

Question **4**

Non répondue

Noté sur 1,00

X représente l'élément de numéro atomique 9 et Y celui de numéro atomique 20. Parmi les propositions suivantes, indiquer la (ou les) proposition (s) exacte (s).

Veuillez choisir au moins une réponse :

- ☐ La liaison formée entre X et Y est de nature covalente
- ☐ La liaison formée entre X et Y est de nature ionique.
- ☐ La formule brute du composé formé est XY.
- ☐ La formule brute du composé formé est X<sub>2</sub>Y.
- ☐ La formule brute du composé formé est XY<sub>2</sub>.

Votre réponse est incorrecte.

Les réponses correctes sont : La liaison formée entre X et Y est de nature ionique., La formule brute du composé formé est X<sub>2</sub>Y.

Question **5**

Non répondue

Noté sur 1,00

La vanilline, de formule brute C<sub>x</sub>H<sub>y</sub>O<sub>z</sub>, a une masse molaire de 152 g.mol<sup>-1</sup>. L'analyse élémentaire donne les résultats suivants : %<sub>C</sub> = 63,15 et %<sub>H</sub> = 5,3.

On donne M<sub>C</sub> = 12 g.mol<sup>-1</sup>      M<sub>H</sub> = 1 g.mol<sup>-1</sup>      M<sub>O</sub> = 16 g.mol<sup>-1</sup>

Quelle est la formule brute de la vanilline ?

Veuillez choisir au moins une réponse :

- ☐ **C<sub>8</sub>H<sub>24</sub>O<sub>2</sub>**
- ☐ **C<sub>10</sub>H<sub>16</sub>O**
- ☐ **C<sub>7</sub>H<sub>4</sub>O<sub>4</sub>**
- ☐ **C<sub>8</sub>H<sub>8</sub>O<sub>3</sub>**
- ☐ **C<sub>9</sub>H<sub>12</sub>O<sub>2</sub>**

Votre réponse est incorrecte.

La réponse correcte est : **C<sub>8</sub>H<sub>8</sub>O<sub>3</sub>**