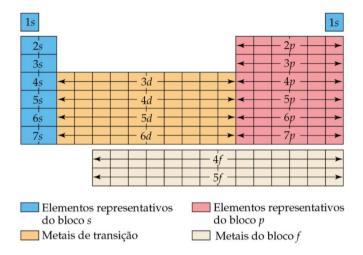
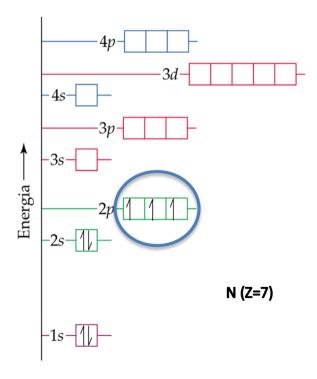


CONFIGURAÇÃO ELETRÔNICA E DISTRIBUIÇÃO ELETRÔNICA



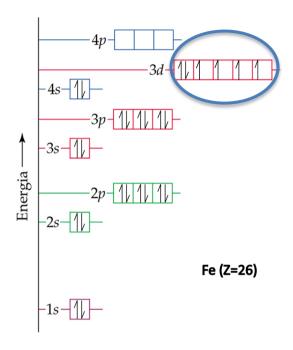
Exemplos:

Nitrogênio: 1s², 2s², 2p³



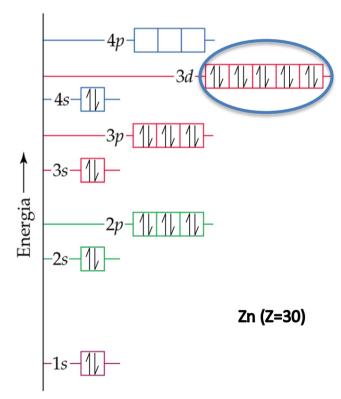
Nesse caso, o nitrogênio é paramagnético, já que tem 3 elétrons desemparelhados

Ferro: 1s², 2s², 2p⁶, 3s², 3p⁶, 3d⁶, 4s²



Nesse caso, o ferro é diamagnético, já que tem 4 elétrons desemparelhados

Zinco: 1s², 2s², 2p⁶, 3s², 3p⁶, 3d¹⁰, 4s²



Nesse caso, o zinco é diamagnético, já que todos os elétrons estão emparelhados

NOTAÇÃO DE CERNE DE GÁS NOBRE

1																		18
hidrogênio 1																		² He
1,0	2			legenda									13	14	15	16	17	
litio 3 Li	berilio 4 Be			número Sím	elemento atômico bolo	MAUÁ							boro 5 B	carbono 6 C	nitronánio N 14.0	oxigênio 8 O	flüor 9 F	nečnio 10 Ne
6,9 sódio 11	9,0 magnésio 12				e massa do								10,8 alumínio 13	12,0 silicio 14	fósforo 15	16,0 enxofre 16	19,0 cloro 17	20,2
Na 23,0	Mg 24,3		3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	AI 27,0	Si 28,1	P 31,0	S 32,1	CI 35,5	Ar
potássio 19 K 39,1	20 Ca 40,1		escândio 21 SC 45,0	titânio 22 Ti 47,9	vanádio 23 V 50,9	crômio 24 Cr 52,0	manganés 25 Mn 54,9	26 Fe	cobalto 27 Co 58,9	niquel 28 Ni 58,7	29 Cu 63,5	30 Zn	gálio 31 Ga 69,7	germánio 32 Ge 72,6	arsēnio 33 AS 74,9	selênio 34 Se 79,0	35 Br 79,9	criptônio 36 Kr 83,8
rubidio 37 Rb 85,5	estrôncio 38 Sr 87,6		itrio 39 Y 88,9	zircônio 40 Zr 91,2	nióbio 41 Nb 92,9	molibděnio 42 Mo 95,9	tecnécio 43 Tc (98)	rutênio 44 Ru 101,1	ródio 45 Rh 102,9	paládio 46 Pd 106,4	47 Ag 107,9	cádmio 48 Cd 112,4	Indio 49 In 114,8	estanho 50 Sn 118,7	antimônio 51 Sb 121,8	telúrio 52 Te 127,6	iodo 53 126,9	xenônio 54 Xe 131,3
césio 55 Cs 132,9	56 Ba 137,3	57-70	lutécio 71 Lu 175,0	háfnio 72 Hf 178,5	tántalo 73 Ta 180,9	tungstěnio 74 W 183,8	rênio 75 Re 186,2	ósmio 76 Os 190,2	iridio 77 Ir 192,2	platina 78 Pt 195,1	ouro 79 Au 197,0	mercúrio 80 Hg 200,6	tálio 81 TI 204,4	82 Pb 207,2	83 Bi 209,0	Po (209)	astato 85 At (210)	radônio 86 Rn (222)
frâncio 87 Fr (223)	rádio 88 Ra (226)	89-102	laurêncio 103 Lr (262)	rutherfördio 104 Rf (261)	důbnio 105 Db (262)	seabórgio 106 Sg (263)	bóhrio 107 Bh (264)	hássio 108 HS (265)	meitnério 109 Mt (268)	darmstádio 110 Ds (281)	roentgénio 111 Rg (272)	copernício 112 Cn (285)	nipônio 113 Nh (284)	fleróvio 114 FI (289)	moscóvio 115 MC (288)	livermório 116 Lv (293)	tenesalnio 117 TS (294)	oganessônio 118 Og (293)
			lantânio 57	cério 58	praseodimio	neodimio 60	promécio 61	samário 62	európio 63	gadolinio 64	térbio 65	disprésio 66	hálmio 67	érbio 67	túlio 67	itérbio 70]	
		•	La 138,9	Ce 140,1	Pr 140,9	Nd 144,2	Pm (145)	Sm 150,4	Eu 152,0	Gd 157,3	Tb 158,9	Dy 162,5	Ho 164,9	Er 167,3	Tm 168,9	Yb 173,1		
			89 AC (227)	tório 90 Th 232,0	protactinio 91 Pa 231,0	urânio 92 U 238,0	93 Np (237)	Pu (244)	americio 95 Am (243)	cúrio 96 Cm (247)	97 Bk (247)	califórnio 98 Cf (251)	einstênio 99 Es (252)	fermio 100 Fm (257)	mendelévio 101 Md (258)	nobélio 102 No (259)		

É possível escrever a configuração eletrônica dos elementos utilizando a Notação de Cerne de Gás Nobre, como por exemplo:

Nitrogênio: 1s², 2s², 2p³ **He:** 1s²

então, segundo a notação de Cerne: N: [He] 2s², 2p³

então, segundo a notação de Cerne: Zn: [Ar] 4s2, 3d10

Ferro: 1s², 2s², 2p⁶, 3s², 3p⁶, 3d⁶, 4s²

Ar: 1s², 2s², 2p⁶, 3s², 3p⁶

então, segundo a notação de Cerne: Fe: [Ar] 4s², 3d6



PROPRIEDADES MAGNÉTICAS

• PARAMAGNETISMO:

- ATRAÇÃO pelo campo magnético
- o possui elétrons DESEMPARELHADOS

• DIAMAGNETISMO:

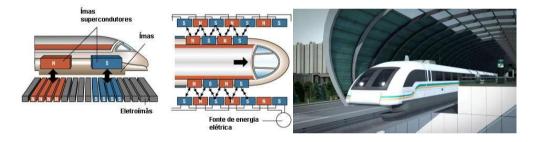
- o REPULSÃO pelo campo magnético
- o possui todos os elétrons EMPARELHADOS

FERROMAGNÉTICO

- o características iguais ao do paramagnetismo, mas são mais intensas
- o mesmo sem o campo magnético, pode manter a magnetização

Exemplos de aplicação das propriedades magnéticas:

• Levitação por repulsão magnética



• Levitação diamagnética



https://www.youtube.com/watch?v=u36QpPvEh2c&feature=youtu.be