

**PHYSIQUE CHIMIE - 2<sup>nde</sup>**

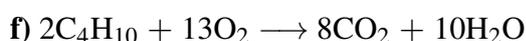
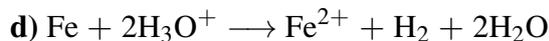
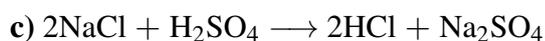
Année Scolaire 2021-2022

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 :

