ETESP

*QUÍNICA CORAL*

QUÍMICA GERAL

*A*TOMISTICA

ORBITAIS

CAMADA DE VALENCIA

SUBNI*V*EIS MAIS ENERGÉT*ICO*S

ETESP

CUYA GERAL

| ATOMÍSTICA

DISTRIBUIÇÃO ELETRÔNICA

**ORBITAL: é uma região de maior probabilidade**, com energias e formas distintas, onde o elétron pode ser encontrado.

Em cada orbital pode existir, no máximo 2 elétrons.

FTESP

**orbital**

**elétron**

**Orbital completo**

**Elétrons emparelhados**

| ATOMÍSTICA

-OOD

**Orbital semi-preenchido**

**Elétron desemparelhado**

Orbita vazi

**Orbita vazio**

**Primeiro o da esquerda com a seta para cima e depois o da direita com**

**Ordem de preenchimento de elétrons nos orbitais**

ETESP

**a seta para baixo**

DUMICA GERAL PROFESSOR JOTA | ESCOLA TECNICA ESTADLIAL DE ERO PAULO

ETESP

CUYA GERAL

| ATOMÍSTICA

*Dia*g*rama de Linus Pauling*

DISTRIBUIÇÃO ELETRÔNICA

**= 2e**

s = 2e

= 8e

p = 6e

L

282

200

M = 18e

**Orbitais do tipo S comporta até 2 e**

d = 10e

3

M

3

3s

3p6

3dio

v – 3 Z OO

452

4po

4do 4f14

Z O

N = 32e O = 32e

f = 14e.

**Orbitais do tipo p comporta até 6 e**

5

0

Subníveis

55*2*

*6*52

*5*p

6p

5d1o5fia

6dio

HETESP

P = 18e

Subcamadas

**Orbitais do tipo d comporta até 10 e**

*6*

P

O

Q = 8e

*7* Q

752 Jpg

**Orbitais do tipo f comporta até 14 e**

Orbitais do tipo f **comporta até 140** DIUUWID,

Niveis

Camadas

**A camada Kou nível 1 comporta até 2 elétrons e possui um** subnível se **um orbitals** IT |

| ATOMÍSTICA

**A camada Lou nível 2 comporta até 8 elétrons e possu**i um subnívels, um subnível p, um orbitals e 3 orbitais p

LE

D

**A camada Mou nível 3 comporta até 18 elétrons e possui** um subnívels, um subnívelp, um sulanmeld, um orbital s e 3 orbitais pe orbital

ETESP

DUMICA GERAL PROFESSOR JOTA | ESCOLA TECNICA ESTADUAL DE SHO PAULO

ETESP

CUYA GERAL

| ATOMÍSTICA

Reso*lução dos Exercíci*os

K

= 2e

DISTRIBUIÇÃO ELETRÔNICA

= 8e

M

= 18e

152

25

K=2e- L=le

N = 32e

O = 32e -

Na

|

152

252 2p

35!

K=2e- L=8e- M=le

P = 18e

**4d10**

**4114**

1.0.19

Q = 8e

o

552

50 Sp

saio Sdio

152

5

5

252

2p

352

3p6 45 **K=2e- L=8e- M=8e-**

d$311)

**N=le**

ما

6d1 600 تم

Rb

1s

2s

2p

352

3p6 452

3d104p6

35! **K=2e- L=8e- M=18e- N=8e- O-le-**

17.12.12.1.

**7**

**Q**

**78**

**7po**

55

152

252 2p6

352

3p6

452

3dlo

4p6

552 4dio

5p665! **K=2e- L=8e- M=18e- N=18 - 0=8e- P-le**

87

Fr

152 252 2p6

352

3p6 452

3dlo

4p6

552 4d105p6652

4914

5dlo

6pó

75!

| ATOMÍSTICA

**K=2e- L=8e-**

**M=18e-**

**N=18e- O=8e-**

**P=8e-**

**Q=1e**

D*ia*gr*ama Lineorde Linus Poulin*g 152 252 2p6 352 3p6 452 3dlo

4p6 552 4d10 5p6 652 4514 5dlo opó 752 5f14 6010 7p6

ETESP

QUIMICA GERAL PROFESSOR JOTA | ESCOLA TECNICA ESTADUAL DE SHO PALIO

ETESP

CUYA GERAL

| ATOMÍSTICA

DISTRIBUIÇÃO ELETRÔNICA

Camada de València

*A C*amada de València é a última camada de distribuição eletrônica de um átom*o*. Por ser a camada mais externa, também é a que fica mais distante do núcleo atômico.

Subnível mais externo

26Fe

152

15225

252

2p

352

3p6

452

3d

JETESP

152

252

26

352

3p6452

3dó

Subnível mais energético

| ATOMÍSTICA

subnível mais externo: o subnível mais externo é o que fica mais afastado do núcleo

Ferro-Fe

Número Atômico: 26

subnível mais energético: o subnível mais energético é o último a ser preenchido

ETESP

subnível mais externo = camada de valência

**Camada de València: 4s**, o Fe possui 2 elétrons na camada de valência.

QUIMICA GERAL PROFESSOR JOTA | ESCOLA TECNICA ESTADUAL DE SHO PALIO

ETESP

CUYA GERAL

| ATOMÍSTICA

DISTRIBUIÇÃO ELETRÔNICA

Partículas no núcleo: prótons e nêutrons

Partículas totais: prótons, nêutrons e elétrons

FTESP

| ATOMÍSTICA

ETESP

DUMICA GERAL PROFESSOR JOTA | ESCOLA TECNICA ESTADLIAL DE ERO PAULO

ΕΤΓΙΙ

l

a

curenes esu

| ATOMÍSTIC*A*

EEEEEE

ATENÇÃO

DISTRIBUIÇÃO ELETRONICA A tarefa Atomistica 2.1 será transferida para a tarefa Atomistica 3.1. Isto quer dizer que você deve anexar o seu arquivo na 3.1. A 2.1 será arquivada.

Motivos:

1o com a aula de hoje será possível realizar todos os exercicios, inclusive os que a princípio não eram pra fazer (3 e 4 da página 3 e 4). Ane**xe essa parte** também caso não tenha feito.

29 Agrupar as fotos em arquivo pdf. Montar no word ou em outro aplicativo e transforma-lo em pdf. Anexar na tarefa 3.1

TAREFA

Realiza os exercicios servidor (manuscrito folipdf

JETES P

Realize os exercícios <envie> [

manuscrito foto [pdf

VOLLSIWOLVI

Lembre-se, as tarefas devem ser manuscritas. Pode imprimir mas as respostas

de*v*erão ser manuscritas.

PUNCA SERAL PACFESSOREJOTA 350D. A TECHICA ESTADUAL DE SAO PAULD