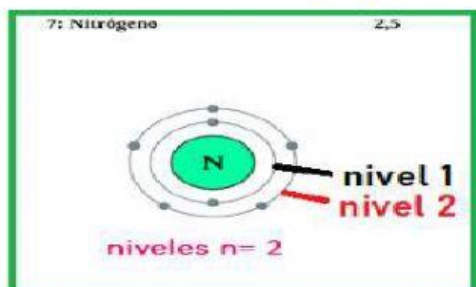


En cada átomo indica el número de niveles ($n=$), el número de electrones (e^-) y el número de electrones de valencia (e^- de valencia). (Dibuja en cuaderno las estructuras). Ejemplo:



8: Oxígeno 2,6	11: Sodio 2,8,1	9: Flúor 2,7
niveles $n=$	niveles $n=$	niveles $n=$
electrones $e-=$	electrones $e-=$	electrones $e-=$
e- de valencia (ultima capa) =	e- de valencia (ultima capa) =	e- de valencia (ultima capa) =

6: Carbono 2,4	14: Silicio 2,8,4	2: Helio 2
niveles $n=$	niveles $n=$	niveles $n=$
electrones $e-=$	electrones $e-=$	electrones $e-=$
e- de valencia (ultima capa) =	e- de valencia (ultima capa) =	e- de valencia (ultima capa) =