



UNIVERSIDADE FEDERAL DO CEARÁ - UFC
CURSO PREPARATÓRIO ENEM
CAMPUS DO PICI / CENTRO DE CIÊNCIAS



DISCIPLINA

Química Geral

Turma:

TD N°

Período:

Assunto:

Professor:

01

2017

Introdução

Leandro

EMENTA

1. Conceitos básicos de química

- 1.1: Transformações da matéria.
- 1.2: Fenômenos físicos e químicos.
- 1.3: Propriedades físicas, químicas e organolépticas.

2. Separação de misturas

- 2.1: Processos de separação de misturas.
- 2.2: Vidrarias de laboratório.

3. Modelos atômicos

- 3.1: Teorias atômicas.
- 3.2: Experimentos complementares.

4. Os principais constituintes dos átomos

- 4.1: Representação dos números nos Átomos.
- 4.2: Isótopos, Isóbaros, Isótonos, Isoletrônicas e Alotropia.

5. Distribuição eletrônica

- 5.1: Números quânticos.
- 5.2: Distribuição eletrônica.
- 5.3: Representações de elementos por números quânticos.

6. Tabela periódica

- 6.1: Histórico da tabela periódica
- 6.2: Classificação dos elementos na tabela periódica
- 6.3: Propriedades periódicas

7. Ligações químicas

- 7.1: Ligações baseadas na teoria do octeto.
- 7.2: Ligações com expansão de octeto.
- 7.3: Polaridade de moléculas e ligações.

8. Tipos de ligação covalente

- 8.1: Teoria da hibridização.
- 8.2: Geometria molecular.

9. Interações intermoleculares

- 9.1: Tipos de interações.
- 9.2: Dilatação anômala da água.

10. Nox e Carga formal

11. Ácidos e Bases

- 11.1: Classificação
- 11.2: Nomenclatura.
- 11.3: Características.
- 11.4: Força.

12. Funções inorgânicas

- 12.1: Sais.
- 12.2: Óxidos.
- 12.3: Carbonatos, Azidas, Hidretos, Nitretos, Sulfatos.

13. Termoquímica.

- 13.1: Entalpia.
- 13.2: Reações endo/exotérmicas.
- 13.3: Lei de Hess

14. Cinética Química

- 14.1: Cálculos de velocidade.
- 14.2: Tempo de meia vida
- 14.3: Fatores que influenciam na velocidade da reação.

15. Eletroquímica

- 15.1: Conceitos base.
- 15.2: Reações de oxidação e redução.
- 15.3: Pilhas.
- 15.4: Calculo de ddp.
- 15.5: Eletrólise
- 15.6: Lei de Faraday.