

INTERVENÇÃO DE QUÍMICA – 2º BIMESTRE 2023

PROFESSOR: QUILION BATISTA DE OLIVEIRA

1. Explique o que é um átomo e quais são as suas principais partes constituintes. Descreva como os prótons, nêutrons e elétrons estão dispostos em um átomo.
2. Qual é a diferença entre o número atômico e o número de massa de um elemento? Como esses números estão relacionados na Tabela Periódica?
3. Escreva a configuração eletrônica do nitrogênio (N) e indique quantos elétrons estão presentes em cada nível de energia.
4. O que é um íon? Como um íon positivo se forma? Dê um exemplo de um elemento que pode formar um íon positivo.
5. Explique a relação entre a distribuição eletrônica e as propriedades químicas de um elemento. Dê um exemplo de como a configuração eletrônica influencia a reatividade.
6. Descreva o que é um átomo neutro. Qual é a relação entre o número de prótons e o número de elétrons em um átomo neutro?
7. Como a Tabela Periódica está organizada? Explique o significado de períodos e grupos na Tabela Periódica e dê exemplos de elementos que pertencem a diferentes grupos.
8. Escreva a configuração eletrônica do oxigênio (O) e explique como os elétrons estão distribuídos nos diferentes subníveis.
9. O que é a camada de valência de um átomo? Como a camada de valência está relacionada com as propriedades químicas de um elemento?
10. Quais são os subníveis existentes em um nível de energia? Dê exemplos de subníveis e indique quantos elétrons cada um deles pode conter.
11. Qual é a importância da configuração eletrônica na determinação das propriedades químicas dos elementos? Como ela está relacionada com a posição dos elementos na Tabela Periódica?
12. Explique a diferença entre íons isoeletrônicos e isóbaros. Dê exemplos de íons isoeletrônicos e íons isóbaros.

PROFESSOR