



Molécule	H <sub>2</sub> O	
Atomes	H	O
Structure électronique	(K) <sup>1</sup>	(K) <sup>2</sup> (L) <sup>6</sup>
Nombre d'électrons sur la couche externe	1	6
Structure électronique du gaz rare le plus proche	(K) <sup>2</sup>	(K) <sup>2</sup> (L) <sup>8</sup>
Nombre de liaisons covalentes que l'atome doit former	2-1 = 1	8 - 6 = 2
Nombre de doublets non liants autour de chaque atome	$\frac{1-1}{2} = 0$	$\frac{6-2}{2} = 2$
Repartir les doublets liants et non liants pour respecter la règle de l'octet ou du duet		

Molécule	CO <sub>2</sub>	
Atomes		
Structure électronique		
Nombre d'électrons sur la couche externe		
Structure électronique du gaz rare le plus proche		
Nombre de liaisons covalentes que l'atome doit former		
Nombre de doublets non liants autour de chaque atome		
Repartir les doublets liants et non liants pour respecter la règle de l'octet ou du duet		