

1. Qu'est-ce que Mendeleïev a fait ?

Il a créé la version du tableau périodique qu'on utilise aujourd'hui

2. Nommez deux métaux. Fe, Ag, Cu, Na, Ca

3. Nommez deux non-métaux. H, B, O, N, F, He

4. Nommez deux métalloïdes. Si, B, Al, As, Ge

5. Expliquez la différence entre une période et un groupe dans le tableau périodique.

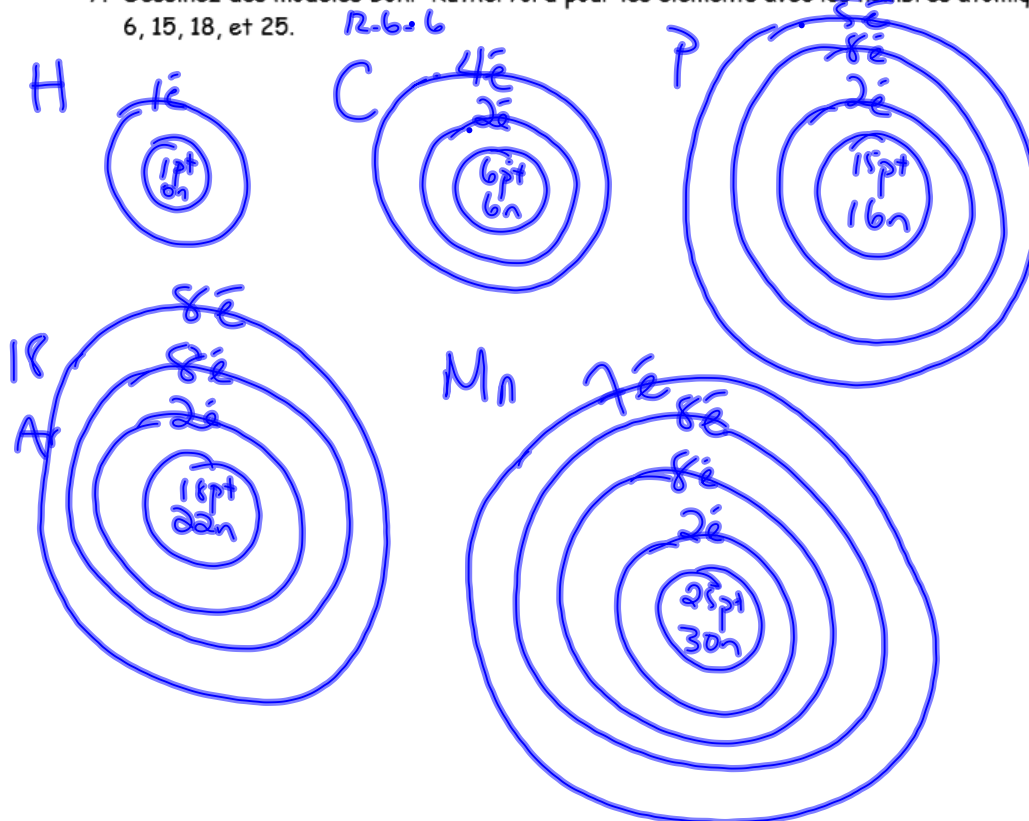
une période ←→ Une rangée
un groupe / une famille ↓ colonne

6. Complétez le tableau suivant en faisant une liste de quatre propriétés des métaux et des non-métaux.

Propriétés des métaux	Propriétés des non-métaux
1. Solide sauf <u>Hg</u>	1. liquide, solide, gaz
2. un bon conducteur thermique	2. ne sont pas des bons conducteurs
3. un bon conducteur électrique	3. non-brillants
4. brillants	4. fragiles

ductiles, malliables

7. Dessinez des modèles Bohr-Rutherford pour les éléments avec les nombres atomiques 1, 6, 15, 18, et 25.



8. Décrivez quatre propriétés de chacun des familles suivantes :

A) Les gaz rares :

Sont des gaz, ne réagissent pas, sont stables et ont des couches de valence complètes/remplies

B) Les métaux alcalins :

famille 1, très réactifs, réagissent facilement avec l'eau et l'air, ont 1

C) Les halogènes :

famille 7/m 17, réagissent très facilement, contiennent un solide, liquide ou gaz. 7 électrons dans la couche de valence.

D) Les métaux alcalino-terreux :

famille 2, réagissent facilement, utilisés dans les feux d'artifice.

9. Quel est le nombre maximum d'électrons dans les quatre premiers niveaux d'énergie ?

2, 8, 18, 32