



NOM :

INTERROGATION

- 1) Quelle est la principale propriété des gaz rares ? *1pt*
.....
.....
- 2) Les autres atomes, qui ne sont pas stables lorsqu'ils sont isolés, suivent des règles leur permettant d'acquérir de la stabilité. Comment s'appellent ces règles ? *1pt*
.....
.....
- 3) Soit l'atome de lithium ($Z=3$) et l'atome d'aluminium ($Z=13$).
 - a. Donnez la structure électronique de ces deux atomes. *2pts*
.....
 - b. A quelle règle obéit le lithium ? A quelle règle obéit l'aluminium ? *1pt*
.....
 - c. De quel gaz rare va se rapprocher le lithium ? et l'aluminium ? *1pt*
.....
 - d. Justifiez alors le nom que l'on a donné au deux règles de stabilité. *2pts*
.....
.....

Données : Hélium He ($Z=2$) ; Néon Ne ($Z=10$) ; Argon Ar ($Z=18$)

- 4) Pour respecter les règles de stabilité, les atomes peuvent se lier à d'autres atomes et former des liaisons covalentes. Expliquez en quoi consiste une liaison covalente. *2pts*
.....
.....
.....

NOM :

INTERROGATION

- 1) Quelle est la principale propriété des gaz rares ? *1pt*
.....
.....
- 2) Les autres atomes, qui ne sont pas stables lorsqu'ils sont isolés, suivent des règles leur permettant d'acquérir de la stabilité. Comment s'appellent ces règles ? *1pt*
.....
.....
- 3) Soit l'atome de lithium ($Z=3$) et l'atome d'aluminium ($Z=13$).
 - a. Donnez la structure électronique de ces deux atomes. *2pts*
.....
 - b. A quelle règle obéit le lithium ? A quelle règle obéit l'aluminium ? *1pt*
.....
 - c. De quel gaz rare va se rapprocher le lithium ? et l'aluminium ? *1pt*
.....
 - d. Justifiez alors le nom que l'on a donné au deux règles de stabilité. *2pts*
.....
.....

Données : Hélium He ($Z=2$) ; Néon Ne ($Z=10$) ; Argon Ar ($Z=18$)

- 4) Pour respecter les règles de stabilité, les atomes peuvent se lier à d'autres atomes et former des liaisons covalentes. Expliquez en quoi consiste une liaison covalente. *2pts*
.....
.....
.....