

ordem crescente de energia

K → L → M → N → O → P → Q

camada eletrônica

distribuição eletrônica do íon Sódio (Na)

diagrama de Linus Pauling

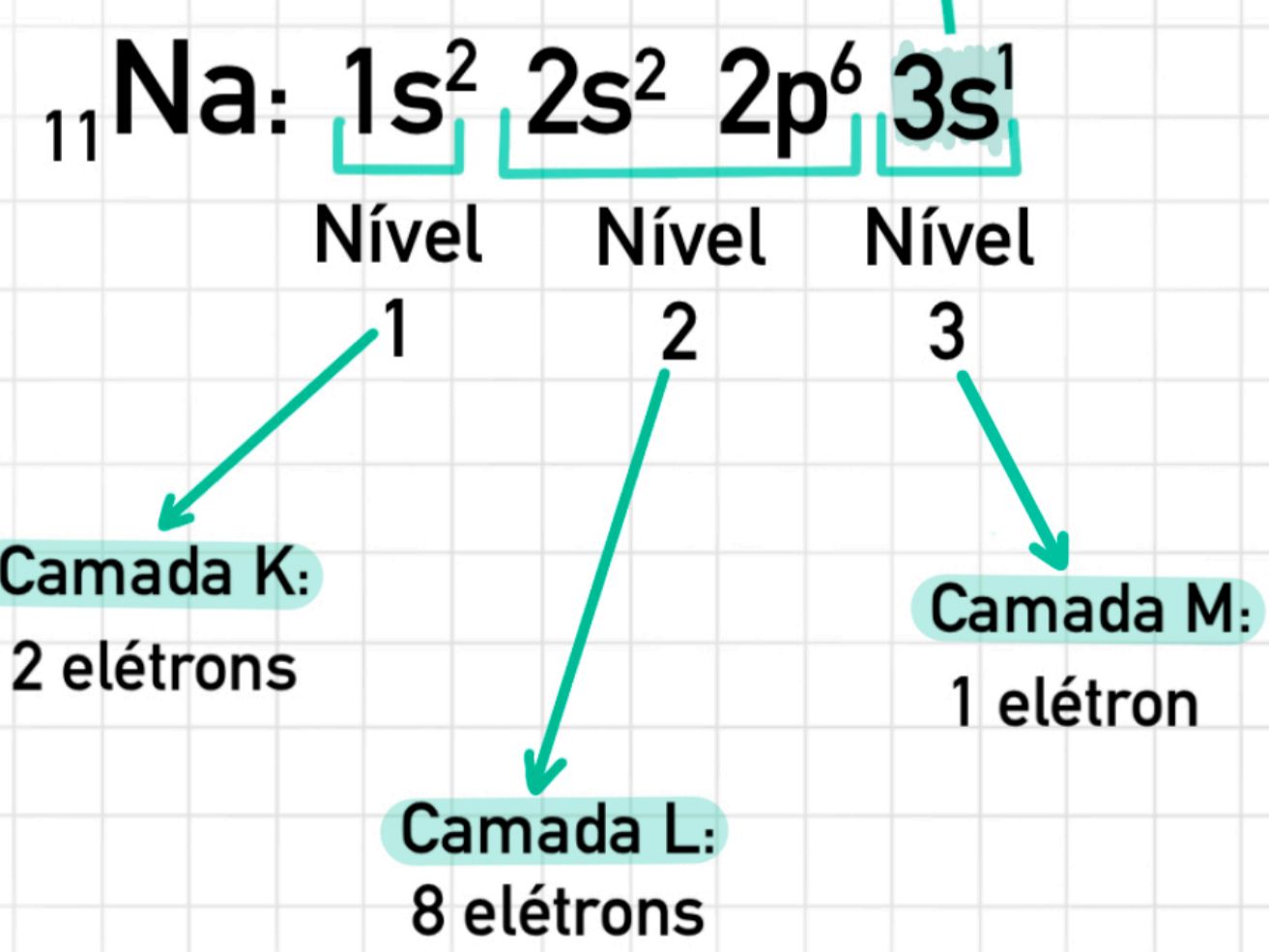
configuração de elétrons através de subníveis de energia

# DISTRIBUIÇÃO eletrônica



distribuição eletrônica do Sódio (Na)

subnível mais energético e mais externo



número máximo de elétrons	camada eletrônica	nível
2	K	1
8	L	2
18	M	3
32	N	4
32	O	5
18	P	6
8	Q	7

nível	subníveis
1	1s <sup>2</sup>
2	2s <sup>2</sup> 2p <sup>6</sup>
3	3s <sup>2</sup> 3p <sup>6</sup> 3d <sup>10</sup>
4	4s <sup>2</sup> 4p <sup>6</sup> 4d <sup>10</sup> 4f <sup>14</sup>
5	5s <sup>2</sup> 5p <sup>6</sup> 5d <sup>10</sup> 5f <sup>14</sup>
6	6s <sup>2</sup> 6p <sup>6</sup> 6d <sup>10</sup>
7	7s <sup>2</sup>