DISCIPLINA: Química I	
Vigência: 2025/1	**Período letivo:** 3º Ano
Carga horária total: 60 h	**Código:** NH_INF.0037
Ementa: Estudo do surgimento da Química como ciência e das propriedades fundamentais da matéria. Compreensão da estrutura atômica contemporânea e da organização da Tabela Periódica em grupos e períodos, com foco nas propriedades periódicas dos elementos. Análise das teorias de ligações químicas e das forças intermoleculares. Caracterização das principais funções inorgânicas, contemplando o reconhecimento, a nomenclatura e as propriedades de ácido, bases, sais e óxidos.	

Conteúdos

UNIDADE I – Introdução ao estudo da Química

1.1 O surgimento da Química como ciência

1.2 Noções sobre a atual compreensão de átomo

1.3 Grupos e períodos da classificação periódica dos elementos

1.4 Propriedades da classificação periódica dos elementos

UNIDADE II – Ligações Químicas

2.1 Teoria das ligações entre átomos

2.2 Ligação Iônica

2.3 Ligação Metálica

2.4 Ligação Covalente

2.5 Forças intermoleculares

UNIDADE III – Substâncias Inorgânicas

3.1 Ácidos e bases

3.2 Sais e óxidos

Bibliografia básica

MÓL, G. S.; SILVA, W. P.; MÓL, A. R. 360° **Química**: Ensino Médio. São Paulo: FTD, 2024.

MORTIMER, E.; HORTA, A.; MATEUS, A. **Ciência Viva**: Química. São Paulo: Scipione, 2024.

NERY, A. L. P.; LIEGEL, R. M.; AOKI, V. L. M. **Ser protagonista – Ciências da Natureza e suas tecnologias:** Química. São Paulo: Edições SM, 2024.

Bibliografia complementar

Guia do Enem. **Atualidades**. São Paulo: Abril, 2015.

FONSECA, Martha R.M. **Química 1.** 1. ed. São Paulo: Ática, 2013.

LE COUTEUR, Penny; BURRESON, Jay. **Os Botões de Napoleão**: as 17 moléculas que mudaram a História. Rio de Janeiro: Zahar, 2006.

MORTIMER, E.; HORTA, A.; MATEUS, A. **Ciência Viva**: Química. São Paulo: Scipione, 2024.

STRATHERN, Paul. **O sonho de Mendeleiev**: a verdadeira história da Química. Rio de Janeiro: Zahar, 2002.