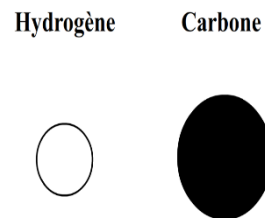
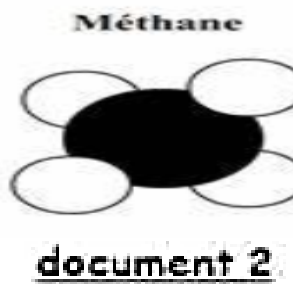
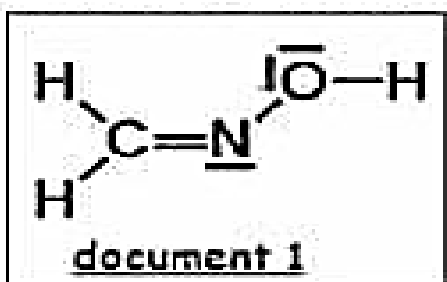


## Exercice 1 :

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

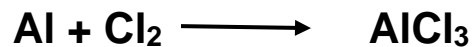
Le **document 2** montre le modèle moléculaire éclaté du méthane.



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.

