

Schéma de Lewis

❑ Visionner la vidéo C04_VID_schema-Lewis (vidéo Hachette 2019)

Répondre aux questions suivantes :

1. Que représente un trait entre deux atomes dans l'écriture d'une molécule ?
2. Que rajoute-t-on dans la représentation de Lewis par rapport aux molécules que vous avez représenté précédemment?
3. Que faut-il vérifier pour savoir si l'écriture de Lewis d'une molécule est correcte ou non ?

- Dans la liste des 20 molécules distribuée par le professeur :
 - Barrer en rouge toutes les molécules qui ne respectent pas la règle de stabilité
 - Faire une petite croix en vert à côté des molécules dont les atomes ne forment pas le bon nombre de liaisons.
 - Combien reste-t-il de molécules correctement écrites?

Pour aller plus loin : Dans certains cas, les atomes d'une molécule respectent la règle de stabilité mais n'ont pas le bon nombre de liaisons ou de doublets non liants. Ces atomes possèdent alors une charge positive + ou une charge négative -. Si l'atome possède un doublet non liant de plus que prévu, il portera une charge négative. Si l'atome possède un doublet non liant de moins que prévu, il portera une charge positive

- Corriger les molécules avec une croix verte pour qu'elles soient correctes. ATTENTION, si la somme des charges n'est pas nulle, on ne parle plus de molécule mais d'ion