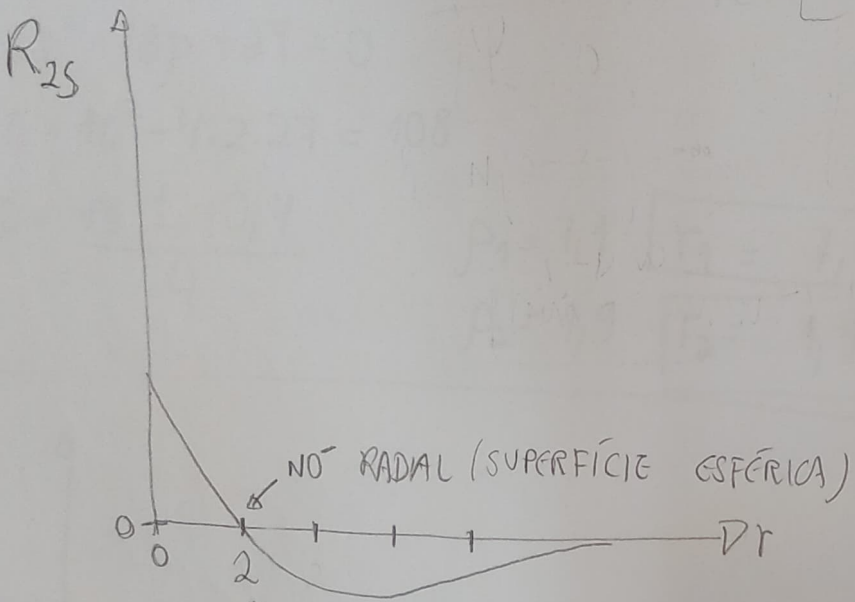


25

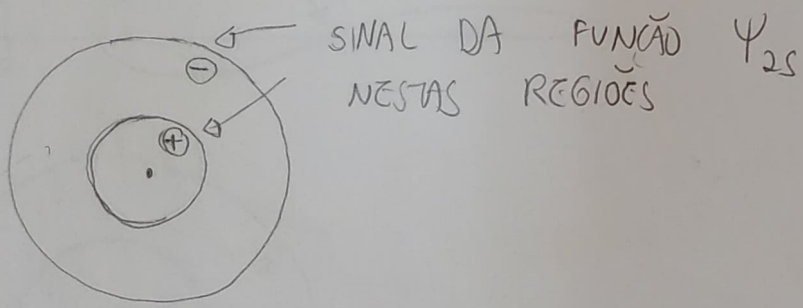
VIII

$$\Psi_{25} = R_{25} |Y(l=0; m_l=0)| = \frac{1}{2 \cdot 2^{1/2}} \left(\frac{z}{a_0}\right)^{3/2} (2-\rho) e^{-\rho/2} \cdot \frac{1}{(4\pi)^{1/2}}$$

ONDE $\rho = \frac{zr}{a_0}$



$|\Psi_{25}|^2 = \text{CTE}$



EX: QUAL É O VALOR DO RAIO DO NÓ RADIAL DO ORBITAL 2S?

$$R_{25} = \Psi_{25} = 0 = N(2-\rho) e^{-\rho/2} = 0$$

$\rho = \infty \Rightarrow$ NÃO É UM NÓ (A FUNÇÃO DE ONDA NÃO TROCA DE SINAL EM $r \rightarrow \infty$)
 $r = \infty$

OUTRA POSSIBILIDADE

$$(2-\rho) = 0$$

$$\rho = 2$$

$$\rho = \frac{zr}{a_0} = 2$$

$$r = \frac{2a_0}{z} = 2a_0$$

3S

$$\Psi_{3S} = R_{3S} Y(l=0; m_l=0) = \frac{2}{81 \cdot 3^{1/2}} \left(\frac{z}{a_0} \right)^{3/2} (27 - 18\rho + 2\rho^2) e^{-\rho/3} \frac{1}{(4\pi)^{1/2}}$$

$$\rho = \frac{zr}{a_0}$$

EX: NÓS

$$2\rho^2 - 18\rho + 27 = 0$$

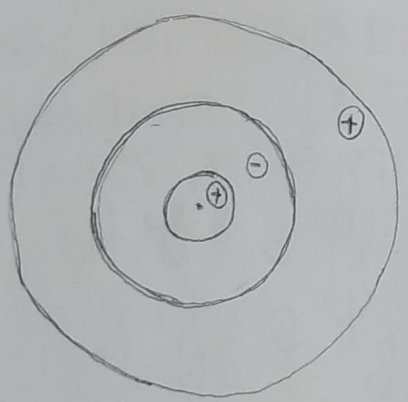
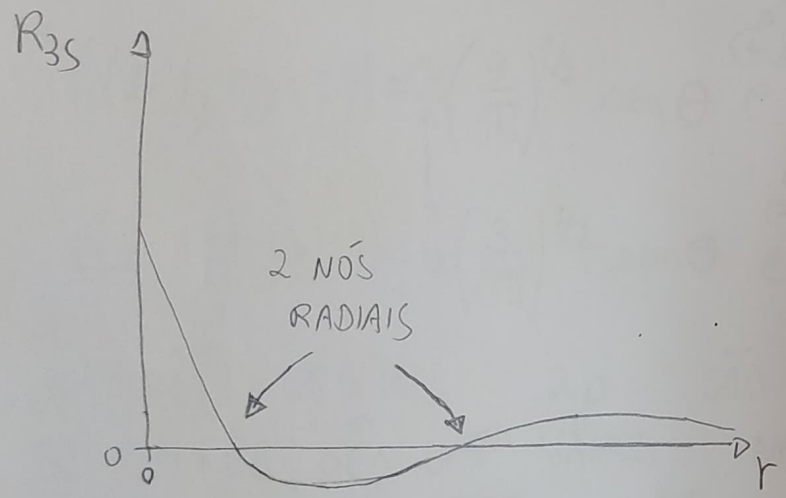
$$\Delta = 18^2 - 4 \cdot 2 \cdot 27 = 108$$

$$\rho = \frac{18 \pm 10,4}{4}$$

$$\rho_1 = 7,1 \quad r_1 = 7,1 a_0$$

$$\rho_2 = 1,9 \quad r_2 = 1,9 a_0$$

IGNORAR



ORBITAIS DO TIPO p

FUNÇÕES COMPLEXAS ~~COMPLEXAS~~ E FUNÇÕES REAIS

AS FUNÇÕES DO TIPO p_n QUE SURTEM COMO SOLUÇÃO DO ÁTOMO DO HIDROGÊNIO SÃO FUNÇÕES REAIS E COMPLEXAS:

$$R_{2p} = \frac{1}{2 \cdot 6^{1/2}} \left(\frac{z}{2a_0} \right)^{3/2} e^{-\rho/2}$$

PARA ORBITAIS p:

$$m_l = -1, 0, 1$$

$p = \frac{zr}{a_0}$

HA 3 ORBITAIS p PARA UM DADO n

$$Y(l=1; m_l=0) = \left(\frac{3}{4\pi} \right)^{1/2} \cos \theta$$

$$Y(l=1; m_l=+1) = \left(\frac{3}{8\pi} \right)^{1/2} \sin \theta e^{+i\phi}$$

$$Y(l=1; m_l=-1) = \left(\frac{3}{8\pi} \right)^{1/2} \sin \theta e^{-i\phi}$$

$$\Psi_{2p_0} = R_{2p} Y(l=1; m_l=0)$$

$$\Psi_{2p_{+1}} = R_{2p} Y(l=1; m_l=+1)$$

$$\Psi_{2p_{-1}} = R_{2p} Y(l=1; m_l=-1)$$

OS TRÊS ORBITAIS 2p SÃO DEGENERADOS NO ÁTOMO DE HIDROGÊNIO. VAMOS MOSTRAR QUE QUALQUER COMBINAÇÃO LINEAR DE UM OPERADOR DE AUTOFUNÇÕES DEGENERADAS DE \hat{H} TAMBÉM VAI SER UMA AUTOFUNÇÃO DE \hat{H} COM MESMO AUTOVALOR QUE AS FUNÇÕES DE PARTIDA:

$$\hat{H} \Psi_i = a \Psi_i$$

$$\hat{H} \Psi_j = a \Psi_j$$

VAMOS PROPOR UMA COMBINAÇÃO LINEAR GENEÉRICA:

$$\Psi = c_1 \Psi_i + c_2 \Psi_j$$

c_1 E c_2 : CONSTANTES ARBITRÁRIAS

ENTÃO, COMO \hat{H} É UM OPERADOR LINEAR:

$$\hat{H} \Psi = c_1 \hat{H} \Psi_i + c_2 \hat{H} \Psi_j = c_1 a \Psi_i + c_2 a \Psi_j = a (c_1 \Psi_i + c_2 \Psi_j)$$

• DESTA FORMA, PODEMOS COMBINAR AS FUNÇÕES DE ONDA IMAGINÁRIAS PARA OBTER FUNÇÕES DE ONDA REAIS:

$$\begin{cases} \Psi_{px} = -\frac{1}{2^{1/2}} (p_{+1} - p_{-1}) = -\frac{R_{2p}}{2^{1/2}} (Y_{+1} - Y_{-1}) \\ \Psi_{py} = -\frac{1}{i 2^{1/2}} (p_{+1} + p_{-1}) = -\frac{R_{2p}}{i 2^{1/2}} (Y_{+1} + Y_{-1}) \end{cases}$$

$$\begin{cases} Y_{+1} - Y_{-1} = -\left(\frac{3}{8\pi}\right)^{1/2} \sin\theta (e^{i\phi} + e^{-i\phi}) \\ Y_{+1} + Y_{-1} = -\left(\frac{3}{8\pi}\right)^{1/2} \sin\theta (e^{i\phi} - e^{-i\phi}) \end{cases}$$

• MAS ($e^{-i\phi} = (e^{i\phi})^*$):

$$e^{i\phi} = \cos\phi + i \sin\phi$$

$$e^{-i\phi} = \cos\phi - i \sin\phi$$

• ENTÃO:

$$\begin{cases} e^{i\phi} + e^{-i\phi} = \cancel{\cos\phi} + i \cancel{\sin\phi} + \cancel{\cos\phi} - i \cancel{\sin\phi} = 2 \cos\phi \\ e^{i\phi} - e^{-i\phi} = \cancel{\cos\phi} + i \cancel{\sin\phi} - \cancel{\cos\phi} + i \cancel{\sin\phi} = 2i \sin\phi \end{cases}$$

• DESTA FORMA:

$$\begin{cases} Y_{+1} - Y_{-1} = -\left(\frac{3}{8\pi}\right)^{1/2} \sin\theta \cdot 2 \cos\phi \\ Y_{+1} + Y_{-1} = -\left(\frac{3}{8\pi}\right)^{1/2} \sin\theta \cdot 2i \sin\phi \end{cases}$$

$$\begin{cases} \Psi_{px} = +\frac{R_{2p}}{2^{1/2}} \left(\frac{3}{8\pi}\right)^{1/2} \sin\theta \cdot 2 \cos\phi = \frac{1}{4\sqrt{2\pi}} \left(\frac{Z}{a_0}\right)^{3/2} \rho \sin\theta \cos\phi e^{-\rho/2} \\ \Psi_{py} = +\frac{R_{2p}}{i 2^{1/2}} \left(\frac{3}{8\pi}\right)^{1/2} \sin\theta \cdot 2i \sin\phi = \frac{1}{4\sqrt{2\pi}} \left(\frac{Z}{a_0}\right)^{3/2} \rho \sin\theta \sin\phi e^{-\rho/2} \end{cases}$$

$$\begin{cases} \Psi_{px} = \frac{1}{4\sqrt{2\pi}} \left(\frac{z}{a_0}\right)^{5/2} \cdot \boxed{r \cos\theta \cos\phi} e^{-\rho/2} = N x e^{-\rho/2} \\ \Psi_{py} = \frac{1}{4\sqrt{2\pi}} \left(\frac{z}{a_0}\right)^{5/2} \cdot \boxed{r \cos\theta \sin\phi} e^{-\rho/2} = N y e^{-\rho/2} \end{cases}$$

POIS

$$x = r \cos\theta \cos\phi$$

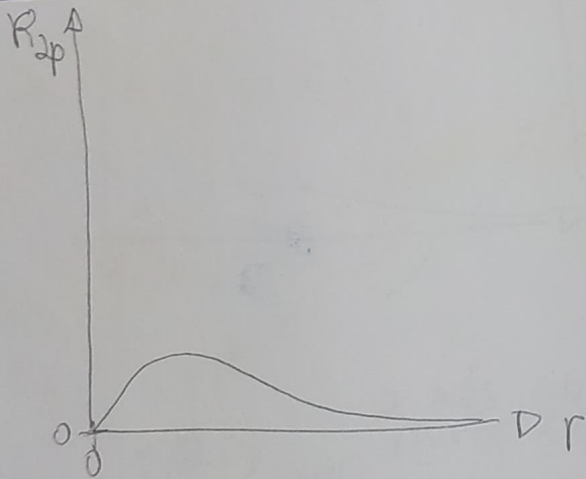
$$y = r \cos\theta \sin\phi$$

◦ ALÉM DISTO:

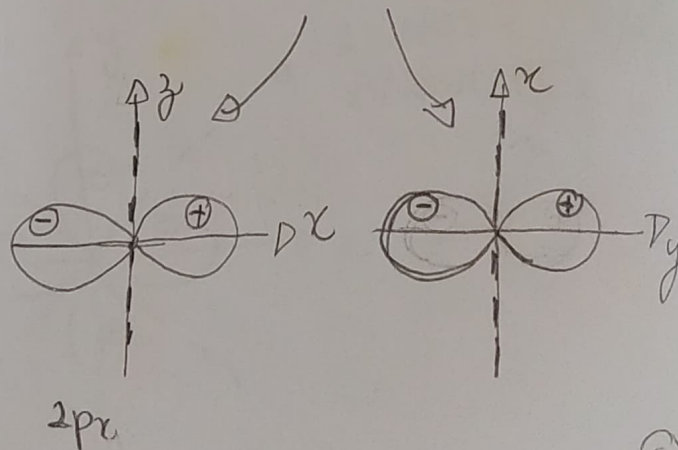
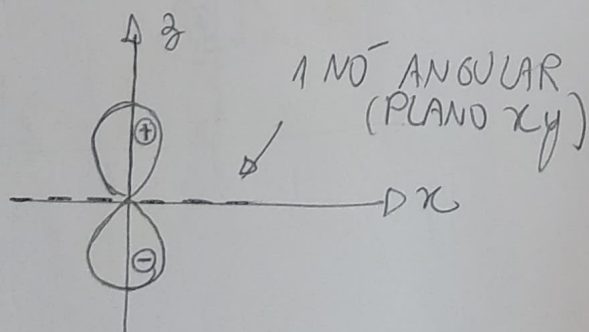
$$\Psi_{p_0} = \frac{1}{4\sqrt{2\pi}} \left(\frac{z}{a_0}\right)^{5/2} \cdot \boxed{r \cos\theta} e^{-\rho/2} = N z e^{-\rho/2} = \Psi_{p_z}$$

POIS $z = r \cos\theta$

2p



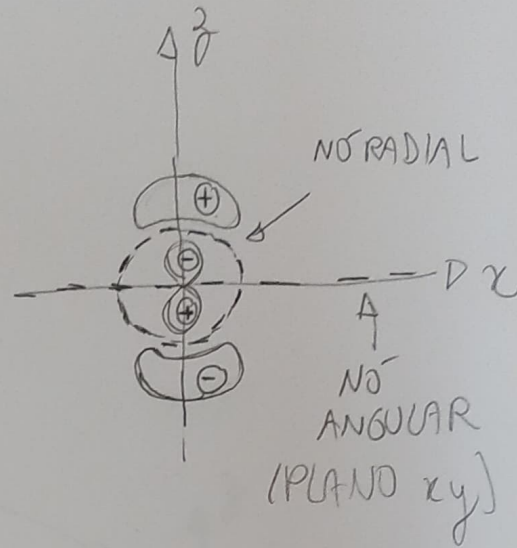
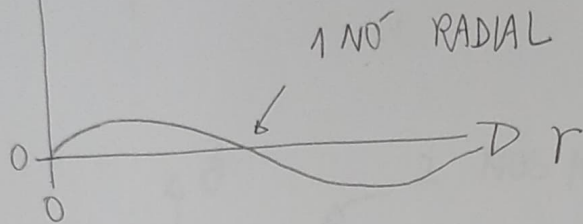
1 NO⁻ ANGULAR



2p_z

3p

R_{3p}



ORBITAIS DO TIPO d

NESTE CASO:

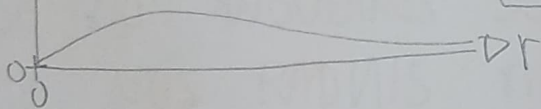
$$m_l = -2, -1, 0, 1, 2$$

HA 5 ORBITAIS d
PARA UM DADO n

NESTE CASO, TAMBÉM PODEMOS FAZER COMBINAÇÕES DAS FUNÇÕES IMAGINÁRIAS PARA OBTER FUNÇÕES REAIS

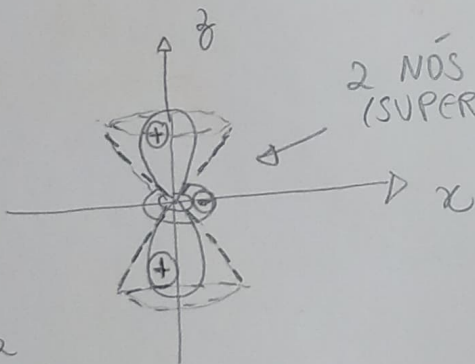
3d

R_{3d}



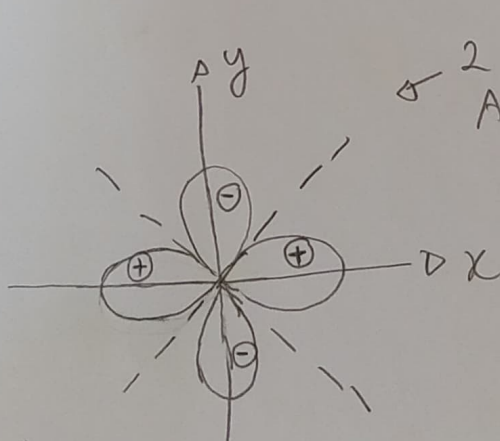
2 NÓS ANGULARES
(SUPERFÍCIES CÔNICAS)

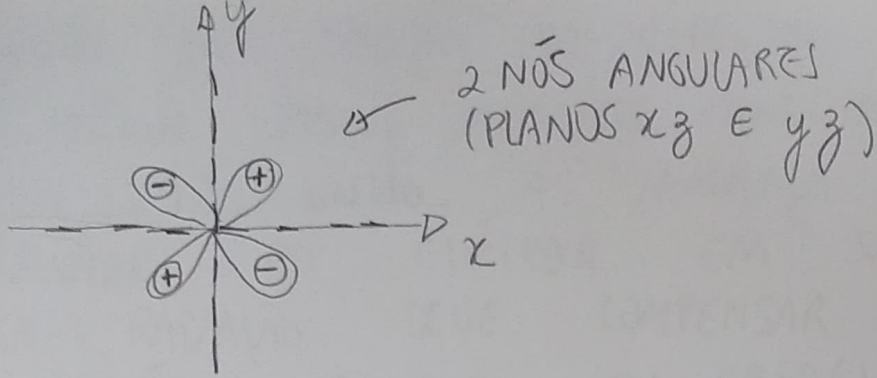
$3d_{z^2}$



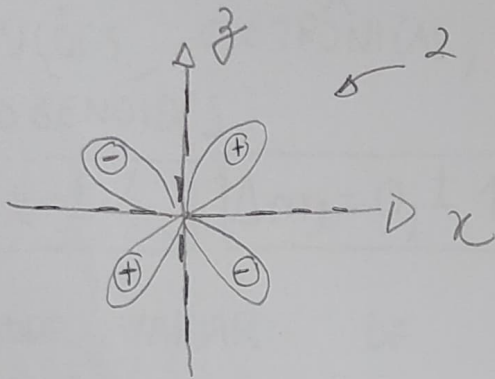
2 NÓS ANGULARES

$3d_{x^2-y^2}$

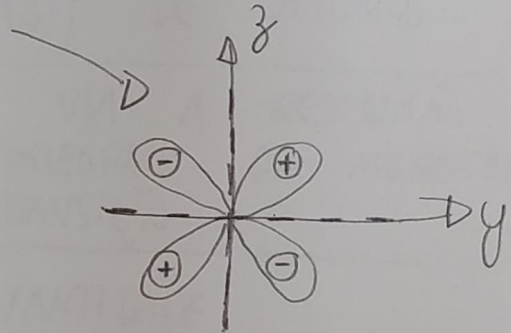




$3d_{xy}$



$3d_{xz}$



$3d_{yz}$

RESUMO:

Nº DE NÓS TOTAIS : $n-1$

Nº DE NÓS ANGULARES : l

Nº DE NÓS RADIAIS : $n-l-1$

REGRAS DE SELEÇÃO DO ESPECTRO ELETRÔNICO

• O FÓTON POSSUI MOMENTO ANGULAR INTRÍNSECO DE SPIN ($s=1$). ENTÃO, A MUDANÇA NO MOMENTO ANGULAR DO ELÉTRON EM UMA TRANSIÇÃO VIA RADIAÇÃO DEVE COMPENSAR O MOMENTO ANGULAR DO FÓTON EMITIDO OU ABSORVIDO. ASSIM, TEMOS AS SEGUINTE REGRAS DE SELEÇÃO PARA TRANSIÇÕES ELETRÔNICAS, VIA RADIAÇÃO, DE ÁTOMOS HIDROGENÓIDES:

$$\Delta l = \pm 1 \quad \Delta m_l = 0, \pm 1$$

← OBTIDAS VIA A RESOLUÇÃO DAS INTEGRAIS DO MOMENTO DE TRANSIÇÃO

• n PODE VARIAR DE QUALQUER QUANTIDADE

EX: $\Delta n = \pm 1$ SOMENTE

$$1s(0) \rightarrow 2p(-1, 0, 1)$$

$$2s(0) \rightarrow 3p(-1, 0, 1)$$

$$2p(0) \rightarrow \frac{1s(0)}{3s(0)} \rightarrow 3d(0), 3d(-1), 3d(1)$$