|  |
| --- |
| **Sylabus na rok akademicki: 2020/2021****Cykl kształcenia: 2020-2025.** |
| **Opis przedmiotu kształcenia** |
| **Nazwa modułu/przedmiotu** | **Podstawy chemii medycznej** |
| **Wydział** | Lekarsko-Stomatologiczny |
| **Kierunek studiów** | Lekarsko-dentystyczny |
| **Specjalność** |  |
| **Poziom studiów** | jednolite magisterskie **X**\*I stopnia II stopnia III stopnia podyplomowe  |
| **Forma studiów** | **X**  stacjonarne niestacjonarne |
| **Rok studiów** |  | **Semestr studiów:** | **X** zimowy letni |
| **Typ przedmiotu** | **X** obowiązkowy ograniczonego wyboru wolnego wyboru/ fakultatywny  |
| **Język wykładowy** | **X** polski angielski inny |
| \* zaznaczyć odpowiednio, zamieniając na **X** |
| **Liczba godzin** |
| Forma kształcenia |
| Jednostka realizująca przedmiot**Katedra i Zakład Chemii i Immunochemii** | Wykłady (WY) | Seminaria (SE) |  Ćwiczenia audytoryjne (CA) | Ćwiczenia kierunkowe - niekliniczne (CN) | Ćwiczenia kliniczne (CK) | Ćwiczenia laboratoryjne (CL) | Ćwiczenia w warunkach symulowanych (CS) | Zajęcia praktyczne przy pacjencie (PP) | Ćwiczenia specjalistyczne - magisterskie (CM) | Lektoraty (LE) | Zajęcia wychowania fizycznego-obowiązkowe (WF) | Praktyki zawodowe (PZ) | Samokształcenie (Czas pracy własnej studenta) | E-learning (EL) |
| **Semestr zimowy:** |
|  | **10** | **10** |  |  |  | **15** |  |  |  |  |  |  | **38** |  |
| **Semestr letni** |
|  | **0** | **0** |  |  |  | **0** |  |  |  |  |  |  | **0** |  |
| **Razem w roku:** |
|  | **10** | **10** |  |  |  | **15** |  |  |  |  |  |  | **38** |  |
| **Cele kształcenia:** (max. 6 pozycji)**C1.** Przekazanie wiedzy z zakresu z budowy, właściwości i funkcji podstawowych składników chemicznych tkanek i płynów ustrojowych.**C2.** Zapoznanie z chemicznymi podstawami mechanizmów homeostazy ustroju i składem chemicznympłynów biologicznych ze szczególnym uwzględnieniem płynów ustrojowych, dających podstawę dodalszego nauczania na biochemii.**C3.** Opanowanie umiejętności wykonywania obliczeń chemicznych i interpretacji wyników otrzymanych z wykonanych doświadczeń.**C4.** Kształtowanie właściwych postaw etycznych i umiejętności właściwego komunikowania się i pracy w zespole. |
| **Macierz efektów uczenia się dla modułu/przedmiotu w odniesieniu do metod weryfikacji** **zamierzonych efektów uczenia się oraz formy realizacji zajęć:** |
| Numer efektu uczenia się przedmiotowego | Numer efektu uczenia się kierunkowego | Student, który zaliczy moduł/przedmiot wie/umie/potrafi | Metody weryfikacji osiągnięcia zamierzonych efektów uczenia się (formujące i podsumowujące) | Forma zajęć dydaktycznych*\*\* wpisz symbol* |
| **W 01** | **B.W1.****B.W23.** | Wyjaśnia znaczenie pierwiastków głównych i śladowych w procesach zachodzących w organizmie z uwzględnieniem podaży, wchłaniania, transportu i toksyczności. Opisuje gospodarkę wodno - elektrolitową w układach biologicznych. Rozumie rolę wybranych makro i mikro-pierwiastków w organizmie człowieka. Zna konsekwencje niedoboru minerałów oraz ich nadmiaru w organizmie. | Ocena:Zademonstrowanie zakresu wiedzy za pomocą wypowiedzi ustnej lub prezentacji multimedialnej, eseju, pisemnego raportu.Sprawdzian nr 1, forma pisemna: test, zadania obliczeniowe, pytania otwarte. | SE, CL nr 1 |
| **W 02** | **B.W2.****B.W6.** **B.W21. B.W23.** | Interpretuje i rozumie pojęcia: pH, rozpuszczalność, ciśnienie osmotyczne, izojonia, izohydria, izotonia. Opisuje równowagi kwasowo-zasadowe, mechanizm działania buforów i ich znaczenie w homeostazie ustrojowej. Potrafi zdefiniować czynniki wpływające na równowagę kwasowo-zasadową i scharakteryzować transport tlenu i dwutlenku węgla w ustroju rozumie znaczenie homeostazy ustroju.Zna rolę, fizjologiczny zakres pH, skład śliny, soku żołądkowego. | Ocena:Zademonstrowanie zakresu wiedzy za pomocą wypowiedzi ustnej lub prezentacji multimedialnej, eseju, pisemnego raportu.Sprawdzian nr 1, forma pisemna: test, zadania obliczeniowe, pytania otwarte. | SE nr 1-2, 5-7CL nr 2, 5-7 |
| **W 03** | **B.W4.** | Zna podstawowe reakcje związków nieorganicznych i organicznych w roztworach wodnych. Rozpoznaje i objaśnia typy reakcji chemicznych zachodzących w układach biologicznych, jakim ulegają związki chemiczne obecne w/na komórkach. Zna budowę prostych związków organicznych wchodzących w skład makrocząsteczek obecnych w komórkach, macierzy zewnątrzkomórkowej i płynów ustrojowych | Ocena:Zademonstrowanie zakresu wiedzy za pomocą wypowiedzi ustnej lub prezentacji multimedialnej, eseju, pisemnego raportu.Sprawdzian nr 1, 2, 3.Pisemny opis struktur cząsteczek w/na komórkach organizmu ludzkiego (test, pytania otwarte). | SE nr 1-6CL nr 1-7, WY nr 1, 2 |
| **W 04** | **B.W4.** | Opisuje chemiczną budowę sacharydów, polisacharydów, glikozoaminoglikanów i glikozydów oraz ich funkcje w strukturach komórkowych i pozakomórkowych. Opisuje chemiczna budowę lipidów i podstawowych steroidów oraz ich funkcje w strukturach komórkowych i pozakomórkowych. Zna skład chemiczny żółci - ilustruje składniki żółci wzorami chemicznymi.  | Ocena:Zademonstrowanie zakresu wiedzy za pomocą wypowiedzi ustnej lub prezentacji multimedialnej, eseju, pisemnego raportu.Forma pisemna: opis struktur cząsteczek, test, zadania obliczeniowe, pytania otwarte. | SE nr 3, 4, CL nr 3, 4WY nr 1, 2 |
| **W 05** | **B.W3.** | Opisuje budowę aminokwasów i peptydów oraz ich funkcje w strukturach komórkowych i pozakomórkowych. Charakteryzuje budowę amin biogennych i ich powstawanie Zna modyfikacje potranslacyjne aminokwasów/białek oraz ich znaczenie. Charakteryzuje I-, II-, III i IV rzędową strukturę białek. Opisuje chemiczną budowę białek, w tym mucyn. Zna i rozumie pojęcia: rozpuszczalność, ciśnienie osmotyczne, izotonia, roztwory koloidalne i równowaga Gibbsa-Donnana | Ocena:Zademonstrowanie zakresu wiedzy za pomocą wypowiedzi ustnej lub prezentacji multimedialnej, eseju, pisemnego raportu.Sprawdzian nr 2, 3.Pisemny opis struktur cząsteczek, test, pytania otwarte. | SE, CL nr 5, 6WY nr 3, 4, 5 |
| **W 06** | **B.W4.** | Zna pojęcia: reaktywne formy tlenu, potencjał oksydacyjny organizmu i stres oksydacyjny. Rozumie znaczenie nieenzymatycznej oksydacji lipidów, białek i DNA. Rozumie znaczenie wybranych mechanizmów równowagi oksydacyjno-antyoksydacyjnej oraz roli związków antyoksydacyjnych. | Ocena:zademonstrowanie zakresu wiedzy za pomocą wypowiedzi ustnej i/lub prezentacji multimedialnej. | SE nr 3-6CL nr 3-6  |
| **U 01** | **B.U1.** | Oblicza stężenia procentowe i molowe związków, w roztworach izotonicznych jedno- i wielo-składnikowych. Potrafi sporządzić roztwór substancji o danym stężeniu. Potrafi wykonać rozcieńczenie roztworu proste i geometryczne.  | Ocena protokołów sprawozdawczych z ćwiczeń wypełnionych przez studenta służąca do oceny znajomości procedur eksperymentalnych.Ocena przeprowadzonych analiz i interpretacji wyników, pozwalająca ocenić zdolność wykorzystania teoretycznych umiejętności w praktyce.Ocena wykorzystania praktycznych umiejętności ze stechiometrii i pomiarów pH roztworów.Ocena pracy zespołowej.Sprawdzian nr 1, 2, 3forma pisemna: opis struktur cząsteczek, test, pytania otwarte, zadania obliczeniowe. | SE nr 1CL nr 1 |
| **U 02** | **B.U1.****B.U3.** | Oblicza rozpuszczalność związków nieorganicznych. Oblicza rozpuszczalność związków nieorganicznych, z zastosowaniem do obliczeń tabel i wzorów, rozumie chemiczne podłoże rozpuszczalności związków organicznych lub jej braku oraz praktyczne znaczenie dla dietetyki i terapii. | SE nr 1CL nr 1 |
| **U 03** | **B.U1.** | Szacuje i oblicza pH roztworu i określa wpływ zmian pH na związki nieorganiczne i organiczne. Oblicza pojemność buforową. | SE nr 2CL nr 2 |
| **U 04** | **B.U1.** | Opisuje zmiany w funkcjonowaniu organizmu w sytuacji zaburzenia homeostazy, rozumie znaczenie homeostazy ustroju. Objaśnia mechanizm działania buforów i ich znaczenie w homeostazie ustrojowej. Opisuje parametry kwasicy i alkalozy. Potrafi zdefiniować czynniki wpływające na równowagę kwasowo-zasadową i charakteryzować transport tlenu i dwutlenku węgla w ustroju. | SE nr 1,2,5,6CL nr 1,2,5,6 |
| **U 05** | **B.U1.****B.U5.** | Potrafi wykonać proste analityczne reakcje chemiczne opisując je wzorami. Posługuje się podstawowymi technikami laboratoryjnymi, takimi jak analiza jakościowa, miareczkowanie, pehametria, elektroforeza białek, chromatografia aminokwasów. Potrafi posługiwać się sprzętem laboratoryjnym, zmierzyć wartość pH roztworu i ocenić dokładność wykonanych pomiarów. | SE nr 1-7CL nr 1-7 |
| **U 06** | **B.U5.** | Planuje i wykonuje doświadczenie laboratoryjne. Interpretuje i wyciąga wnioski. Potrafi krytycznie zinterpretować uzyskane wyniki w doświadczeniu | CL nr 1-7 |
| \*\* WY - wykład; SE - seminarium; CA - ćwiczenia audytoryjne; CN - ćwiczenia kierunkowe (niekliniczne); CK - ćwiczenia kliniczne; CL -ćwiczenia laboratoryjne; CM – ćwiczenia specjalistyczne (mgr); CS - ćwiczenia w warunkach symulowanych; LE - lektoraty; zajęcia praktyczne przy pacjencie - PP; WF - zajęcia wychowania fizycznego (obowiązkowe); PZ- praktyki zawodowe; SK – samokształcenie, EL- E-learning.  |
| Proszę ocenić w skali 1-5 jak powyższe efekty lokują państwa zajęcia w działach: przekaz wiedzy, umiejętności czy kształtowanie postaw:Wiedza: **5**Umiejętności: **4**Kompetencje społeczne: **3** |
| **Nakład pracy studenta (bilans punktów ECTS):** |
| **Forma nakładu pracy studenta**(udział w zajęciach, aktywność, przygotowanie itp.) | **Obciążenie studenta (h)** |
| 1. Godziny kontaktowe: | 35 (10h wykłady, 10h seminaria, 15h ćwiczenia) |
| 2. Czas pracy własnej studenta (samokształcenie): | 4h do każdego ćwiczenia x 7 = 28hPrzygotowanie do kolokwium semestralnego: 1h do każdego wykładu x 10 =10h |
| Sumaryczne obciążenie pracy studenta | 35h+28h+10h=73h |
| **Punkty ECTS za moduł/przedmiotu** | 2  |
| Uwagi | **brak** |
| **Treść zajęć:** (proszę wpisać hasłowo tematykę poszczególnych zajęć z podziałem na formę zajęć dydaktycznych, pamiętając, aby przekładała się ona na zamierzone efekty uczenia się) |
| **WYKŁADY (5x2h):****Uczestnictwo w wykładach jest obowiązkowe.**1. **Węglowodany.** Ważne monosacharydy i ich pochodne, struktury chemiczne, reaktywność. Ważne di-, oligo- i polisacharydy. Homopolisacharydy: struktura i funkcja) glikogen, skrobia, celuloza, chityna, inulina). Heteropolisacharydy: heparyna i kwas hialuronowy. Wprowadzenie do glikokoniugatów. **B.W4, B.W6.**
2. **Lipidy.** Niezbędne i produkowane w organizmie kwasy tłuszczowe. Klasyfikacja lipidów. Acyloglicerole i woski: struktura i funkcja. Lipidy złożone: glicerofosfolipidy i sfingozydy, struktura, właściwości, funkcja. Związki lipopodobne: eikozanoidy i steroidy. Cholesterol, kwas cholowy i jego pochodne, hormony sterydowe, witamina D. Struktura błon biologicznych. Lipoproteiny jako kompleksy transportowe. **B.W4, B.W6.**
3. **Ważne biologicznie związki heterocykliczne** (zasady purynowe i pirymidynowe i ich pochodne, porfiryny, przykładowe koenzymy i witaminy). **Aminokwasy i peptydy**. Amfoteryczne właściwości aminokwasów. Klasyfikacja i właściwości aminokwasów białkowych. Aminokwasy niebiałkowe: przykłady, funkcje. **Aminy biogenne.** Reaktywność chemiczna aminokwasów, **Wiązanie peptydowe**: właściwości, stereochemia. Przykłady krótkich peptydów aktywnych biologicznie. **B.W4.**
4. **Ogólna struktura białek.** Poziomy organizacji struktury białka: struktura I-, II-, III- i IV-rzędowa. Wiązania i oddziaływania odpowiedzialne za stabilność struktur. Strukturalne typy białek, udział drugorzędowych struktur α i β. Białka globularne: rozpuszczalność, właściwości. **Białka fibrylarne**: kolagen, keratyna, elastyna, fibroina jedwabiu, powiązanie struktury i funkcji. **B.W2,** **B.W4.**
5. **Białka błonowe:** sposoby asocjacji z błoną. Integralne białka błonowe (struktury β-baryłki, pęczka α-helis, pojedynczej α-helisy). Białka peryferyjne: asocjacja z błoną przez fragment lipidowy (acylacja, prenylacja, kotwica GPI), słabe oddziaływania powierzchniowe. Modyfikacje potranslacyjne. Starzenie się białek. **Glikokoniugaty.** Glikoproteiny: struktura i funkcja (wiązania N- i O- glikozydowe, grupy krwi ABO, glikoepitopy immunomodulacyjne, mucyny). Glikozoaminoglikany i proteoglikany. Glikolipidy **B.W2, B.W4.**
 |
| **SEMINARIA****Seminarium I*** Bilans wodny organizmu i woda ustrojowa.
* Gospodarka wodno-elektrolityczna: skład elektrolitowy, pH wybranych płynów ustrojowych (osocze, ślina, sok żołądkowy, mocz, żółć, płyn mózgowo rdzeniowy).
* Mikro-, makro-składniki i pierwiastki śladowe ustroju. Podaż i transport. Pierwiastki toksyczne.
* Elementy równowagi ustroju w odniesieniu do izowolemii, izojonii i izohydrii.
* Rozcieńczenia proste i geometryczne.
* Obliczenia chemiczne: stężenie procentowe, molowe, masa molowa.

**Seminarium II****Bufory: rodzaje, skład i właściwości*** Równanie Hendersona-Hasselbalcha dla buforów o charakterze kwasowym i zasadowym.
* Pojęcie pojemności buforowej oraz wpływ mocnych kwasów i zasad na pojemność buforową.
* Właściwości buforów. Wpływ rozcieńczenia na pH buforu oraz jego pojemność buforową.

**Bufory płynów ustrojowych jako elementy utrzymania homeostazy*** Bufor białczanowy, hemoglobinowy, fosforanowy i wodorowęglanowy.
* Udział krwi, płuc i nerek w utrzymaniu fizjologicznego pH w organizmie ludzkim.
* Transport tlenu i dwutlenku węgla w ustroju.
* Wartości parametrów równowagi kwasowo-zasadowej w stanie fizjologicznym. Pojęcie kwasicy i alkalozy.

**Obliczenia chemiczne*** Obliczanie wartości pH i pOH roztworów jednoskładnikowych i buforów.
* Obliczanie pojemności buforowej roztworów buforowych.
* Obliczanie zmian wartości pH/pOH buforu po dodaniu do niego mocnego kwasu lub mocnej zasady.

**Seminarium III****Cukrowce płynów i tkanek ustroju ludzkiego:*** Wybrane reakcje izomeryzacji i epimeryzacji monosacharydów w układach biologicznych.
* Reakcje utleniania i redukcji cukrowców.
* Pochodne D-glukozy – glukuronidy i kwas L-askorbinowy.
* Wiązanie N- i O-glikozydowe łączące oligosacharydy z innymi strukturami.
* Uszkodzenia pierścieni cukrowych przez reaktywne formy tlenu.
* Monosacharydy płynów ustrojowych: osocza, moczu, mleka ludzkiego, płynu mózgowordzeniowego, plazmy nasienia.
* Przykłady reakcji cukrowców w diagnozowaniu hipo- i hiperglikemii.

**Seminarium IV****Lipidy w żywym organizmie*** Kwasy tłuszczowe endo-i egzogenne.
* Triacyloglicerole jako magazyn energii, właściwości fizykochemiczne, hydrofobowość.
* Lipidy błon komórkowych: fosfatydy i sfingozydy, właściwości fizykochemiczne, amfipatyczność.
* Sterole: funkcje biologiczne, właściwości fizykochemiczne, struktura.

**SPRAWDZIAN NR 1.**Obliczenia chemiczne, roztwory, bufory, cukrowce. (*Materiał seminariów i ćwiczeń1-3, wykład1)***Seminarium V****Aminokwasy i białka płynów ustrojowych:** osocze, mleko ludzkie, ślina, sok żołądkowy**.*** Formy jonowe aminokwasów, punkt izoelektryczny
* Aminokwasy N- i C-końcowe polipeptydu. Metody służące do oznaczania aminokwasu N- i C-końcowego.
* Niebiałkowe aminokwasy, aminy biogenne – powstawanie i funkcje biologiczne.
* Struktura I-rzędowa białek, wiązanie peptydowe.
* Peptydy o aktywności biologicznej.

**Seminarium VI****Białka.*** Struktura II-, III- i IV-rzędowa białek, typy wiązań i oddziaływań stabilizujących poszczególne

struktury. Punkt izoelektryczny białek.* Podstawowe potranslacyjne modyfikacje aminokwasów w białkach: acetylacja, hydroksylacja,

fosforylacja, karboksylacja, metylacja.* Rozpuszczalność białek globularnych w zależności od budowy, struktury, pH roztworu i stężenia soli.
* Wsalanie i wysalanie białek.
* Równowaga w roztworach wodnych białek przedzielonych błoną półprzepuszczalną:

 a) osmoza, toniczność b) dializa – mechanizm i zastosowanie.* Denaturacja i koagulacja białek

**Seminarium VII****Elektroforeza białek i lipoprotein surowicy.** * Zasada technik elektroforetycznych.
* Nośniki stosowane do rozdziałów elektroforetycznych: agar, agaroza, żel poliakryloamidowy.
* Elektroforeza białek surowicy krwi w żelu agarozowym. Analiza densytometryczna.
* Rozdział lipoprotein surowicy w żelu agarozowym.
* Zasada rozdziału elektroforetycznego kwasów nukleinowych.
* Diagnostyczne zastosowanie technik elektroforetycznych.

**SPRAWDZIAN nr 2**Lipidy, aminokwasy, białka**.** *(materiał seminariów i ćwiczeń nr 4-6, wykładów 2-3)***Seminarium VIII****SPRAWDZIAN nr 3. Techniki elektroforetyczne. Białka fibrylarne, membranowe, glikokoniugaty. *(****materiał seminarium i ćw 7, wykłady 5-6)***Seminarium IX - Sprawdzian poprawkowy 1****Seminarium X - Sprawdzian poprawkowy 2** |
| **ĆWICZENIA LABORATORYJNE:****Ćwiczenia laboratoryjne realizowane wg.** „Podręcznika laboratoryjnego z chemii medycznej” praca zbiorowa pod redakcją Iwony Kątnik – Prastowskiej, AM Wrocław, 2015 oraz i instrukcji przekazanych przez prowadzącego ćwiczenia.**Ćwiczenie I**1. Sporządzanie roztworów soli z naważki soli.2. Rozcieńczanie proste roztworu bazowego.3. Rozcieńczanie geometryczne roztworu bazowego.4. Test paskowy –oznaczanie poziomu glukozy i pH w roztworze moczu. Obliczanie i przeliczanie stężeń.**Ćwiczenie II****Bufory**1. Sporządzanie roztworów buforowych.2. Wyznaczanie pojemności buforowej przez miareczkowanie roztworu buforowego i roztworu białkamocna zasadą i mocnym kwasem. Wykreślanie krzywej miareczkowania.3. Obliczanie pojemności buforowej roztworów buforowych.**Zadania obliczeniowe:****a.** Obliczanie stężeń substancji (niskocząsteczkowe związki organiczne i nieorganiczne np. glukozy, leków, soli fizjologicznych) w roztworach chemicznych i płynach ustrojowych.**b.** Wyrażanie stężenia roztworów w %, mg%, molach, promilach i wzajemnie ich przeliczanie.**c.** Obliczanie zawartości substancji w roztworze w mmolach/dL, mg/ml, ng/ml itp.**d.** Obliczanie wartości pH i pOH roztworów jednoskładnikowych i roztworów buforowych, obliczaniepojemność buforowej buforu i zmiany wartości pH buforu po dodaniu do niego mocnego kwasu lubmocnej zasady.**Ćwiczenie III****Cukrowce.**1. Synteza estrów glukozy, krystalizacja pentaacetylo-α-D-glukozy.2. Utlenianie mono- i disacharydów kwasem pikrynowym.3. Reakcja odróżniająca mono- i disacharydy redukujące – próba Barfoeda.4. Dehydratacja monosacharydów i kondensacja z α-naftolem - próba Molischa.5. Reakcje kondensacji monosacharydów z fenylohydrazyną – identyfikacja cukrowców.6. Reakcje enolizacji monosacharydów - identyfikacja produktów izomeryzacji (próba Seliwanowa).7. Stabilność wiązania O-glikozydowego - hydroliza sacharozy.**Ćwiczenie IV****Lipidy**1.Estryfikaja kwasu salicylowego alkoholem metylowym.2. Ekstrakcja lipidów z żółtka jaja kurzego.3. Hydroliza lecytyny – teoretycznie, reakcja.4. Nienasycone kwasy tłuszczowe. Wykazywanie obecności wiązań podwójnych w nienasyconychkwasach tłuszczowych w naturalnych produktach: oliwie, ekstrakcie z żółtka jaja. Reakcja redukcji KMnO4.5. Wykrywanie cholesterolu w produktach naturalnych. Reakcja Salkowskiego.6. Reakcja Windausa. Chemiczne utlenianie wiązania podwójnego w cholesterolu – teoretycznie.7. Próby na obecność kwasów żółciowych. Próba Haya z siarką.8. Reakcja Pettenkofera na obecność grup hydroksylowych w kwasach żółciowych.**Ćwiczenie V****Aminokwasy i peptydy.**1. Acylacja grupy aminowej.2. Reakcje grupy α-aminowej - kondesacja z aldehydami ( zasady Schiffa).3. Deaminacja grup aminowych. Reakcja van Slyke’a.4. Reakcja aminokwasów z ninhydryną. 5. Reakcja ksantoproteinowa.6. Wykrywanie cysteiny.7. Reakcja biuretowa.8.Reakcja wolnej grupy aminowej. Reakcja Sangera.**Ćwiczenie VI****Białka, wysalanie i dializa**1. Frakcjonowanie białek surowicy siarczanem amonu: oddzielanie albumin i globulin.2. Oczyszczanie białka z siarczanu amonowego: dializa.3. Denaturacja i koagulacja białek.**Powtórzenie i uzupełnienie treści programowych z ćwiczeń nr 4,5.****Ćwiczenie VII****Elektroforeza białek i lipoprotein surowicy**1. Elektroforeza białek i lipoprotein surowicy krwi w żelu agarozowym.a) wykonanie elektroforezyb) barwienie elektroforogramów białek i lipoprotein surowicy.2. Interpretacja elektroforogramów w zdrowiu i chorobie.**Ćwiczenie VIII**Odrabianie niezaliczonych ćwiczeń. |
| **Inne brak** |
| **Literatura podstawowa:** (wymienić wg istotności, nie więcej niż 3 pozycje)1. „Biochemia Harpera”, R. Murray i wsp., PZWL 2017 r.(rozdziały: 1-6,14,15,25,30,40,44,46,47,49)1. 2. „Podręcznik laboratoryjny z chemii medycznej”, praca zbiorowa pod redakcją Iwony Kątnik–Prastowskiej, wyd. U. Med. Wrocław, 2015, II wydanie uzupełnione i poprawione.

3. PDF prezentacji wykładów 2018-2019.**Literatura uzupełniająca i inne pomoce:** (nie więcej niż 3 pozycje)1. 1. „Ćwiczenia z biochemii”, L. Kłyszejko-Stefanowicz, PWN 2011r.
2. 2. „Chemia medyczna”, I. Żak, Śląska AM, Katowice 2001.

3. „Chemia ogólna z elementami biochemii”, Teresa Kędryna, wyd. Zamiast korepetycji, Kraków 2010. |
| **Wymagania dotyczące pomocy dydaktycznych:** (np. laboratorium, rzutnik multimedialny, inne…)1. Sale laboratoryjne z wyposażeniem (stoły laboratoryjne z instalacją wodną i gazową, digestoria).2. Podstawowy sprzęt chemii analitycznej ( szkło laboratoryjne, wagi, mieszadła, pehametry, pipetyautomatyczne, aparaty do elektroforezy, wirówki, suszarki).3. Rzutnik pisma, sprzęt multimedialny oraz tablica. |
| **Warunki wstępne:** (minimalne warunki, jakie powinien student spełnić przed przystąpieniem do modułu/przedmiotu)Znajomość chemii organicznej w zakresie rozszerzonego programu liceum ogólnokształcącego.Student ma obowiązek zapoznać się planem zajęć, Regulaminem dydaktycznym Katedry oraz sylabusem przedmiotu umieszczonymi na stronie internetowej Katedry. |
| **Warunki uzyskania zaliczenia przedmiotu:** (określić formę i warunki zaliczenia zajęć wchodzących w zakres modułu/przedmiotu, zasady dopuszczenia do egzaminu końcowego teoretycznego i/lub praktycznego, jego formę oraz wymagania jakie student powinien spełnić by go zdać, a także kryteria na poszczególne oceny) UWAGA! Warunkiem zaliczenia przedmiotu nie może być obecność na zajęciach1. Prawidłowe wykonanie ćwiczeń laboratoryjnych, obecność na wszystkich ćwiczeniach (w razie usprawiedliwionej nieobecności odrobienie ćwiczeń w terminie odróbkowym) i pozytywna ocena prawidłowości prowadzenia sprawozdań w dzienniku laboratoryjnym/protokole ćwiczeń 2. Przedmiot „podstawy chemii medycznej” uważa się za zaliczony po uzyskaniu minimum 60% punktów z całkowitej puli punktów z każdego ze sprawdzianów 1-3 (każdy ze sprawdzianów musi być zaliczony - minimum ocena dostateczna). Sprawdziany są pisemne i mają formę zróżnicowaną: test wielokrotnego wyboru, pytania otwarte, zadania obliczeniowe, reakcje chemiczne i wzory wybranych struktur m.in. związków cukrów, tłuszczowców, steroidów, aminokwasów.4. Każde z pytań sprawdzianów nr 1-3 posiada wycenę punktową. |
| **Ocena:** | **Kryteria oceny:** (tylko dla przedmiotów/modułów kończących się egzaminem, ) |
| Bardzo dobra (5,0) | Nie dotyczy |
| Ponad dobra (4,5) | Nie dotyczy |
| Dobra (4,0) | Nie dotyczy |
| Dość dobra (3,5) | Nie dotyczy |
| Dostateczna (3,0) | Nie dotyczy |
|  |
|

|  |  |
| --- | --- |
| **Nawa jednostki prowadzącej przedmiot:** | Katedra i Zakład Chemii i Immunochemii Uniwersytetu Medycznego we Wrocławiu |
| Adres jednostki | ul. M. Skłodowskiej-Curie 48/50, 50-369 Wrocław |
| Nr telefonu |  **607 604 848** |
| Adres e-mail |  immunochemia@umed.wroc.pl |

|  |  |
| --- | --- |
| **Osoba odpowiedzialna****za przedmiot:** | dr hab. Mirosława Ferens-Sieczkowska, prof. nadzw. |
| Nr telefonu | **607 604 848** |
| E-mail | miroslawa.ferens-sieczkowska@umed.wroc.pl |

**Wykaz osób prowadzących poszczególne formy zajęć:**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| *Imię i Nazwisko:* | *stopień/tytuł naukowy**lub zawodowy* | *dziedzina naukowa* | *Wykonywany zawód* | *Forma prowadzenia zajęć* |
| **Mirosława Ferens-Sieczkowska** | dr hab., prof. nadzw. | Nauki medyczne | nauczyciel akademicki | Wykład, egzamin |
| **Anna Kałuża** | mgr | Nauki medyczne | nauczyciel akademicki | Seminaria,ćwiczenia |
| **Małgorzata Pupek** | dr | Nauki medyczne | nauczyciel akademicki | Seminaria,ćwiczenia |
| **Dorota Krzyżanowska-Gołąb** | dr | Nauki medyczne | nauczyciel akademicki | Seminaria,ćwiczenia |
| **Jolanta Lis-Kuberka** | dr | Nauki medyczne | nauczyciel akademicki | Seminaria,ćwiczenia |
| **Agata Kozioł** | dr inż. | Nauki medyczne | nauczyciel akademicki | Seminaria,ćwiczenia |

|  |  |
| --- | --- |
| **Data opracowania sylabusa** | **Imię i nazwisko autora (autorów) sylabusa:** |
| 26.06.2020 r | dr hab. Mirosława Ferens-Sieczkowska, prof. nadzw. |
| **Podpis Kierownika jednostki prowadzącej zajęcia** |
| ……………....……………………………………………………………… |

 |
|  |