

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 (última capa) =	$e-$ de valencia (última capa) =	$e-$ de valencia (última 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 (última capa) =	$e-$ de valencia (última capa) =	$e-$ de valencia (última capa) =