyjna oceniana jest w skali 0-20 punktów. Na podstawie wyniku rozmowy kwalifikacyjnej tworzona jest lista rankingowa kandydatów, przy czym warunkiem koniecznym przyjęcia na studia jest uzyskanie minimum 10 punktów. Na studia zostaną przyjęte osoby, które uzyskają najwyższą punktację w ramach ustalonego limitu miejsc.

Kierunek studiów: **CHEMIA**

Poziom kształcenia: studia drugiego stopnia (2-letnie magisterskie)

Profil kształcenia: ogólnoakademicki

Forma studiów: niestacjonarna zaoczna

Jednostka organizacyjna: Wydział Chemii

DYPLOM POLSKI

Na studia drugiego stopnia przyjmowane są osoby po ukończeniu studiów licencjackich, inżynierskich, jednolitych magisterskich lub drugiego stopnia z dziedziny nauk ścisłych i przyrodniczych w dyscyplinie nauki chemiczne i inżynieria chemiczna. Przyjęcie nastąpi na podstawie rankingu, według sumy z oceny na dyplomie ukończenia studiów i średniej arytmetycznej wszystkich ocen ze studiów wykazanej w suplemencie do dyplomu lub zaświadczeniu o ukończeniu studiów.

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

DYPLOM ZAGRANICZNY

Rozmowa kwalifikacyjna sprawdzająca wiedzę i umiejętności kandydata z chemii na poziomie studiów licencjackich z zakresu zagadnień określonych poniżej.

Wykaz zagadnień:

1. Zastosowanie metod spektroskopowych w analizie jakościowej i ilościowej.
2. pH-metria i jej zastosowanie.
3. Miareczkowanie potencjometryczne i potencjometria bezpośrednia.
4. Podstawy metody NMR i jej zastosowanie w analizie struktury związków chemicznych.
5. Metody pomiaru podstawowych wielkości: temperatura, ciśnienie, natężenie prądu, absorpcja, pH.
6. Równowagi kwasowo-zasadowe: pojęcie pKa i pKb.
7. Właściwości materiałów: elektryczne, magnetyczne i spektroskopowe.
8. Metody termiczne: temperatura topnienia, rozkładu, diagramy fazowe, kalorymetria.

9. Funkcje termodynamiczne: definicje i relacje między nimi.
10. Termodynamika: pojęcie ciepła, pracy, energia wewnętrzna, entalpia, entropia, opis procesów samorzutnych, entalpia swobodna, energia swobodna, równowaga chemiczna, wykorzystanie w rozwiązywaniu zadań fizykochemicznych.
11. Równania kinetyczne dla reakcji I, II i III rzędu: parametry i zależność od temperatury.
12. Ogniwa elektrochemiczne.
13. Klasy związków organicznych: węglowodory, halogenki alkilu, alkohole, fenole, aldehydy, ketony, kwasy karboksylowe i ich pochodne, aminy.
14. Mechanizmy reakcji organicznych: produkty przejściowe, rodniki, karbokationy, karboaniony; pojęcia elektrofilów, nukleofilów i grup opuszczających.
15. Budowa i właściwości związków jonowych.
16. Budowa i właściwości cząsteczek dwuatomowych w teorii orbitali molekularnych.
17. Budowa związków kompleksowych pierwiastków przejściowych według teorii pola krystalicznego i orbitali molekularnych.
18. Reakcje wymiany ligandów i przeniesienia elektronów w związkach kompleksowych pierwiastków przejściowych.
19. Właściwości magnetyczne i spektroskopowe związków pierwiastków z grup d- elektronowych.
- Rozmowa kwalifikacyjna oceniana jest w skali 0-20 punktów. Na podstawie wyniku rozmowy kwalifikacyjnej tworzona jest lista rankingowa kandydatów, przy czym warunkiem koniecznym przyjęcia na studia jest uzyskanie minimum 10 punktów.
- Na studia zostaną przyjęte osoby, które uzyskają najwyższą punktację w ramach ustalonego limitu miejsc.

Kierunek studiów: **CHEMIA**

Specjalność: **Advanced Synthesis in Chemistry**

Poziom kształcenia: studia drugiego stopnia w języku angielskim (2-letnie magisterskie)

Profil kształcenia: ogólnoakademicki

Forma studiów: stacjonarna

Jednostka organizacyjna: Wydział Chemii

Warunkiem przyjęcia na studia jest:

- posiadanie dyplomu ukończenia studiów licencjackich, inżynierskich, jednolitych magisterskich lub drugiego stopnia w dziedzinie nauk ścisłych i przyrodniczych, dyscyplinie nauki chemiczne i inżynieria chemiczna;
- przedstawienie dokumentu potwierdzającego znajomość języka angielskiego minimum na poziomie B2 w skali Rady Europy, zgodnie z postanowieniami § 10 uchwały;
- pozytywna formalna ocena aplikacji przez koordynatora wydziałowego (dotyczy tylko dyplomu uzyskanego za granicą).

Kierunek studiów: **CHEMIA I TOKSYKOLOGIA SĄDOWA**

Poziom kształcenia: studia drugiego stopnia (2-letnie magisterskie)

Profil kształcenia: ogólnoakademicki

Forma studiów: stacjonarna

Jednostka organizacyjna: Wydział Chemii

DYPLOM POLSKI

Na studia drugiego stopnia przyjmowane są osoby po ukończeniu studiów licencjackich, inżynierskich, jednolitych magisterskich lub drugiego stopnia z dziedziny nauk ścisłych i przyrodniczych w dyscyplinie nauki chemiczne i inżynieria chemiczna. Przyjęcie nastąpi na podstawie rankingu, według sumy z oceny na dyplomie ukończenia studiów i średniej arytmetycznej wszystkich ocen ze studiów wykazanej w suplemencie do dyplomu lub zaświadczeniu o ukończeniu studiów.

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

DYPLOM ZAGRANICZNY

Rozmowa kwalifikacyjna sprawdzająca wiedzę i umiejętności kandydata z chemii na poziomie studiów licencjackich z zakresu zagadnień określonych poniżej.

Chemia ogólna i nieorganiczna

- Teorie wiązania chemicznego w kompleksach metali.
- Właściwości pierwiastków grup głównych, przejściowych i ich związków.
- Wiązania chemiczne i oddziaływania wewnątrz- i międzycząsteczkowe.
- Właściwości magnetyczne związków pierwiastków przejściowych.
- Reakcje wymiany ligandów i przeniesienia elektronów w związkach kompleksowych.
- Trwałość kinetyczna i termodynamiczna związków kompleksowych oraz ich kinetyka.

7. Ligandy: mono-, bi- i polidentne; efekt chelatowy.
8. Struktura przestrzenna i izomeria kompleksów metali.
9. Teoria twardych i miękkich kwasów i zasad (HSAB).
10. Reakcje utleniania i redukcji związków nieorganicznych.
11. Roztwory buforowe.

Chemia analityczna z elementami bioanalizy

1. Rola analizy chemicznej w badaniach procesów biologicznych.
2. Równowagi chemiczne w układach homogennych (kwas-zasada, utleniacz-reduktor, jon metalu-ligand) i heterogennych (osad-roztwór): czynniki wpływające na równowagę oraz ich znaczenie analityczne.
3. Obliczanie stężeń: elektrolity mocne i słabe, reakcje kwas-zasada, obliczanie pH dla różnych układów, roztwory buforowe.
4. Równowagi kompleksowania: stałe tworzenia i trwałości kompleksów.

Chemia organiczna

1. Struktura i stereochemia związków organicznych: struktury Lewisa, rezonansowe, delokalizacja elektronów; projekcje Newmana, wzory Fischera, izomeria i chiralność.
2. Klasy związków organicznych: ich synteza, reaktywność i nomenklatura IUPAC (węglowodory, halogenki alkilu, alkohole, fenole, aldehydy, ketony, kwasy karboksylowe i ich pochodne, aminy).
3. Mechanizmy reakcji organicznych: produkty przejściowe, rodniki, karbokationy, karboaniony; pojęcia elektrofilów, nukleofilów i grup opuszczających.

Chemia fizyczna

1. Funkcje termodynamiczne i relacje między nimi.
2. Pierwsza i druga zasada termodynamiki.
3. Podstawowe definicje i zależności elektrochemii.
4. Reakcje elektrodowe oraz równanie Nernsta.
5. Mechanizmy reakcji chemicznych.

Rozmowa kwalifikacyjna oceniana jest w skali 0-20 punktów. Na podstawie wyniku rozmowy kwalifikacyjnej tworzona jest lista rankingowa kandydatów, przy czym warunkiem koniecznym przyjęcia na studia jest uzyskanie minimum 10 punktów.

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

Kierunek studiów: **CHEMIA MEDYCZNA**

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

Profil kształcenia: ogólnoakademicki

Forma studiów: stacjonarna

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

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 na poziomie szkoły średniej z zakresu zagadnień:

Zagadnienia ogólne:

1. Pierwiastki chemiczne, związki chemiczne, mieszaniny
 - Charakterystyka pierwiastków i związków chemicznych.
 - Różnice między mieszaninami jednorodnymi i niejednorodnymi.
 2. Budowa atomu
 - Częstki elementarne: protony, neutrony, elektrony.
 - Pojęcia liczby atomowej i masowej.
 - Izotopy i ich zastosowanie.
 - Masa atomowa a masa molowa.
 3. Układ okresowy pierwiastków
 - Struktura i układ pierwiastków według właściwości chemicznych i fizycznych.
 - Grupy i okresy oraz ich znaczenie.
 - Trendy w układzie okresowym: elektroujemność, promień atomowy, energia jonizacji.
 4. Pojęcie mola i liczba Avogadra
 - Znaczenie mola w chemii.
 - Objętość molowa gazów w warunkach normalnych.
 5. Wzory chemiczne
 - Wzory sumaryczne i strukturalne związków chemicznych.
 - Rozpoznawanie i zapisywanie wzorów chemicznych.
 - Bilansowanie równań reakcji chemicznych
 - Obliczenia stechiometryczne
- Struktura atomu i wiązania chemiczne:
6. Powłoki elektronowe
 - Rozkład elektronów na powłokach elektronowych.
 - Powłoka walencyjna i jej znaczenie w wiązaniach chemicznych.
 7. Wiązania chemiczne
 - Rodzaje wiązań chemicznych: kowalencyjne, jonowe, metaliczne, wodorowe.

- Wartościowość pierwiastków.
8. Energetyka reakcji chemicznych
- Reakcje endoenergetyczne i egzoenergetyczne.
 - Obliczanie energii reakcji.
- Chemia ogólna i nieorganiczna:
9. Bilansowanie reakcji chemicznych i obliczenia stechiometryczne
- Zasady bilansowania równań chemicznych.
 - Obliczenia mas substratów i produktów reakcji.
10. Roztwory i reakcje w roztworach wodnych
- Pojęcia stężenia molowego, procentowego i innych sposobów wyrażania składu.
 - Dysocjacja elektrolityczna.
 - Pojęcie pH i jego znaczenie w chemii.
11. Pierwiastki chemiczne: Właściwości pierwiastków niemetalicznych (np. wodór, tlen, azot, węgiel) i metalicznych.
12. Alotropia i jej przykłady. Związki nieorganiczne
- Klasyfikacja i właściwości związków: tlenki, kwasy, zasady, sole.
 - Typy reakcji chemicznych, w tym reakcje utleniania-redukcji.
13. Elektrochemia: Ogniwa galwaniczne i ich zastosowanie.
- Chemia organiczna:
14. Podstawy chemii organicznej
- Struktura i nazewnictwo związków organicznych.
 - Szeregi homologiczne i ich charakterystyka.
 - Izomeria: rodzaje i przykłady.
15. Reakcje chemiczne związków organicznych: Rodzaje reakcji: addycja, eliminacja, substytucja, polimeryzacja, kondensacja.
16. Węglowodory: Alkany, alkeny, alkiny i benzen: struktura, właściwości, reakcje.
17. Związki organiczne z grupami funkcyjnymi
- Alkohole i fenole.
 - Aldehydy i ketony.
 - Kwasy karboksylowe i ich pochodne: estry i tłuszcze.
 - Aminy i ich właściwości.
18. Biomolekuły
- Aminokwasy i białka: struktura i funkcje.
 - Cukry: monosacharydy, disacharydy, polisacharydy.
- Rozmowa kwalifikacyjna oceniana jest w skali 0-20 punktów. Na podstawie wyniku rozmowy kwalifikacyjnej tworzona jest lista rankingowa kandydatów, przy czym warunkiem koniecznym przyjęcia na studia jest uzyskanie minimum 10 punktów.
- Na studia zostaną przyjęte osoby, które uzyskają najwyższą punktację w ramach ustalonego limitu miejsc.

Kierunek studiów: **CHEMIA MEDYCZNA**

Poziom kształcenia: drugiego stopnia (2-letnie magisterskie)

Profil kształcenia: ogólnoakademicki

Forma studiów: stacjonarna

Jednostka organizacyjna: Wydział Chemii

DYPLOM POLSKI

Na studia drugiego stopnia przyjmowane są osoby po ukończeniu studiów licencjackich, inżynierskich, jednolitych magisterskich lub drugiego stopnia z dziedziny nauk ścisłych i przyrodniczych w dyscyplinie nauki chemiczne i inżynieria chemiczna. Przyjęcie nastąpi na podstawie rankingu, według sumy z oceny na dyplomie ukończenia studiów i średniej arytmetycznej wszystkich ocen ze studiów wykazanej w suplemencie do dyplomu lub zaświadczeniu o ukończeniu studiów.

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

DYPLOM ZAGRANICZNY

Rozmowa kwalifikacyjna sprawdzająca wiedzę i umiejętności kandydata z chemii na poziomie studiów licencjackich z zakresu zagadnień określonych poniżej.

Chemia ogólna i nieorganiczna

1. Teorie wiązania chemicznego w kompleksach metali.
1. Właściwości pierwiastków grup głównych, przejściowych i ich związków.
2. Wiązania chemiczne i oddziaływania wewnątrz- i międzycząsteczkowe.
3. Właściwości magnetyczne związków pierwiastków przejściowych.
4. Reakcje wymiany ligandów i przeniesienia elektronów w związkach kompleksowych.
5. Trwałość kinetyczna i termodynamiczna związków kompleksowych oraz ich kinetyka.

6. Ligandy: mono-, bi- i polidentne; efekt chelatowy.
7. Struktura przestrzenna i izomeria kompleksów metali.
8. Teoria twardych i miękkich kwasów i zasad (HSAB).
9. Reakcje utleniania i redukcji.

Chemia organiczna i bioorganiczna

1. Izomeria i stereoizomeria cząsteczek.
2. Reakcje utlenienia i redukcji związków organicznych.
3. Reakcje wolnorodnikowe i ich mechanizmy.
4. Znaczenie biologiczne jednofunkcyjnych związków organicznych.

Chemia analityczna z elementami bioanalizy

1. Rola analizy chemicznej w badaniach procesów biologicznych.
2. Równowagi chemiczne w układach homogennych (kwas-zasada, utleniacz-reduktor, jon metalu-ligand) i heterogennych (osad-roztwór): czynniki wpływające na równowagę oraz ich znaczenie analityczne.
3. Obliczanie stężeń: elektrolity mocne i słabe, reakcje kwas-zasada, obliczanie pH dla różnych układów, roztwory buforowe.
4. Równowagi kompleksowania: stałe tworzenia i trwałości kompleksów.

Metody badawcze w chemii medycznej

1. Podstawy metod optycznych: spektroskopia atomowa i molekularna oraz ich zastosowania.
2. Proces powstawania i rejestracji widm absorpcyjnych, emisyjnych oraz rozpraszania i ich interpretacja.
3. Relacje między danymi spektroskopowymi a budową i właściwościami pierwiastków oraz związków chemicznych.
4. Podstawy metod elektrochemicznych: charakterystyka wybranych technik i ich zastosowania w chemii i medycynie.

Chemia fizyczna

1. Funkcje termodynamiczne i relacje między nimi.
2. Pierwsza i druga zasada termodynamiki.
3. Podstawowe definicje i zależności elektrochemii.
4. Reakcje elektrodowe oraz równanie Nernsta.
5. Mechanizmy reakcji chemicznych.

Chemia medyczna

1. Docelowe obiekty działania leków (lipidy, węglowodany, białka transportujące i strukturalne, enzymy, receptory, kwasy nukleinowe).
2. Inhibitory enzymów w medycynie.
3. Agonisty i antagonisty leków.
4. Podstawy farmakokinetyki.
5. Synergizm lekowy.
6. Budowa chemiczna i mechanizm działania popularnych leków opartych na związkach organicznych i nieorganicznych.

Biochemia i chemia bionieorganiczna

1. Podstawy strukturalne białek i kwasów nukleinowych.
2. Mechanizmy ekspresji informacji genetycznej.
3. Budowa i funkcje enzymów, mechanizmy inhibicji enzymatycznej.
4. Kinetyczne aspekty regulacji reakcji enzymatycznych.
5. Rodzaje inhibicji enzymatycznych.
6. Rola metali i ich związków w organizmach żywych.
7. Podstawowe szlaki metaboliczne.

Rozmowa kwalifikacyjna oceniana jest w skali 0-20 punktów. Na podstawie wyniku rozmowy kwalifikacyjnej tworzona jest lista rankingowa kandydatów, przy czym warunkiem koniecznym przyjęcia na studia jest uzyskanie minimum 10 punktów.

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

Kierunek studiów: **CHEMISTRY**

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

Profil kształcenia: ogólnoakademicki

Forma studiów: stacjonarna

Jednostka organizacyjna: Wydział Chemii

Warunkiem przyjęcia na studia jest:

- a) posiadanie dokumentu uprawniającego do podjęcia studiów;
- b) przedstawienie dokumentu potwierdzającego znajomość języka angielskiego minimum na poziomie B2 w skali Rady Europy, zgodnie z postanowieniami § 10 uchwały;

- c) pozytywna formalna ocena aplikacji przez koordynatora wydziałowego (dotyczy tylko świadectwa uzyskanego za granicą);
- d) zdanie egzaminu ustnego sprawdzającego znajomość zagadnień (dotyczy kandydatów cudzoziemców, o których mowa w art. 70 ust. 5b ustawy z dnia 20 lipca 2018 r. – Prawo o szkolnictwie wyższym i nauce):

Pierwiastki chemiczne, związki chemiczne i mieszaniny.

1. Atom. Liczba atomowa, liczba masowa, izotopy. Masa atomowa.
2. Mol i liczba Avogadro.
3. Wzór empiryczny i cząsteczkowy związków chemicznych.
4. Konfiguracja elektronowa. Powłoka walencyjna.
5. Układ okresowy pierwiastków: grupy, okresy. Struktura elektronowa i układ okresowy.
6. Typy wiązań chemicznych.
7. Równania chemiczne. Obliczenia stechiometryczne.
8. Reakcje w roztworach wodnych. Dysocjacja elektrolityczna. pH.
9. Właściwości pierwiastków chemicznych. Metale i niemetale. Alotropia.
10. Związki nieorganiczne: tlenki, wodorotlenki, kwasy, sole. Wzory, właściwości, reakcje.
11. Reakcje utleniania i redukcji(redoks). Stopnie utlenienia. Utleniacz i reduktor.
12. Klasyfikacja związków organicznych.
13. Szereg homologiczny alkanów. Izomeria.
14. Reakcje związków organicznych: addycja, eliminacja, substytucja, kondensacja.

Literatura:

L. Jones, P. Atkins – Chemistry, Molecules, Matters, and Change: 3rd edition (1997) and newer editions.

Egzamin ustny punktowany jest w skali 0-20 punktów. Za wynik pozytywny uznaje się uzyskanie minimum 10 punktów. Na studia zostaną przyjęte osoby, które uzyskają najwyższą punktację w ramach ustalonego limitu miejsc.

Kierunek studiów: **TECHNIKI EKSPERYMENTALNE W KRYMINALISTYCE**

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

Profil kształcenia: ogólnoakademicki

Forma studiów: stacjonarna

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 – alkany, 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.

Kierunek studiów: **ZIELONA CHEMIA**

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

Profil kształcenia: ogólnoakademicki

Forma studiów: stacjonarna

Jednostka organizacyjna: Wydział Chemii

NOWA MATURA

- W postępowaniu rekrutacyjnym brane będą pod uwagę wyniki egzaminów maturalnych 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		Współczynnik dla poziomu podstawowego	Współczynnik dla poziomu rozszerzonego
Przedmiot do wyboru (dwa do wyboru)	matematyka	0,5	1,0
	chemia, fizyka, biologia	-	1,0
Przedmiot dodatkowy	język obcy nowożytny (pisemny)	0,2	0,4

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 na poziomie szkoły średniej z zakresu zagadnień:

Zagadnienia ogólne:

1. Pierwiastki chemiczne, związki chemiczne, mieszaniny
 - Charakterystyka pierwiastków i związków chemicznych.
 - Różnice między mieszaninami jednorodnymi i niejednorodnymi.
 2. Budowa atomu
 - Cząstki elementarne: protony, neutrony, elektrony.
 - Pojęcia liczby atomowej i masowej.
 - Izotopy i ich zastosowanie.
 - Masa atomowa a masa molowa.
 3. Układ okresowy pierwiastków
 - Struktura i układ pierwiastków według właściwości chemicznych i fizycznych.
 - Grupy i okresy oraz ich znaczenie.
 - Trendy w układzie okresowym: elektroujemność, promień atomowy, energia jonizacji.
 4. Pojęcie mola i liczba Avogadra
 - Znaczenie mola w chemii.
 - Objętość molowa gazów w warunkach normalnych.
 5. Wzory chemiczne
 - Wzory sumaryczne i strukturalne związków chemicznych.
 - Rozpoznawanie i zapisywanie wzorów chemicznych.
 - Bilansowanie równań reakcji chemicznych
 - Obliczenia stechiometryczne
- Struktura atomu i wiązania chemiczne:
6. Powłoki elektronowe
 - Rozkład elektronów na powłokach elektronowych.
 - Powłoka walencyjna i jej znaczenie w wiązaniach chemicznych.
 7. Wiązania chemiczne
 - Rodzaje wiązań chemicznych: kowalencyjne, jonowe, metaliczne, wodorowe.
 - Wartościowość pierwiastków.
 8. Energetyka reakcji chemicznych
 - Reakcje endoenergetyczne i egzoenergetyczne.
 - Obliczanie energii reakcji.
- Chemia ogólna i nieorganiczna:
9. Bilansowanie reakcji chemicznych i obliczenia stechiometryczne
 - Zasady bilansowania równań chemicznych.
 - Obliczenia mas substratów i produktów reakcji.

10. Roztwory i reakcje w roztworach wodnych

- Pojęcia stężenia molowego, procentowego i innych sposobów wyrażania składu.
- Dysocjacja elektrolityczna.
- Pojęcie pH i jego znaczenie w chemii.

11. Pierwiastki chemiczne: Właściwości pierwiastków niemetalicznych (np. wodór, tlen, azot, węgiel) i metalicznych.

12. Alotropia i jej przykłady. Związki nieorganiczne

- Klasyfikacja i właściwości związków: tlenki, kwasy, zasady, sole.
- Typy reakcji chemicznych, w tym reakcje utleniania-redukcji.

13. Elektrochemia: Ogniwa galwaniczne i ich zastosowanie.

Chemia organiczna:

14. Podstawy chemii organicznej

- Struktura i nazewnictwo związków organicznych.
- Szeregi homologiczne i ich charakterystyka.
- Izomeria: rodzaje i przykłady.

15. Reakcje chemiczne związków organicznych: Rodzaje reakcji: addycja, eliminacja, substytucja, polimeryzacja, kondensacja.

16. Węglowodory: Alkany, alkeny, alkiny i benzen: struktura, właściwości, reakcje.

17. Związki organiczne z grupami funkcyjnymi

- Alkohole i fenole.
- Aldehydy i ketony.
- Kwasy karboksylowe i ich pochodne: estry i tłuszcze.
- Aminy i ich właściwości.

18. Biomolekuły

- Aminokwasy i białka: struktura i funkcje.
- Cukry: monosacharydy, disacharydy, polisacharydy.

Rozmowa kwalifikacyjna oceniana jest w skali 0-20 punktów. Na podstawie wyniku rozmowy kwalifikacyjnej tworzona jest lista rankingowa kandydatów, przy czym warunkiem koniecznym przyjęcia na studia jest uzyskanie minimum 10 punktów.

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