



**RESOLUÇÃO nº513/2022,
de 16 de novembro de 2022.**

O Presidente do Conselho Universitário (Consuni), Professor Kaio Henrique Coelho do Amarante, no uso de suas atribuições e de acordo com o Parecer Consuni nº 39, de 7 de novembro de 2022,

RESOLVE:

Art. 1º – Aprovar a **Estrutura Curricular do Primeiro Semestre do Curso de Biomedicina**, a ser implantada a partir de 2023/1, conforme anexo.

Art. 2º – Esta Resolução entrará em vigor na data de sua publicação.

Kaio Henrique Coelho do Amarante
Presidente do CONSUNI

ANEXO

Estrutura Curricular e Ementário do Primeiro Semestre do Curso de Biomedicina.

1º SEMESTRE						
Disciplinas	C/H	Créditos	Lab.	Ext.	CH Sala de Aula	CH Extraclasse
Anatomia	120	06	54	-	45	21
Biologia Celular e Embriologia	80	04	36	-	30	14
Química Geral e Orgânica	80	04	20	-	46	14
Matemática	40	02	-	-	33	07
Tecnologias da Informação e Comunicação*	80	04	-	-	-	-
Total da carga horária do semestre	400	20	-	-	-	-

*Disciplina Institucional, de acordo com a Resolução CONSUNI n. 355, de 19/06/2018.

Ementário

1º SEMESTRE	
ANATOMIA	
Carga Horária	120 horas - 06 créditos
Ementa	Introdução à anatomia humana. Anatomia dos sistemas: osteomuscular, circulatório, respiratório, urogenital, digestório, nervoso, endócrino e sensorial.
Referências	<p>Básica: DANGELO, José Geraldo; FATTINI, Carlo Américo. Anatomia humana básica. 2. ed. São Paulo: Atheneu, 2011. MOORE, Keith L.; DALLEY, Arthur F. Anatomia orientada para a clínica. 7.ed. Rio de Janeiro: Guanabara Koogan, 2014.. VAN DE GRAAFF, Kent M. Anatomia humana. 6. ed. Barueri: Manole, 2013.</p> <p>Complementar: GUIZZO, João. Anatomia humana. São Paulo: Atlas, 2010. NETTER, Frank H. Atlas de anatomia humana. 6. ed. Porto Alegre: Artmed, 2014. PAULSEN, F.; WASCHKE, J. Sobotta. Atlas de anatomia humana: anatomia geral e sistema muscular. 23.ed. Rio de Janeiro: Guanabara Koogan, 2015. PAULSEN, F.; WASCHKE, J. Sobotta. Atlas de anatomia humana: cabeça, pescoço e neuroanatomia. 23. ed. Rio de Janeiro: Guanabara Koogan, 2015. _____. Atlas de anatomia humana: órgãos internos. 23. ed. Rio de Janeiro: Guanabara Koogan, 2015.</p>
BIOLOGIA CELULAR E EMBRIOLOGIA	
Carga Horária	80 horas - 04 créditos
Ementa	Evolução das células. Organização geral e estrutural das células procarióticas e eucarióticas. Constituição química das células. Membranas biológicas. Comunicação e diferenciação celular. Ciclo celular. Metodologias para o estudo em Biologia Celular. Gametogênese e fecundação. Desenvolvimento embrionário. Anexo embrionários. Malformações e teratogênese.
Referências	<p>Básica: ALBERTS, Bruce. Biologia molecular da célula. 6. Ed. Porto Alegre: ArtMed, 2017. JUNQUEIRA, Luiz Carlos Uchoa; CARNEIRO, José. Biologia celular e molecular. 9. ed. Rio de Janeiro: Guanabara Koogan, 2012.. MOORE, Keith L.; PERSAUD, T. V. N. Embriologia básica. 7. ed. Rio de Janeiro: Elsevier, 2008.</p> <p>Complementar: ALBERTS, Bruce. Fundamentos de biologia celular. 3. ed. Porto Alegre: Artmed, 2011. CARVALHO, Hernandes F.; RECCO-PIMENTEL, Shirlei M. A célula. 3.ed. São Paulo.</p>

	<p>Manole, 2013. DE ROBERTIS, Edward M. Biologia celular e molecular. 16. Ed. Rio de Janeiro: Guanabara Koogan, 2014. MOREIRA, Manoel de Almeida. Compêndio de reprodução humana. Rio de Janeiro: Revinter, 2002. MOORE, Keith L. Atlas Colorido de Embriologia Clínica. 2. ed. Rio de Janeiro: Guanabara Koogan, 2011.</p>
QUÍMICA GERAL E ORGÂNICA	
Carga Horária	80 horas - 04 créditos
Ementa	Estrutura de átomos, moléculas e íons. Tabela periódica e suas propriedades. Ligações químicas. Funções inorgânicas. Fórmulas e equações químicas. Soluções e suas propriedades. Propriedades do átomo de carbono. Funções orgânicas e suas aplicações. Isomeria.
Referências	<p>Básica: ATKINS, Peter; JONES, Loretta. Princípios de química: questionando a vida moderna e o meio ambiente. 5. ed. Porto Alegre: Bookman, 2012. BROWN, Theodore L.; LEMAY JUNIOR, H. Eugene; BURSTEN, Bruce E.; BURDGE, Julia R. Química: a ciência central. 9. ed. São Paulo: Pearson Prentice Hall, 2007. MCMURRY, John. Química orgânica. 6. ed. São Paulo: Thomson, 2005.</p> <p>Complementar: BROWN, Lawrence S.; HOLME, Thomas A. Química geral: aplicada à engenharia. São Paulo: Cengage Learning, 2012. BRUCE, Paula Yurkanis. Química Orgânica. 4. ed. v.1 e 2. São Paulo: Pearson, 2006. LENZI, Ervin et. al. Química geral experimental. 2. ed. São Paulo: Freitas Bastos, 2012. MARQUES, Jacqueline Aparecida; BORGES, Christiane Philippini Ferreira. Práticas de química de orgânica. 4. ed. rev. e ampl. São Paulo: Átomo, 2013. SZPOGANICZ, Bruno; STADIER, Eduardo; DEBACHER, Nito A. Experiências de química geral: Bruno Szpoganicz, Nito A. Debacher, Eduardo Stadier. Florianópolis: Livros & Livros, 1993.</p>
MATEMÁTICA	
Carga Horária	40 horas - 02 créditos
Ementa	Revisão de álgebra. Produtos notáveis. Fatoração. Grandezas proporcionais e porcentagens. Equações e sistemas de 1º e 2º graus. Funções: linear e quadrática. Análise combinatória. Noções de lógica de matemática.
Referências	<p>Básica: CAMPBELL, June M.; CAMPBELL, Joe B. Matemática de laboratório: aplicações médicas e biológicas. 3. ed. São Paulo: Roca, 1986. DANTE, Luiz Roberto. Matemática: contexto e aplicações. 4. imp. São Paulo: Ática, 2002. PAIVA, Manoel. Matemática Paiva. São Paulo: Moderna, 2009.</p> <p>Complementar: BATSCHELET, Edward. Introdução a matemática para biocientistas / E. Batschelet: tradução de Vera Maria Abud Pacífico da Silva e Junia Maria Penteado de Araújo Quilete; revisão técnica de Guilherme M. de La Penha – Rio de Janeiro: Interciência; São Paulo: Ed. Da Universidade de São Paulo, 1978. KIME, Linda Almgren. Álgebra na universidade um curso pré-cálculo. 5. ed. Rio de Janeiro: LTC 2013. SILVA, Claudio Xavier da.; BARRETO, Benigno. Matemática: participação e contexto. São Paulo: FTD, 2008. SMOLE, Kátia Stocco; DINIZ, Maria Ignez. Matemática: ensino médio. 4. ed.reform. São Paulo: Saraiva, 2005. UTYAMA, I. Keiko A.; OHNISHI, Mitsuko; MUSSI, Nair Miyamoto; SATO, Hissae. Matemática aplicada à enfermagem: cálculo de dosagens. São Paulo: Atheneu, 2003.</p>
TECNOLOGIAS DA INFORMAÇÃO E COMUNICAÇÃO	
Carga Horária	80 horas – 4 créditos
Ementa	Ensino superior e educação à distância. Informática básica. Comunidades de aprendizagem virtual. Ambientes colaborativos. Softwares e sistemas de informação direcionados para as áreas do conhecimento.
Referências	Básica

FRANÇA, Alex Sandro de. **Games, web 2.0 e mundos virtuais em educação**. São Paulo: Cengage Learning, 2015.
JENKINS, Henry. **Cultura da convergência**. São Paulo: Aleph, 2012.
MOORE, Michael. **Educação à distância uma visão integrada**. São Paulo: Cengage Learning, 2012.

Complementar

BATISTA, Sueli Soares dos Santos. **Sociedade e tecnologia na era digital**. São Paulo: Erica, 2014.
LEVY, Pierre. **As tecnologias da inteligência: o futuro do pensamento na era da informática**. Rio de Janeiro: Editora 34 LTDA, 2010.
MESQUITA, Deleni. **Ambiente virtual de aprendizagem conceitos, normas, procedimentos e práticas pedagógicas no ensino à distância**. São Paulo: Erica, 2014.
MUNHOZ, Antonio Siemsen. **Qualidade de ensino nas grandes salas de aula**. São Paulo: Saraiva, 2016.
SANTOS, Aldemar de Araújo. **Informática na empresa**. 6. São Paulo: Atlas, 2015.
SANTOS, Vanice dos. **Ágora digital: o cuidado de si no caminho do diálogo entre tutor e aluno em um ambiente de aprendizagem**. Jundiá: Paco editorial, 2013.