

EXERCICE 21 p 72 (niveau 1-2)

colonne	1	2	13	14	15	16	17	18
	$\boxed{\text{H} \cdot}$							$\boxed{ \text{He} }$
	$\boxed{\text{Li} \cdot}$	$\boxed{\cdot\text{Be} \cdot}$	$\boxed{\cdot\text{B} \cdot}$	$\boxed{\cdot\text{C} \cdot}$	$\boxed{ \text{N} \cdot }$	$\boxed{ \text{O} \cdot }$	$\boxed{ \text{F} \cdot }$	$\boxed{ \text{Ne} }$
	$\boxed{\text{Na} \cdot}$	$\boxed{\cdot\text{Mg} \cdot}$	$\boxed{\cdot\text{Al} \cdot}$	$\boxed{\cdot\text{Si} \cdot}$	$\boxed{ \text{P} \cdot }$	$\boxed{ \text{S} \cdot }$	$\boxed{ \text{Cl} \cdot }$	$\boxed{ \text{Ar} }$

1. La structure de Lewis des atomes nous donne :

atomes	H	O	N	C
Valence	1	2	3	4

2.

atomes	H	O	N	C
Doublets non-liants	0	2	1	0

EXERCICE 25 p 73 (niveau 1-2)

Dioxyde de carbone : $\text{O}=\text{C}=\text{O}$

Cyanure d'hydrogène : $\text{H}-\text{C}\equiv\text{N}$

Ammoniac : $\begin{array}{c} \text{H} \\ | \\ \text{H}-\text{N} \\ | \\ \text{H} \end{array}$

Méthanol : $\text{O}=\text{C} \begin{array}{l} \text{H} \\ \text{H} \end{array}$