

Atome	Symbole	Configuration	Combien d'électron manque-t-il pour acquérir une couche électronique externe identique à celle du gaz rare qui le suit dans le tableau périodique ?	Combien d'électron met-il en commun pour former des liaisons ?	Combien d'électrons ne participent pas à des liaisons de valence ?	Comment expliquer le schéma de Lewis ?
Azote	N	$1s^2 2s^2 2p^3$	Pour atteindre $2p^6$ il en manque 3.	Il va donc former 3 liaisons pour « gagner » lors de la mise en commun 3 électrons supplémentaires.	Il possède 5 électrons de valence, ($2s^2 2p^3$), en utilise 3 ; il en reste $5 - 3 = 2$	 <p>Trois doublets liants et un doublet non liant.</p>
Hydrogène	H	$1s^1$				
Carbone	C	$1s^2 2s^2 2p^2$				
Oxygène	O	$1s^2 2s^2 2p^4$				