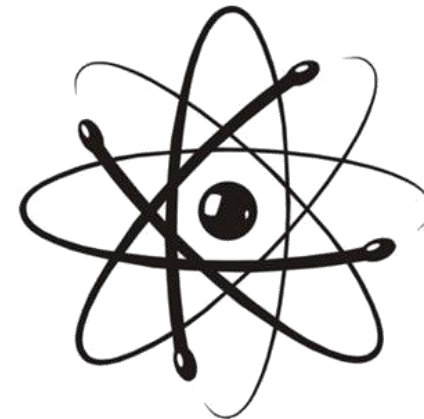


Óxidos Ácidos e Básicos

Prof. Francis Isotton
Química



Óxidos

Classificação/Nomenclatura

Óxidos iônicos/Básicos

1A, 2A, 3A, B 5A, 6A, 7A, H.

Óxidos Covalentes/Ácidos

4A, 5A, 6A, 7A, H

Óxidos Anfóteros/Iônicos

ZnO, Al_2O_3

Óxidos Neutros/Covalentes

NO, CO, N_2O

Óxidos

Óxidos iônicos (Básicos)

Na_2O : Óxido de sódio.

CaO : Óxido de cálcio.

MgO : Óxido de magnésio.

Óxidos

Óxidos Moleculares (Ácidos)

CO_2 : Dióxido de carbono.

SO_2 : Dióxido de enxofre.

SO_3 : Trióxido de enxofre.

Óxidos Ácidos e Básicos

Considere os seguintes óxidos:

I. MgO

II. CO

III. CO_2

IV. CrO_3

V. Na_2O

Os óxidos que, quando dissolvidos em água pura, reagem produzindo bases são

- a. apenas II e III.
- b. apenas I e V.
- c. apenas III e IV.
- d. apenas IV e V.
- e. apenas I e II.

Óxidos Ácidos e Básicos

Os derivados de petróleo e o carvão mineral utilizados como combustíveis podem conter enxofre, cuja queima produz dióxido de enxofre. As reações do dióxido de enxofre na atmosfera podem originar a chuva ácida. Sobre o sistema proposto, assinale o que for correto.

Dados: H = [Z = 1], S [Z = 16] e O [Z = 8].

- 01. A chuva ácida causa corrosão do mármore, do ferro e de outros materiais utilizados em monumentos e construções.
 - 02. Na atmosfera, o dióxido de enxofre reage com o oxigênio e se transforma em trióxido de enxofre (SO_3).
 - 04. O dióxido de enxofre e o trióxido de enxofre são óxidos básicos.
 - 08. O único ácido formado na atmosfera é o ácido sulfúrico (H_2SO_3).
 - 09. O ácido sulfúrico é classificado como ácido forte.
- Dê a soma dos números do itens corretos.