



MINISTÉRIO DA DEFESA
EXÉRCITO BRASILEIRO
COLÉGIO MILITAR DE SALVADOR

FICHA DE ORIENTAÇÃO AOS ALUNOS

A3 / QUÍMICA / 1º ANO DO ENSINO MÉDIO - 1ª E 2ª CHAMADA

Data de aplicação: 10 / 05 /2024.	Duração: 180 minutos.	Professor (a): Márcia Ramos
-----------------------------------	-----------------------	-----------------------------

ORIENTAÇÕES PARA ESTUDO

- * Estudar os materiais disponíveis no EbVirtual: vídeos e material das aulas.
- * Verificar as anotações do caderno, fazer resumos e anotações para ajudar a consolidar o conhecimento.
- * Refazer os exercícios apresentados em sala de aula.
- * Utilizar o livro didático para dúvidas e como mais uma fonte para exercícios.
- * A prova tem o formato de múltipla escolha, cada questão vale um ponto e deve ser sinalizada apenas 1 resposta correta. Será anexada uma tabela periódica para consulta.
- * Lembrem-se de que a interpretação dos textos das questões também faz parte da avaliação.

MATERIAL A SER TRAZIDO PELO ALUNO

- * Caneta esferográfica azul ou preta.

NÃO SERÁ PERMITIDO

- * Material de consulta fora dos relacionados nas orientações.

Objeto do conhecimento	Detalhamento	Fonte de consulta
Sequência Didática No 1 – Estudos das substâncias e misturas	1) Substâncias Simples e Compostas; 2) Misturas; 3) Estados físicos da matéria; 4) Métodos de separação de misturas.	- Livro didático; - Material disponibilizado das aulas; - Vídeos complementares indicados no Ebvirtual.
Sequência Didática No 2 – Estrutura Atômica	1) Origem filosófica do conceito de átomo; 2) Evolução histórica dos Modelos Atômicos 3) Constituição do átomo; 4) Conceitos fundamentais (íon, número atômico, número de massa, conceito de elemento químico e isótopos); 5) Distribuição eletrônica (diagrama de Pauling).	- Livro didático; - Material disponibilizado das aulas; - Vídeos complementares indicados no Ebvirtual.

Sequência Didática No 3 – Tabela Periódica	1) Histórico da Tabela Periódica; 2) Classificação Periódica Moderna; 3) Configuração eletrônica dos elementos ao longo da Tabela Periódica; 4) Propriedades periódicas e aperiódicas dos elementos químicos (raio atômico, energia de ionização, afinidade eletrônica e eletronegatividade).	- Livro didático; - Material disponibilizado das aulas; - Vídeos complementares indicados no Ebvirtual.
---	--	---

Profa.: Marcia Ramos