

FICHA DE ORIENTAÇÃO AOS ALUNOS

1ª AE / CN – 9º ANO / 2024

1ª (X) 2ª () CHAMADA

Data da aplicação: 08 / 05/2024

Duração: 120 min

Prof.: Cap Arlindo

ORIENTAÇÃO PARA ESTUDO

ESTUDAR os capítulos dos livros, orientações no site do CMR, nota de aula e anotações do caderno.

REVER os exercícios ao final de cada capítulo do livro, AP's e lista de exercícios.

RESOLVER os exercícios ao final de cada capítulo do livro, TDOM no site e AP's.

REFAZER os exercícios, TDOM e AP's.

OBSERVAÇÕES: cuidado com a apresentação da prova. As respostas rasuradas serão penalizadas em até 0,5 pontos.**Material a ser trazido pelo aluno**

Caneta esferográfica azul ou preta.

Não será permitido

Material de consulta, corretivo líquido e dicionário.

| Objeto do conhecimento | Detalhamento | Fonte de consulta |
|--|--|---|
| Sequência didática Nº 01 – Matéria: átomos e moléculas. | 2) Estudo da matéria: conceitos e propriedades gerais e específicas. 3) Mudança de estados físicos. 4) Evolução dos modelos atômicos. 5) Componentes do átomo. 6) Íons: cátions e ânions. 7) Número atômico e número de massa. 8) Camadas eletrônicas. 9) Distribuição eletrônica por camadas. 10) Elementos químicos. | - Livro Didático – Capítulo 6 - Powerpoint: Aula 01 I Trimestre Aula 02 I Trimestre Aula 03 I Trimestre Aula 04 I Trimestre Aula 05 I Trimestre - Vídeos aulas |
| Sequência didática Nº 02 – Tabela Periódica. | 1) Histórico da tabela periódica. 2) Organização da tabela periódica. | - Livro Didático – Capítulo 6 - Livro Didático – Capítulo 7 - Powerpoint: Aula 06 I Trimestre - Vídeos aulas; |
| Sequência didática Nº 03 – Ligações químicas. | 1) Regra do Octeto. 2) Tipos de ligação química: iônica, covalente e metálica. 3) Fórmula eletrônica (ou de Lewis), estrutural e molecular | - Livro Didático – Capítulo 6 - Livro Didático – Capítulo 7 - Powerpoint: Aula 07 I Trimestre Aula 08 I Trimestre Aula 09 I Trimestre Aula 10 I Trimestre Aula 11 I Trimestre - Vídeos aulas; |
| Sequência didática Nº 04 – Matéria: reações químicas. | 1) Compreensão do conceito de equação e reação química. 2) Leis Ponderais. 3) Balanceamento: método das tentativas e geométrica. 4) Tipos de reação. | - Livro Didático – Capítulo 8 - Powerpoint: Aula 12 I Trimestre Aula 13 I Trimestre Aula 14 I Trimestre Aula 15 I Trimestre |

Nome / Ass:

