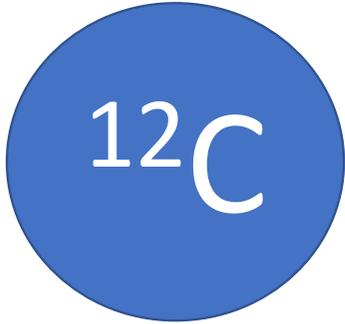




# Allotropes du carbone: diamant et graphite

Équipe IoT de l'Université Valahia de  
Targoviste, ROUMANIE

## *Fiche étudiants*



**A. Écrivez (V) Vrai ou (F) Faux pour les énoncés ci-dessous. (5 minutes)**

(    ) 1- Le graphite est un conducteur et peut être utilisé comme matériau dans les électrodes d'une lampe à arc électrique.

(    ) 2- Les allotropes ont des propriétés physiques différentes et les mêmes propriétés chimiques.

(    ) 3- Les atomes formant des allotropes ont le même type de liaison entre eux, mais de manières différentes.

(    ) 4- Le diamant est un amas creux de 60 atomes de carbone en forme de ballon de foot.

## *Fiche étudiants*

12C

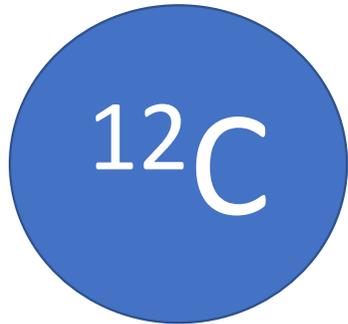
**B. Remplissez les lacunes dans les phrases suivantes. (3 minutes)**

**L'allotropie** ou **allotropisme** est la propriété de certains éléments chimiques d'exister \_\_\_\_\_, dans le même état physique, connu sous le nom de \_\_\_\_\_ de ces éléments.

Les allotropes les plus connus du carbone sont: \_\_\_\_\_ et \_\_\_\_\_.

Il existe également d'autres \_\_\_ allotropes de carbone, dont \_\_\_\_\_, \_\_\_\_\_, \_\_\_\_\_ et \_\_\_\_\_.

*Fiche étudiants*



**C. Connectez avec une ligne chaque allotrope du carbone avec la bonne structure spécifiée. (2 minutes)**

Diamant

Couches planes

Graphite

Tétraédrique