



MINISTÉRIO DA DEFESA
EXÉRCITO BRASILEIRO
DECEX - DEPA
COLÉGIO MILITAR DE JUIZ DE FORA

FICHA DE ORIENTAÇÃO AOS ALUNOS

PRF de Química - 1º Ano

Data da aplicação:

Duração: 120 minutos

Profª.: Isabela Lade
Prof. Luis Fernando Reis

ORIENTAÇÃO PARA ESTUDO

(Ler – Estudar – Resolver – Rever – Refazer – etc)

Estudar através dos slides, caderno, notas de aula, verificações imediatas, exercícios e pesquisas

Material a ser trazido pelo aluno

Caneta azul ou preta

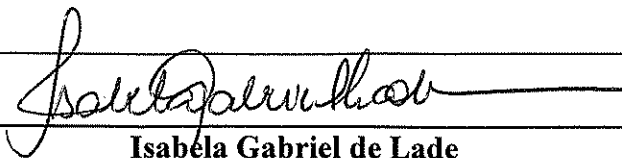
Não será permitido

Caneta colorida, corretivo e consulta de material.

Objeto do conhecimento	Detalhamento	Fonte de consulta
<ul style="list-style-type: none">-Estudo da Química e suas principais grandezas físicas: massa, volume, densidade, temperatura-Propriedades da matéria: tipos de misturas, métodos de separação de misturas homogêneas e heterogêneas, substâncias simples e compostas-Evolução do Modelo Atômico-Estrutura atômica e partículas subatômicas. Cátions e Anions.- Tabela Periódica- Distribuição eletrônica de Linus Pauling	<ul style="list-style-type: none">-distinguir os principais métodos de separação, equipamentos utilizados-Identificar os nomes de cada autor e o modelo atômico correspondente. Principal contribuição de cada um na história atômica. Cálculos envolvendo partículas subatômicas em átomo neutro e no íon. Estudo da eletrosfera, distribuição eletrônica.-Destripar a tabela periódica compreendendo os períodos, famílias (grupos). Localizar um elemento a partir de sua configuração eletrônica. Camada de valência, elétron diferencial e de valência. Configuração Cátions e Anions. Propriedades físicas: metais, ametais, semi metais e gases nobres-comparar um elemento com outro	

<p style="text-align: center;">II</p> <ul style="list-style-type: none"> -Estudo das ligações químicas -Classificação das ligações -Polaridade das Moléculas -Geometria molecular -Interações intermoleculares - Propriedades das interações intermoleculares <ul style="list-style-type: none"> - Número de oxidação (NOX) -Definição de Oxidação e Redução. 	<p style="text-align: center;">segundo as propriedades periódicas</p> <p style="text-align: center;">II</p> <ul style="list-style-type: none"> - Ligações iônica e covalente, propriedades dos compostos iônicos e covalentes <ul style="list-style-type: none"> - iônica, covalente normal, covalente dativa, tipo de ligação covalente (sigma e pi), polaridade da ligação covalente (polar e apolar) - Forças de Van de Waals, dipolo-dipolo permanente e Ligações de Hidrogênio -Influência na solubilidade e mudança de estado físico dos compostos - Cálculo de nox em compostos neutros e carregados, identificar espécie que reduziu e que oxidou em uma reação química. 	
<p style="text-align: center;">III</p> <ul style="list-style-type: none"> -Estudo das funções inorgânicas <ul style="list-style-type: none"> -Nomenclaturas -Cálculos químicos -Teorias de Arrhenius, Bronsted-Lowry e Lewis -Classificação das reações químicas 	<p style="text-align: center;">III</p> <ul style="list-style-type: none"> - ácidos, bases, óxidos e sais <ul style="list-style-type: none"> - reações, nomenclaturas, propriedades, fórmulas moleculares - Fórmulas a partir do nome e vice-versa. -massa molecular, número Avogadro, volume molar, porcentagem nos resultados, u.m.a - diferentes definições para ácidos e bases. Identificação de cada teoria. - reações síntese, simples troca, dupla troca, análise, decomposição. 	<p style="text-align: center;">Slides;</p> <p style="text-align: center;">Caderno;</p> <p style="text-align: center;">Exercícios;</p> <p style="text-align: center;">Pesquisas;</p> <p style="text-align: center;">Notas de aula;</p> <p style="text-align: center;">Livro didáticos :</p>

Ass:



Isabela Gabriel de Lade

Luis Fernando Reis