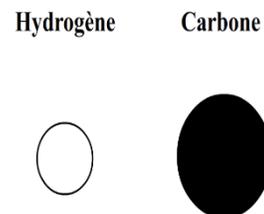
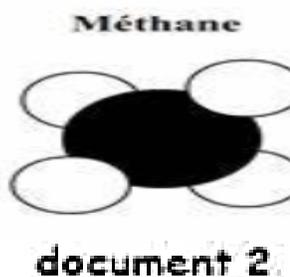
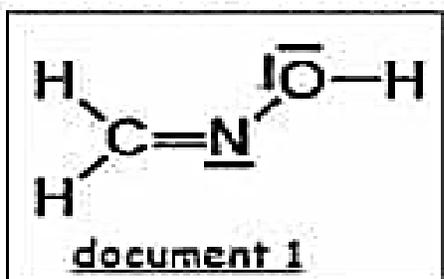


Exercice 1 :

Le **document 1** montre la représentation de Lewis d'un composé organique appelé formaldéhyde-oxime.

Le **document 2** montre le modèle moléculaire éclaté du méthane.



1. **En se référant au document 1, répondre aux questions suivantes :**
 - 1.1. **Identifier** le groupe (la colonne) de l'élément oxygène.
 - 1.2. **Préciser** la valence de l'atome carbone.
 - 1.3. **Préciser** le type de liaison chimique entre l'atome d'azote et chacun des atomes d'oxygène et de carbone dans cette molécule.

2. **En se référant au document 2, répondre aux questions suivantes :**
 - 2.1. « La liaison dans ce composé est covalente simple ». **Définir cette expression.**
 - 2.2. **Écrire** la structure de Lewis de ce composé moléculaire.
 - 2.3. **Écrire** la formule moléculaire de ce composé.

Exercice 2 :

Soit la réaction chimique suivante :



1. **Équilibrer** la réaction chimique ci-dessus.

Le nuage électronique d'un atome de chlore a une charge :
 $q(\text{nuage}) = 17-$

2. **Déduire** le numéro atomique du chlore sachant que la charge relative d'un électron est $e=1-$

3. **Se référer au document suivant :**

3.1. **Préciser** le groupe et la période de l'atome soufre dans le tableau périodique.

3.2. **Écrire** la configuration électronique de l'atome S et celle de l'ion soufre.

3.3. **Comparer** le nombre d'électrons dans l'atome soufre et le nombre d'électrons de l'ion soufre.

