

PLANO DE ESTUDOS DOS EXAMES FINAIS

| | |
|-------------------------------|---------------------------|
| Componente Curricular: | Química |
| Professor (a): | Michele da Rosa Kopschina |
| Turmas: | 211 e 212 - 1º ano EM |
| Ano letivo: | 2019 |

CONTEÚDOS DO EXAME FINAL

1º Trimestre:

Módulo 1 – A linguagem, a investigação, a contextualização dos fenômenos e a evolução do pensamento científica:

Q 1: A Linguagem Química e a investigação no cotidiano.

Q 2: Em busca da menor partícula da matéria

Q 3: Átomo – uma partícula mais que divisível

Dentro deste módulo, trabalhamos e estará na prova anual:

- *Diferentes estados da matéria (sólido, líquido e gasoso);*
- *Fenômenos Químicos e Físicos*
- *Substância e Misturas Homogêneas e Heterogêneas;*
- *Separação de misturas*
- *Modelos atômicos;*
- *Partículas fundamentais do átomo (Elétrons, prótons e nêutrons, nº atômico e de massa/isóbaros, isótonos e isótopos);*
- *Transformações químicas: aspectos quali e quantitativos (Leis ponderais);*

2º Trimestre:

Módulo 2 – Os elementos químicos e as substâncias: constituição e propriedades.

Q 4: Conheça a tabela periódica.

Q 5: Compreendendo a natureza das ligações químicas

Q 6: As interações intermoleculares e sua influência nas propriedades das substâncias moleculares

Dentro deste módulo, trabalhamos e estará na prova anual:

- *Organização da Tabela Periódica (grupos/famílias e períodos) pela distribuição de Linus Pauling;*
- *Propriedades periódicas dos elementos químicos (Raio atômico e iônico; eletronegatividade, afinidade eletrônica e energia de ionização);*
- *Ligações químicas interatômicas e suas propriedades nas substâncias iônicas e moleculares;*
- *Interações intermoleculares (geometria da molécula, polaridade) e as propriedades das substâncias;*

3º Trimestre:

Módulo 3 – As substâncias químicas e as suas principais possibilidades de transformações.

Q 7: As substâncias inorgânicas, suas funções e características.

Módulo 4 – Análise quantitativa das transformações químicas e do comportamento físico dos gases ideais.

Q 10: Medindo a quantidade de matéria: as grandezas químicas

Dentro deste módulo, trabalhamos e estará na prova anual:

- *Número de oxidação (Nox): substâncias iônicas e moleculares;*
- *Classificação das substâncias inorgânicas: ácidos, bases, sais e óxidos;*
- *Medindo a quantidade de matéria (mol) e as relações de massa;*

ATENÇÃO: PROVA DE 20 QUESTÕES, 50 % ÚLTIMO TRIMESTRE;