

<p>Bioquímica PROVA DIA:16/12/19 Hora: 12 h sala: 633</p>	<p>Bioquímica I experimental; Bioquímica Básica I experimental; Bioquímica EQ</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Reação de ninidrina e reações específicas de aminoácidos; 2. Técnicas de Fracionamento: Cromatografia em papel, Eletroforese em papel, Cromatografia de troca iônica de aminoácidos e Filtração em gel; 3. Varredura de espectro e Lei de Lambert- Beer; 4. Dosagem e curva padrão de proteínas pelo método de biureto e de glicídios redutores pelo método do DNS; 5. Curva de solubilidade de proteínas em função do pH e da força iônica; 6. Cinética enzimática 	<p>Bioquímica para Educação Física (teórica) (IQB122)</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Introdução à bioquímica 2. Estrutura e função de aminoácidos e proteínas 3. Precursores energéticos 4. Bioenergética, introd. ao metabolismo, ATP 5. Metabolismo anaeróbico 6. Metabolismo aeróbico 7. Metabolismo do glicogênio 8. Gliconeogênese 9. Metabolismo de lipídeos 10. Integração do metabolismo e hormônios. 	<p>Bioquímica II experimental; Bioquímica Básica II experimental</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Dosagem e curva padrão de açúcares redutores pelo método do DNS; 2. Oxidações biológicas; 3. Reação de Hill e cromatografia de pigmentos fotossintetizantes; 4. Fermentação – quantificação de CO₂ e etanol 5. Cálculo de rendimento e eficiência da fermentação; 6. Quantificação de glicogênio hepático.
<p>Físico-Química PROVA DIA: 16/12/2019 Hora: 12 h sala: 633</p>	<p>Físico-Química Experimental I → Físico-Química Experimental II→ Termodinâmica Clássica → Fenômenos de Superfície e Eletroquímica→ Introdução a Química Quântica→</p>	<p>Programa da disciplina Físico-Química Experimental I (IQF363) Programa da disciplina Físico-Química Experimental II (IQF483) Programa da disciplina Termodinâmica Clássica (IQF241) Programa da disciplina Fenômenos de Superfície e Eletroquímica (IQF351) Programa da disciplina Introdução a Química Quântica (IQF361)</p>	
<p>Q. Inorgânica PROVA DIA: 16/12/2019 Hora: 12h Sala:633</p>	<ol style="list-style-type: none"> 1) Química Geral I (IQG111, IQG114, IQG115, IQG116 e IQG117) 2) Química Geral II (IQG 120, IQG121 e IQG127) 3) Química Experimental EE (IQG112 e IQG118) 4) Quím. Geral Exp EQ (IQG231) e Quím Geral Exp II (IQG128) 5) Química Inorgânica Experimental 6) Química de Coordenação (IQG241) 7) Química Inorgânica Estrutural (IQG 232) 	<ol style="list-style-type: none"> 1) Programa da disciplina Química Geral I (IQG111, IQG114, IQG115, IQG116 e IQG117) 2) Programa da disciplina Química Geral I (IQG120, IQG121 e IQG127) 3 e 4) Programas das disciplinas Química Geral I (IQG111, IQG114, IQG115, IQG116 e/ou IQG117) e Química Geral II (IQG 120, IQG 121 e IQG 127) e segurança no laboratório. 5) Programa da disciplina Q. Inorgânica I (IQG354 e/ou IQG364) e segurança no laboratório 6) Programa da disciplina Química de Coordenação (IQG241) 7) Programa da disciplina Química Inorgânica Estrutural (IQG232) 	
<p>Q. Orgânica PROVA DIA: 16/12/2019 Hora: 12 h sala: 633</p>	<p>Introdução ao Laboratório de Química e Química Geral Experimental I (IQO-112; IQO -113)</p> <p>Química Orgânica Experimental I (IQO-130; IQO-236; IQO-242; IQO-362)</p> <p>Química Orgânica Experimental II (IQO-362; IQO-246; IQO-250; IQO-355)</p>	<p>Programa da disciplina Introdução ao Laboratório (IQO – 112 e IQO-113) e segurança no laboratório</p> <p>Programas das disciplinas Química Orgânica experimental I (IQO -130 e IQO -242) e segurança no laboratório</p> <p>Programa da disciplina Química orgânica experimental II (IQO-362 e IQO -355) e segurança no laboratório</p>	

DIA: 16/12/2019 Hora: 12 h sala: 633	Química Analítica Qualitativa Experimental	<ul style="list-style-type: none"> - Análise qualitativa de cátions - Separação em grupos (grupos I a V) - Análise de mistura de cátions - Análise qualitativa de ânions - Separação em grupos (prata, bário e cálcio, volátil, solúvel)
	Química Analítica Quantitativa Experimental	<ul style="list-style-type: none"> - Práticas de gravimetria. - Preparo de soluções. - Titulações de neutralização <ul style="list-style-type: none"> -Titulações de precipitação -Titulações redox -Titulações complexométricas.
	IQA366 – Análise Instrumental I	Instrumental e análise utilizando os seguintes métodos instrumentais: <ul style="list-style-type: none"> - Potenciometria - Condutimetria <ul style="list-style-type: none"> - Espectrofotometria UV/VIS - Fotometria de chama - Espectrofotometria de absorção atômica
	IQA369 – Análise Quantitativa Experimental II	<ul style="list-style-type: none"> - Amostragem - Aspectos importantes na escolha de um método analítico - Solubilização de amostras por via úmida - Solubilização de amostras por fusão <ul style="list-style-type: none"> -Análise de minerais -Análise de ligas metálicas -Análise de metais em amostras orgânicas
	Química Analítica Qualitativa (Teórica)	<ul style="list-style-type: none"> -Equilíbrio ácido-base (cálculo de para pH sistemas monopróticos e polipróticos; especiação; solução tampão) -Equilíbrio de solubilidade (efeito do íon comum; efeito da acidez na solubilidade; precipitação seletiva) -Equilíbrio de complexação (efeito da complexação na solubilidade) -Equilíbrio de oxidação-redução
	Química Analítica Quantitativa (Teórica)	Análise gravimétrica: 1. Aspectos gerais; 2. Formação de precipitados/equilíbrio de solubilidade (fatores que afetam a solubilidade: efeitos do íon comum, acidez, formação de complexos e força iônica; aspectos gerais e tratamento gráfico); 3. Solubilidade e precipitação de hidróxidos (cálculos inerentes do processo de formação de hidróxidos; tratamento gráfico); 4. Aspectos matemáticos (fator gravimétrico, cálculos teores e dos erros de filtração e lavagem). Análise volumétrica: 1. Aspectos gerais; 2. Volumetrias de neutralização, complexação, precipitação (métodos argentimétricos) e oxirredução (métodos com iodo, permanganometria e dicromatometria): erro da titulação, escolha de indicadores, cálculo de erros de indicadores, tratamento gráfico/curva de titulação (método clássico e por fração titulada).