



**Missão:** Educar no contexto dos valores bíblico-cristãos para o viver pleno e a excelência no servir.

**Visão:** Ser uma instituição educacional reconhecida pela excelência nos serviços prestados, pelos elevados padrões éticos e pela qualidade pessoal e profissional de seus egressos.

DISCIPLINA	PROFESSOR	TURMA	PERÍODO	CARGA HORARIA
Química	Ana Lúcia	3A - EM	28/09 à 11/12/2020	3h/Aulas semanais

### EMENTA 4º BIMESTRE

A Química tem como objetivo principal estudar a constituição da matéria, suas propriedades, aplicações e as transformações sofridas por ela. Essa Ciência trabalha em dois níveis: o macroscópico e o microscópico. No nível macroscópico, trata da matéria e de suas transformações, já no nível microscópico, as mudanças acontecem no mundo acessível apenas pela imaginação e pela criatividade. Esse ramo da ciência, como os demais ramos, apresenta seus códigos de linguagem, símbolos, fórmulas, sua metodologia e seu campo de ação específicos.

### OBJETIVOS CONCEITUAIS

✓	Compreender o fenômeno da radioatividade, entender o equilíbrio entre o número de prótons e nêutrons no núcleo atômico e escrever equações que representem reações nucleares
✓	Reconhecer e compreender símbolos, códigos e a nomenclatura próprios da Química, como a representação dos elementos da tabela periódica.
✓	Fornecer noções básicas sobre os tipos de ligações químicas e as diferentes teorias utilizadas para explicar estas ligações químicas.
✓	Determinar a geometria molecular dos átomos dispostos em uma molécula em função das ligações formadas
✓	Empregar códigos e símbolos para representar as transformações da matéria e as variações de energia envolvidas nos processos.
✓	Utilizar teorias para explicar a cinética das transformações químicas.
✓	Compreender a influência dos deslocamentos de equilíbrios químicos
✓	Compreender os conceitos fundamentais para o estudo de eletroquímica e da química orgânica.

### FORMA DE INTEGRAÇÃO COM A FILOSOFIA INSTITUCIONAL

Estimular, por meio da disciplina de química, o fortalecimento e o desenvolvimento da mente a favor do bem comum, tendo como ferramenta diferentes fontes de comunicação, informações e recursos tecnológicos, bem como, incentivar as habilidades de pensamento e representação lógica, a criatividade e o pensamento reflexivo dos estudantes. Todo o processo de ensino, desenvolvido na disciplina, está vinculado a promoção da autonomia e da autenticidade dos educandos e fundamentados nos valores bíblicos - cristãos.

DATA/AULA	CONTEÚDOS	METODOLOGIAS DE ENSINO-APRENDIZAGEM PREVISTAS
05/10 a 09/10	<b>Módulos 07, 08, 09, 10 e 11- Pré-Vestibular.</b> Escala de eletronegatividade. Geometria molecular. Solubilidade e polaridade. Interação intermoleculares. Funções Inorgânicas. Ácidos, Bases, Sais e Óxidos Equações químicas. Classificação das reações químicas	Aulas E-class, videoaulas e aulas Zoom Uso da apostila 01 e registros no caderno.
12/10 a 16/10	<b>Semana de Recesso Escolar</b>	
19/10 a 23/10	<b>Módulos 12, 13, 14, 15, 16 e 17 – Pré-Vestibular.</b> Efeito estufa e Chuva ácida. Grandezas químicas: Massa atômica e molecular Fórmulas Químicas Leis Ponderais das Reações Químicas: Cálculo Estequiométrico. Soluções.	Aulas E-class, videoaulas e aulas Zoom Uso da apostila 02 e registros no caderno.
26/10 a 30/10	<b>TRABALHO AVALIATIVO 01 COVID 19</b> <b>Módulos 18, 19 e 20 – Pré-Vestibular.</b> Termoquímica. Representação gráfica dos fenômenos endotérmicos e exotérmicos. Energia de ligação. Lei de Hess.	<b>Semana de avaliação: Trabalho 1 Covid 19 – 4º Bim - Valor: 4,0 – Data 26/10/20</b>  Aulas E-class, videoaulas e aulas Zoom Uso da apostila 02 e registros no caderno.
02/11 a 06/11	<b>Módulos 21, 22, 23 e 24 – Pré-Vestibular.</b> Cinética Química. Fatores que influenciam a velocidade das reações. Rapidez das reações e concentração dos reagentes. Equilíbrio Químico.	Aulas E-class, videoaulas e aulas Zoom Uso da apostila 03 e registros no caderno.
09/11 a 13/11	<b>Módulos 25, 26, 27 e 28 – Pré-Vestibular.</b> Deslocamento de Equilíbrio Químico. Produto iônico da água. Oxirredução. Eletroquímica.	<b>ATIVIDADE AVALIATIVA E- CLASS DE QUÍMICA (Lista de exercícios CPBProva): VALOR 2.0 (12/11).</b> Aulas E-class, videoaulas e aulas Zoom Uso da apostila 03 e registros no caderno.

16/11 a 20/11	<b>Módulos 29, 30, 31 e 32 – Pré-Vestibular.</b> Eletrólise. Estequiometria da Eletrólise. Funções orgânicas: Hidrocarbonetos. Funções orgânicas: Oxigenadas.	Aulas E-class, videoaulas e aulas Zoom Uso da apostila 04 e registros no caderno
23/11 a 27/11	<b>TRABALHO AVALIATIVO 02 COVID 19</b> <b>Módulos 33, 34 e 35 – Pré-Vestibular.</b> Funções orgânicas: Nitrogenadas. Isomeria.	<b>Semana de avaliação: Trabalho 1 Covid 19 – 4º Bim - Valor: 4,0 – Data 23/11/20</b>  Aulas E-class, videoaulas e aulas Zoom Uso da apostila 04 e registros no caderno.
30/11 a 04/11	<b>Módulos 36 – Pré-Vestibular.</b> Reações Orgânicas: substituição, adição e oxidação.	<b>Semana de Reavaliação: Trabalho de Reavaliação Covid 19 – 4º Bim - Valor: 4,0 – Data 03/12/20</b>  Aulas E-class, videoaulas e aulas Zoom Uso da apostila 04 e registros no caderno.
07/12 a 11/12	Entrega de resultados das avaliações. Revisão de todos os conceitos químicos estudados no bimestre.	Aulas E-class, videoaulas e aulas Zoom Uso da apostila 04 e registros no caderno.
14/12 a 18/12	<b>Semana de Exame</b>	Semana de Exame: Trabalho de Exame Covid.

#### AVALIAÇÃO - INSTRUMENTOS E CRITÉRIOS

##### INFORMAÇÕES GERAIS

**TRABALHO AVALIATIVO 1 - COVID 19 = 4,0 – CPBProva - Conteúdos dos módulos: 04 ao 17 da apostila (Data 26/10/20).**

**TRABALHO AVALIATIVO 2 - COVID 19 = 4,0 – CPBProva - Conteúdos dos módulos: 18 ao 36 da apostila (Data 23/11/20).**

**TAREFAS COVID 19 = 2,0 – Atividade avaliativa E- Class de Química (Lista de exercícios CPBProva): Valor 2.0 (Data: 12/11).**

**REAVLIAÇÃO COVID 19 - 4,0 – CPBprova - Todos os conteúdos estudados durante o bimestre - Conteúdo dos módulos 04 ao 36 da apostila (Data 03/12/20).**

**OBS: O CRONOGRAMA ESTARÁ SUJEITO A ALTERAÇÕES CONFORME NECESSIDADE DO TRABALHO NO DECORRER DO BIMESTRE.**