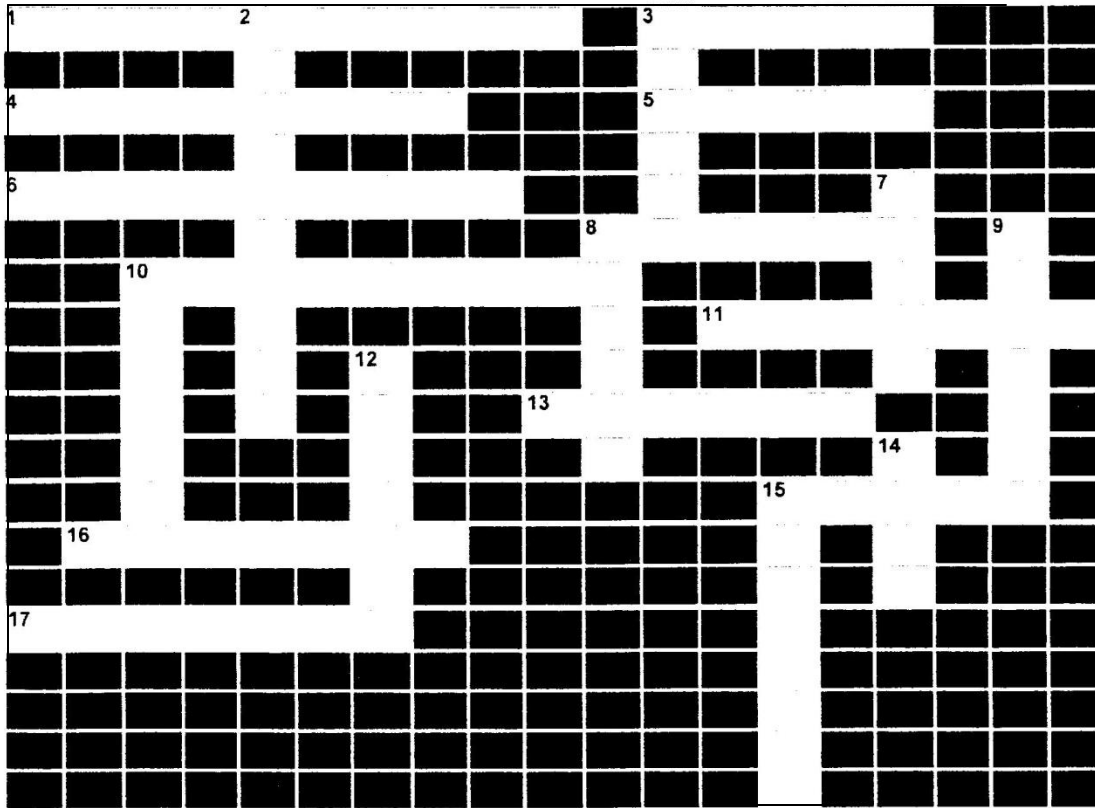


Nom : _____ Gr : _____

Mots croisés chapitre 1



Horizontalement

- 1- Ils ne sont pas conducteurs d'électricité.
- 3- Il est petit, dense, positif et il est situé au centre de l'atome.
- 4- Nom de la particule négative de l'atome.
- 5- La _____ atomique relative est établie en comparaison avec la masse du carbone 12.
- 6- Le modèle atomique _____ nous renseigne sur le nombre de protons et de neutrons dans le noyau, ainsi que sur le nombre d'électrons.
- 8- Il est utilisé pour représenter l'atome.

10- Le point de fusion est une _____ Il en existe plusieurs pour les éléments du tableau périodique.

11- Elle correspond à une colonne du tableau périodique.

13- On peut le comparer au modèle de Thomson.

15- Il est la plus petite particule de matière.

16- Particule neutre située dans le noyau de l'atome.

17- C'est un atome d'un élément ayant le même nombre de protons mais un nombre différent de neutrons.

Verticalement

2- Il possède des propriétés des métaux et des non-métaux.

3- Il représente le nombre de protons situés dans le noyau de l'atome. Le _____ atomique.

7- La notation de _____ est une représentation simplifiée de l'atome dans laquelle les électrons de valence sont illustrés.

8- Ils sont généralement de bons conducteurs de chaleur et d'électricité.

9- Un électron de _____ est situé sur la dernière couche électronique.

10- C'est une rangée du tableau périodique.

12- Les électrons sortent de la _____ du tube à rayons cathodiques.

STE

14- C'est une quantité qui correspond au nombre d'atomes dans exactement 12 g de carbone 12.

STE

15- Le nombre _____ équivaut à $6,02 \times 10^{23}$ particules.