




A.9 *Escriu la configuració electrònica dels elements següents en el seu estat fonamental, utilitzant el diagrama de cel·les. Indica el nombre d'electrons desaparellats de cada element: H, He, Li, C, N, F i Ne.* Nombre atòmic H=1, He=2, Li=3, C=6, N=7, F=9, Ne=10


[H] 1s¹

1 electró desaparellat


[He] 1s²


0 electrons desaparellats

[Li] 1s² 2s¹

1 electró desaparellat

[C] 1s² 2s² 2p²

2 electrons desaparellats

[N] 1s² 2s² 2p³

3 electrons desaparellats

[F] 1s² 2s² 2p⁵

1 electró desaparellat

[Ne] 1s² 2s² 2p⁶

0 electrons desaparellats