

**3- Compléter le tableau ci-dessous :**

4- **Stabilisation du soufre sous forme de molécules** : Pour se stabiliser l'atome de soufre peut s'associer à d'autres dans une molécule.

Compléter le tableau suivant.

Symbolisation avec les électrons de valence (Placer les électrons de valence sous la forme de points. Mettre les points de telle manière à matérialiser les doublets du schéma de lewis à droite)	Schéma de Lewis de la molécule (placer les électrons de valence sous la forme de doublets)
$\begin{array}{c} \text{O} \\   \\ \text{S} \\   \\ \text{O} \quad \text{O} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{O} \\   \\ \text{S} \\   \quad   \\ \text{O} \quad \text{O} \end{array}$
$\begin{array}{ccccc} \text{O} & & \text{C} & & \text{S} \\   & &   & &   \\ \text{H} & & \text{S} & & \text{S} & & \text{H} \end{array}$	$\begin{array}{ccccc} \text{O} & & \text{C} & & \text{S} \\   & &   & &   \\ \text{H} & & \text{S} & & \text{S} & & \text{H} \end{array}$

## Exercice 2- Désintégration du radium /4,5

- 1- Le noyau d'hélium est constitué de 2 protons et 2 neutrons. Compléter la représentation conventionnelle du noyau d'hélium ci-dessous.



Le noyau de radium (Ra) se désintègre en donnant naissance à un noyau de radon (Rn) et un noyau d'hélium (He, comme ci-dessus)

- 2- En vous aidant des données ci-dessous, compléter l'équation de désintégration du radium (Vous justifierez ci-dessous les chiffres écrits pour le radium Ra et pour le radon Rn).



Justification pour le radium (Ra) et le radon (Rn) :

---



---



---



---

- 3- Comment s'appelle ce type de réaction nucléaire ? Justifier. Quelle est l'autre type de réaction nucléaire (donner sa définition).

---



---



---



---