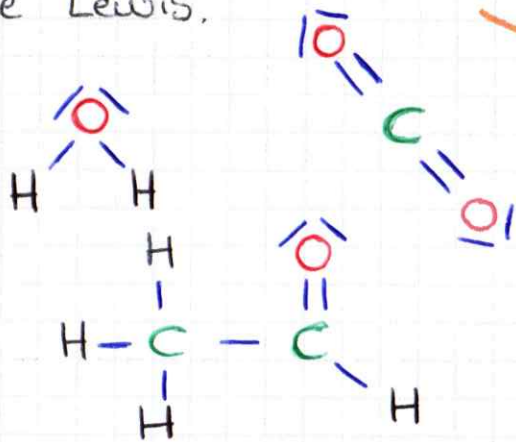


En représentant tous les doublets liants et non-liants et en respectant la règle du duet/octet pour chaque atome on obtient la représentation de Lewis.

ex:



Formule de Lewis

Condition de stabilité

Stabilité des éléments

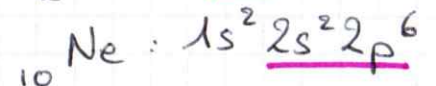
@lapommedisaac

On vise la structure des gaz rares

→ 2 ou 8 e^- sur la couche de valence

(= règle du duet ou de l'octet)

ex:



Formation d'une molécule

Mimélisme

Formation d'un ion

Atome	CE	Règle	e^- manquant	
${}_1\text{H}$	$1s^1$	duet	1	$\text{H}\cdot$
${}_6\text{C}$	$1s^2 2s^2 2p^2$	octet	4	$\cdot\ddot{\text{C}}\cdot$
${}_7\text{N}$	$1s^2 2s^2 2p^3$	octet	3	$\cdot\ddot{\text{N}}\cdot$
${}_8\text{O}$	$1s^2 2s^2 2p^4$	octet	2	$\cdot\ddot{\text{O}}\cdot$

Les ions monoatomiques sont formés pour respecter la règle de l'octet ou du duet

