

1. IDENTIFICAÇÃO

CURSO: Técnico em Informática	CAMPUS: Contagem
DISCIPLINA: Química do 1º ano do ensino médio	BIMESTRE / MÓDULO: 1º
CARGA HORÁRIA TOTAL DA DISCIPLINA: 80 h	(X) INTEGRADO () CC/S
TURMA(S): T1INFO	
PROFESSOR(A): Aline de Oliveira	

2. EMENTA

Ciência Química; Diversidade dos Materiais; Modelos Atômicos e Estrutura Atômica; A Química dos Elementos; Ligações Químicas; Funções Inorgânicas: Óxidos; Hidróxidos; Ácidos e Sais; Reações Químicas; Grandezas Químicas.

3. OBJETIVOS DE APRENDIZAGEM PARA CADA CONTEÚDO

AO FINAL DA AULA AO ALUNO DEVERÁ SER CAPAZ DE?

- Reconhecer as propriedades físicas dos materiais e substâncias (temperatura de fusão, temperatura de ebulição, densidade e sua utilização na identificação de materiais e substâncias e na escolha de processos de purificação de substâncias.
- Representar as propriedades físicas e as mudanças de estado físico dos materiais por meio de gráficos e tabelas.
- Descrever métodos de separação.

4. CRONOGRAMA / CONTEÚDO PROGRAMÁTICO

DATA(S)	CONTEÚDOS METODOLOGIA ATIVIDADES	RECURSOS UTILIZADOS	CARGA HORÁRIA	PRESENÇA
17/08/2020	Introdução ao ERE e revisão de conteúdo	Encontro síncrono Vídeos Atividade Leitura de conteúdo Fórum de dúvidas	25 minutos 40 minutos 15 minutos 15 minutos 5 minutos	Atividade
24/08/2020	Contextualização: métodos de separação.	Encontro síncrono Vídeo (slides narrados) Leitura de conteúdo Exercícios Fórum de dúvidas	25 minutos 15 minutos 25 minutos 25 minutos 10 minutos	Exercícios propostos

5. FORMAS DE AVALIAÇÃO DA APRENDIZAGEM

A avaliação da aprendizagem será feita por meio da verificação dos exercícios postados pelos alunos no SIGAA.

6. REFERÊNCIAS

CISCATO, Carlos Alberto Mattoso *et al.* **Química – Ensino Médio** (vol. 1.). 1. ed. São Paulo: Moderna, 2016 (3 volumes).

FELTRE, Ricardo. **Fundamentos da Química**. 4. ed. São Paulo: Moderna, 2005.

LEMBO, Antônio. **Química Realidade e Contexto**. 1. ed. São Paulo: Ática, 2001.