Leçon 6

This lesson is a review of the work we did from the beginning of the year. Please answer right on this sheet and submit on Teams or via email. Although Teams is easier for me. You may use your notebook to find the answers. Please return no later than the end of the day on Monday.

**Réponds les questions suivantes**, cherche pour les réponses dans ton cahier si tu as besoin.

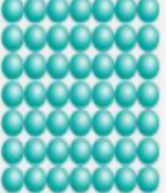
**Questions :**

1. La Théorie des Particules nous dit 5 choses :
2. Tout est fait de \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.
3. Les \_\_\_\_\_\_\_\_\_sont toujours en mouvement.
4. Différentes substances sont faites de Différents \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.
5. Entre les particules il y a une \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.
6. Il y a une force entre les \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.
7. Identifie si les images sont un **solide**, un **liquide**, un **gaz** ou le **plasma**.

A picture containing vegetable

Description automatically generated Chart, scatter chart

Description automatically generated

 A picture containing chart

Description automatically generated

1. Qu’est-ce que le Plasma ? Quelle est la différence entre le plasma et un gaz ?
2. Donne des exemples de plasma. (3)
3. J’ai une bouteille de plastique vide avec un ballon sur la bouche. Qu’est-ce qui arrive si je le place dans l’eau chaud.



1. **Souligne la bonne réponse** :

a) Quelle ballon est plus **grand** ? Ballon froid, ballon chaud, même

b) Quelle particules ont le **moins** d’énergie ? Ballon froid, ballon chaud, même

c) Quelle ballon est le plus **lourd** ? Ballon froid, ballon chaud, même

7) Le centre d’un atome est appeler le \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

8) Les \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ voyagent autour du noyau.

9) Combiens d’électrons voyagent dans chaque **couche** ?

a) Première\_\_\_\_\_

b) Deuxième\_\_\_\_\_\_\_\_\_



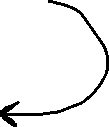
c)Troisième\_\_\_\_\_\_\_\_\_

10) Voici une partie du tableau périodique.

Le nombre Atomique La masse atomique

Table

Description automatically generated



a) **Quelle est :**

Bore (**B**)- Nombre Atomique\_\_\_\_

Masse Atomique\_\_\_\_

Aluminium (**Al**) - Nombre Atomique\_\_\_

Masse Atomique\_\_\_\_

1. Bore- Protons=\_\_\_

Electrons=\_\_\_\_

Neutrons=\_\_\_\_\_

Aluminium – Protons=\_\_\_\_

Electrons=\_\_\_\_

Neutrons=\_\_\_\_

1. **Dessine** l’atome de Bore avec les électrons autour du noyau dans les bonnes couches.

