



## Sistemática

**Professora:** Natali Boldrini **Componente Curricular:** Química **Série:** 1ºEM **Ano:** 2020 1º bimestre

Querido (a) aluno (a),

"Compra a verdade, e não a vendas; e a sabedoria, a instrução e o entendimento." [Provérbios 23:23](#)

Instrumento Avaliativo	Objeto de conhecimento	Habilidade a desenvolver	Critérios de Avaliação e Peso
Trabalho (TB1) <b>1ª Data: 03/03/2020</b> <b>2ª Data: 04/03/2020</b>	Introdução à química. A importância da química. A alquimia Método científico. Apostila Módulo 1	<b>EM13CNT101</b> - Analisar e representar as transformações e conservações em sistemas que envolvam quantidade de matéria, de energia e de movimento para realizar previsões em situações cotidianas e processos produtivos que priorizem o uso racional dos recursos naturais.	5,0 Desenvolvimento do trabalho; 1,0 Capa 3,0 Conclusão 1,0 Ilustrações/Imagens
Atividade (AT1) <b>Ao Longo do Bimestre</b>	Propriedades da matéria, Substância pura e misturas. A estrutura da matéria: dos gregos até Rutherford. O átomo de Bohr. Apostila módulos 1 ao 5		2,0 Para cada módulo apresentado.
Atividade (AT2) Data a Definir	Prática de química. Técnicas de laboratório transferência de matérias		5,0 Para a boa execução da Aula Prática + 5,0 para a entrega do Relatório correto em 1ª data.
Avaliação (AV1) <b>1º A - 17/03/2020</b> <b>1º B - 20/03/2020</b>	Objetos de Estudo do Bimestre – Módulos 2 ao 5		Avaliação com questões dissertativas e de múltipla escolha, individual e sem consulta. Pontuação Máxima 10,0
<b>Processo de Recuperação</b> <b>1º A - 31/03/2020</b> <b>1º B - 03/04/2020</b>	Módulos 1 ao 5		Avaliação com questões dissertativas e de múltipla escolha, individual e sem consulta. Pontuação Máxima 6,0  Kit Rec. 4,0



**ORIENTAÇÕES:**

❖ **Trabalho**

**Tema:** A química do Bem

**Tipo de Trabalho:** (x) Individual

**Pesquisa realizada em folha de almaço de forma manuscrita ou em impresso em sulfite A4 conforme normas ABNT.**

**Referências Bibliográficas:** Pesquisa na internet e Livros Didáticos

**Descrição do Trabalho:** Desenvolver uma pesquisa com fatos históricos e atuais sobre a Química do nosso cotidiano, definindo a importância da Química e do pensamento científico.

**Nota:** De 0 a 10.0 pontos.

❖ **Processo de Recuperação:**

**Data de entrega:** No dia da Avaliação de Recuperação

**Material a ser utilizado:** Sulfite A4

**Descrição do Trabalho:** Execução dos exercícios de fixação e mapa conceitual sobre os conceitos dos módulos 2 e 3. (a lista de exercícios será entregue pelo professor no dia da Avaliação 1.)

**Nota:** De 0 a 4,0 pontos.