

**PHYSIQUE CHIMIE - 2^{nde}**

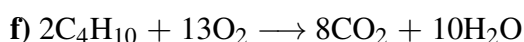
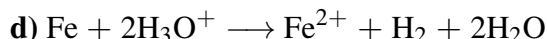
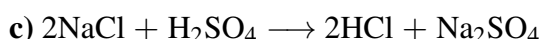
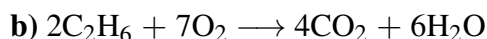
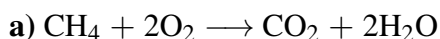
Année Scolaire 2021-2022

Evaluation n°8 - (Correction)

Lundi 16 mai 2022

Exercice 1

Question : Les équations recopiées et équilibrées donnent :

**Exercice 2**

Question 1 : Un isotope est un noyau qui possède le même nombre de protons et un nombre de neutrons, différent d'un autre noyau du même élément chimique.

Question 2 : Le deutérium est un isotope de l'hydrogène. Ils ont donc le même nombre de protons donc $Z = 1$. Comme le deutérium a deux nucléons, alors son écriture devient ${}^2_1\text{H}$.

Question 3 : Le tritium est un isotope de l'hydrogène. Ils ont donc le même nombre de protons donc $Z = 1$. Comme le tritium a trois nucléons, alors son écriture devient ${}^3_1\text{H}$.

Question 4 : L'équation qui modélise la réaction nucléaire est ${}^3_1\text{H} + {}^2_1\text{H} \longrightarrow {}^4_2\text{He} + {}^1_0\text{n}$

Question 5 : Deux noyaux légers fusionnent pour donner un noyau plus lourd : il s'agit d'une réaction de fusion. On retrouve très souvent ce genre de réaction dans le coeur des étoiles.

Exercice 3

Question : Les équations recopiées et complétées donnent :

