

Nom:..... Prénom:..... Classe:..... Date:

Le tableau périodique

✔ Objectifs

- ☐ Configuration électronique (1s, 2s, 2p, 3s, 3p) d'un atome à l'état fondamental et position dans le tableau périodique (blocs s et p). Électrons de valence. Familles chimiques.
- ☐ Déterminer la position de l'élément dans le tableau périodique à partir de la donnée de la configuration électronique de l'atome à l'état fondamental.
- ☐ Déterminer les électrons de valence d'un atome ($Z \leq 18$) à partir de sa configuration électronique à l'état fondamental ou de sa position dans le tableau périodique.
- ☐ Associer la notion de famille chimique à l'existence de propriétés communes et identifier la famille des gaz nobles.

👤 Classe

2nde

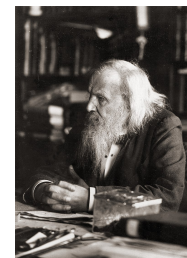
🕒 Durée

1,5 h

⚠ Ne pas remplir les documents tout de suite. Des questions sont dédiées à cette tâche.

📄 Document 1: Tableau périodique

Le classement des éléments chimiques a été initié par le chimiste russe Dmitri Mendeleïev en 1869. Depuis, il a connu de nombreux réajustements. Le tableau périodique des éléments représente **tous les éléments chimiques**, ordonnés par numéro atomique Z **croissant** et organisés en fonction de leur **configuration électronique** (voir document 2).



📄 Document 2: Configuration électronique

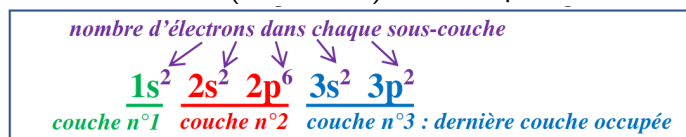
Un atome est **électriquement neutre**: il possède Z protons dans son noyau et aussi Z électrons dans son cortège électronique. Les électrons d'un atome se répartissent dans des **couches électroniques**, repérées par un numéro noté n ($n = 1, 2, 3, \dots$). Chaque couche se découpe en **sous-couches** contenant un nombre limité d'électrons. Elles sont repérées par une lettre : « s » ou « p » (il en existe d'autres mais qui ne seront pas nécessaires pour cette année).

Couche	1	2		3	
Sous-couche	1s	2s	2p	3s	3p
Nombre maximal d'électrons					

La configuration électronique d'un atome indique la répartition des électrons dans les différentes couches et sous-couches. Pour ne pas confondre le nombre d'électrons avec le numéro de la couche, on écrit le nombre d'électrons dans une sous-couche en haut à droite de la sous-couche, comme une puissance.

Exemple: La sous-couche $3p^2$ contient 2 électrons.

Configuration électronique du silicium ($Z = 14$). Il possède donc 14 électrons à placer:



Document 3: Les électrons de valence

La dernière couche qui contient des électrons est appelée **couche externe**. Les électrons contenus dans cette couche externe sont les **électrons de valence**. Ce sont eux qui interviennent lors des réactions chimiques.
Exemple: Le silicium possède $2 + 2 = 4$ électrons de valence situés dans la couche $n^{\circ}3$ ($3s^2 3p^2$).

Document 4: Les gaz nobles

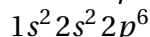
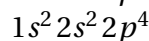
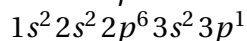
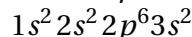
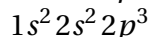
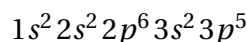
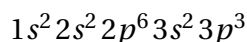
Les **gaz nobles**, autrefois appelés « gaz rares », sont les éléments chimiques de la **dernière colonne** du tableau périodique. Il existe à l'état naturel six gaz nobles : l'hélium He, le néon Ne, l'argon Ar, le krypton Kr, le xénon Xe et le radon Rn.

L'argon est le gaz noble le plus présent dans notre atmosphère (0,93%), c'est le troisième gaz entrant dans la composition de notre atmosphère. Aussi l'appellation de gaz rares autrefois courante est-elle peu appropriée !

Ces gaz ont la particularité d'être très peu réactifs, on dit qu'ils sont **stables**. On les a longtemps nommés « gaz inertes » (ne réagissant pas) avant que l'on ne découvre des molécules composées de xénon et de krypton.

1 Comment le tableau périodique est-il construit ?

1. Les configurations électroniques manquantes dans le tableau périodique (table 1, sur la page suivante) sont fournies ci-dessous. Recopier chaque configuration dans la case correspondante¹.



2. En analysant les configurations électroniques du tableau périodique, compléter le tableau du document 2 (sur la première page) en y indiquant le nombre maximal d'électrons pour chaque sous-couche.



- Cliquer sur l'animation suivante: https://labosims.org/animations/couches_electroniques_2019_lite/couches_electroniques.html.
- Cliquer sur l'argon (symbole : Ar) et placer les électrons sur les différentes sous-couches. Attention ! Il faut placer chaque électron bien au centre de chaque case. Vérifier la réponse aux deux questions précédentes.

3. Combien d'électrons de valence possède l'atome **O** ? L'atome **S** ?

.....

4. Combien d'électrons de valence possède l'atome **H** ? L'atome **Li** ? L'atome **Na** ?

.....

¹Ce TP est basé sur le travail de Mme Fasseu du lycée Watteau.

Famille Période	1	2	3	4	5	6	7	8
1	H Z = 1 1s¹							He Z = 2 1s²
2	Li Z = 3 1s²2s¹	Be Z = 4 	B Z = 5 1s²2s²2p¹	C Z = 6 1s²2s²2p²	N Z = 7 	O Z = 8 	F Z = 9 1s²2s²2p⁵	Ne Z = 10
3	Na Z = 11 1s²2s²2p⁶ 3s¹	Mg Z = 12 	Al Z = 13 	Si Z = 14 1s²2s²2p⁶ 3s²3p²	P Z = 15 	S Z = 16 1s²2s²2p⁶ 3s²3p⁴	Cl Z = 17 	Ar Z = 18 1s²2s²2p⁶ 3s²3p⁶
Nombre d'électrons de valence								

Table 1: Tableau périodique des éléments simplifié

5. Compléter la dernière ligne du tableau périodique en indiquant le nombre d'électrons de valence contenus dans les éléments d'une même colonne (sauf pour **He**).
6. Quel est le point commun des éléments appartenant à une même colonne ? (Sauf pour **He**)
-
-
7. Indiquer le nombre de couches électroniques occupées pour l'atome **B**, pour l'atome **C** et pour l'atome **N**.
-
-
8. Indiquer le nombre de couches électroniques occupées pour l'atome **Mg**, pour l'atome **Al** et pour l'atome **Si**.
-
-
9. Quel est le point commun des éléments appartenant à une même ligne ?
-
-
10. Justifier la position de l'atome **B**:
- 3^{ème} colonne car
 -
 -
 - 2^{ème} ligne car
 -
 -
11. Voici la configuration électronique d'un atome inconnu (même s'il suffit de regarder dans le tableau précédent pour l'identifier...) : $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$. Expliquer comment prévoir dans quelle colonne et dans quelle ligne cet atome va se placer en utilisant sa configuration électronique.
-
-
-
- Le bloc *s* correspond aux atomes dont la dernière sous-couche occupée est une sous-couche *s*. Le bloc *p* correspond aux atomes dont la dernière sous-couche occupée est une sous-couche *p*.
12. Surligner ou colorier d'une couleur les atomes du bloc *s*, puis ceux du bloc *p* avec une autre couleur. Compléter la légende suivante :

Bloc <i>s</i>	Couleur:
Bloc <i>p</i>	Couleur:

13. Quel est le problème avec l'hélium dans ce classement ?

.....
.....

2 Les familles chimiques

14. Expliquer pourquoi les appellations de « gaz inertes » et de « gaz rares » ont été progressivement abandonnées au profit de « gaz nobles ».

.....
.....
.....

15. Réécrire la configuration électronique des trois premiers gaz nobles (He / Ne / Ar).

.....
.....
.....

16. Compléter les cases vides du tableau suivant :

Gaz noble	Hélium	Néon	Argon	Krypton	Xénon	Radon
Configuration électronique de la couche externe				$4s^2 4p^6$	$5s^2 5p^6$	$6s^2 6p^6$
Nombre d'électrons de valence						

17. À l'exception de l'hélium, que constate-t-on sur le nombre d'électrons de valence ?

.....
.....

18. Peut-on encore ajouter des électrons sur les sous-couches de la couche externe des gaz nobles ?

.....
.....

19. Faire une recherche internet afin d'indiquer le nom des atomes appartenant à la famille des alcalins. Où se trouve cette famille dans le tableau périodique ?

.....
.....

20. Faire une recherche internet afin d'indiquer le nom des atomes appartenant à la famille des halogènes. Où se trouve cette famille dans le tableau périodique ?

.....

3 Activité numérique Python

On souhaite créer une fonction qui permet d'obtenir la configuration électronique d'un atome à partir de son numéro atomique. On pourra se connecter à *Capytale* en cliquant sur le qr-code ci-contre: <https://capytale2.ac-paris.fr/web/c/64bc-3801999>



```

1 # Entrées
2 # demande de numéro atomique
3 Z = int(input('Entrer le numéro atomique Z = '))
4
5 # calcul des couches électroniques
6 if Z <= 2:
7     couches = " 1s" + str(Z)
8 elif Z <= 4:
9     couches = " 1s" + str(2) + " 2s" + str(Z-2)
10 elif Z <= 10:
11     couches = " 1s" + str(2) + " 2s" + str(2) + " 2p" + str(Z-4)
12 elif Z <= 12:
13     couches = " 1s" + str(2) + " 2s" + str(2) + " 2p" + str(6) + " 3s" + str(Z-10)
14 elif Z <= 18:
15
16 else :
17     couches = "Ce calcul est limité à des numéros atomiques inférieur ou égal à 18."
18
19 print(couches)

```

21. Compléter la ligne cachée (ligne 15).

.....

22. Qu'affichera la fonction pour $Z = 6$?

.....

23. Jusqu'à quel numéro atomique la fonction peut-elle aller ?

.....

24. Utiliser la fonction pour vérifier les configurations électroniques de la première question.