



TAREFA



Pratique os exercícios <complete e envie os exercícios dos slides abaixo (os exercícios faltantes)>

Orientações: Faça no caderno e envie em formato pdf (em um único arquivo). Menção de atitude – cumprimento de tarefas individuais

Funções - Inorgânicas

BASES

Nomenclatura

Hidróxido

+

de

Nome do cátion

Exemplo

Nox fixo

 Al(OH)_3

Hidróxido de Alumínio

Exemplo

Nox Variável

 CuOH

Hidróxido cuproso

Hidróxido de cobre I

MAIOR

ICO

MENOR

OSO

Usar nomenclatura ico ou oso

Exercício

Estes

Complete a tabela (formule ou dê o nome para as bases)

Fórmula

Nome do composto químico

 Ca(OH)_2

Hidróxido de Potássio

Hidróxido de Magnésio

 LiOH RbOH

Hidróxido Niqueloso

 Pb(OH)_2

Funções - Inorgânicas

BASES

Exercício

Complete a tabela (formule ou dê o nome para as bases)

Fórmula

Nome do composto químico

Estes

Hidróxido Titânico

 Ni(OH)_3

Usar nomenclatura ico ou oso

Hidróxido de Estrôncio

Hidróxido Mangânico

 Cr(OH)_3

Hidróxido de Mercúrio II

 Pb(OH)_2

Hidróxido Cromoso

Este

BASES

Exercício

Equacione a dissociação das bases:

NaOH

 H_2O

dissociação

 Na^+ + OH^-

Base

 H_2O

dissociação

Cátion

+ Hidroxila

 CsOH

+

 H_2O

dissociação

 Cs^+

+

 OH^- Al(OH)_3

+

 H_2O

dissociação

 Al^{3+}

+

 3OH^-

+

 H_2O

dissociação

 Au^+

+

Funções - Inorgânicas

BASES

Exercício

Equacione a dissociação das bases:

Estes

dissociação

Base

+

 H_2O

→

+

Cátion

+

Hidroxila

dissociação

+

 H_2O

→

 Hg^{+2}

+

dissociação

+

 H_2O

→

 $Ti(OH)_4$

+

dissociação

+

 H_2O

→

 $Co(OH)_3$

+

dissociação

+

 H_2O

→

 Zn^{2+}

+

dissociação

+

 H_2O

→

 $AgOH$

+

Classificação das bases

Nº de hidroxilas

Classificação

Exemplo

1

monobase

 $NaOH$

2

dibase

 $Ca(OH)_2$

3

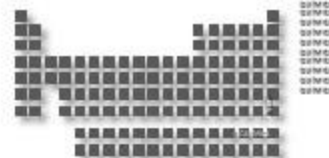
tribase

 $Fe(OH)_3$

4

tetrabase

 $Sn(OH)_4$



Carga Formal

Estes

CARGA FORMAL

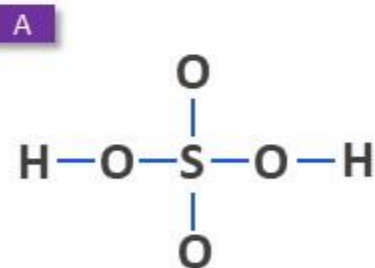
CARGA FORMAL

Exercício

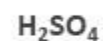
Identifique qual estrutura é mais estável e justifique pela separação dos os elétrons de forma igualitária e pela fórmula da Carga Formal



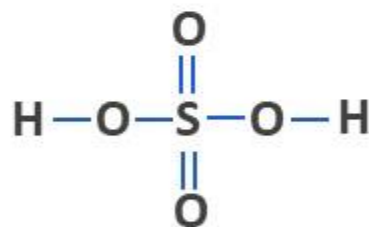
$$\text{CF} = \text{EV} - \left(\frac{\text{EL}}{2} + \text{ENL} \right)$$



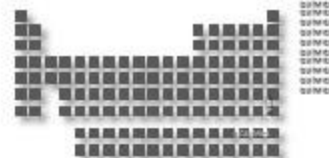
B



$$\text{CF} = \text{EV} - \left(\frac{\text{EL}}{2} + \text{ENL} \right)$$



Este



Carga Formal

Estes

CARGA FORMAL

Exercício

Identifique qual estrutura é mais estável e justifique pela separação dos os elétrons de forma igualitária e pela fórmula da Carga Formal

NO₂

$$CF = EV - \left(\frac{EL}{2} + ENL\right)$$

A

NO₂

$$CF = EV - \left(\frac{EL}{2} + ENL\right)$$

B

Este