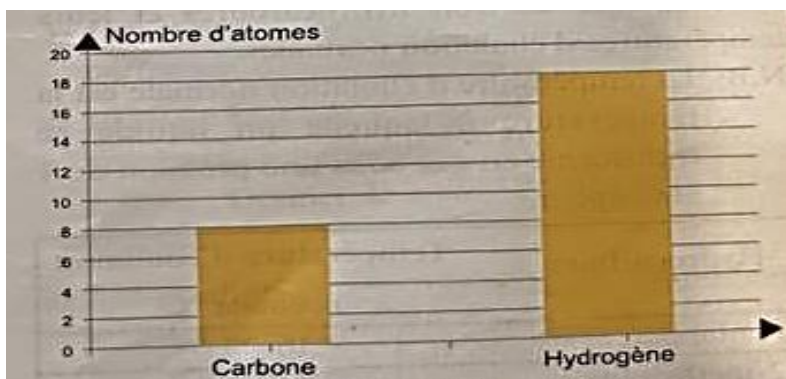


Exercice supplémentaire:

Exercice 1:

L'histogramme donné ci-après, montre le nombre d'atomes de C et de H dans une molécule d'un hydrocarbure (A).



1. En se basant sur l'histogramme, **écrire** la formule moléculaire de l'hydrocarbure (A).
2. **Ecrire** la formule semi-développée de (A), sachant que sa chaîne ne porte aucune ramification.
3. On donne les températures d'ébullition suivantes : -42°C ; 0°C et 126°C .

Recopier et compléter le tableau suivant :

Alcanes	Température d'ébullition
octane	
Propane	
Butane	

4. Le 2,2,4-triméthylpentane est l'un des isomères de l'octane utilisé comme carburant de voiture.
 - 4.1. **Ecrire** la formule semi-développée du 2,2,4-triméthylpentane.
 - 4.2. **Comparer, en justifiant,** la température d'ébullition de l'octane et du 2,2,4-triméthylpentane.
 - 4.3. **Ecrire** l'équation de la réaction de combustion complète du carburant de voiture. **Donner** le nom des produits de la réaction.