Activité 2 : les êtres vivants sont constitués de molécules :

Faire brûler les trois éléments proposés pour tester s'il y a présence d'eau, de matière organique (elle brûle), de matière minérale (elle ne brûle pas)
Si vous ne savez plus comment utiliser le bec Bunsen, appelez le professeur! ⚠
Puis compléter le tableau de résultats présentant l'élément testé, les observations et les déductions.

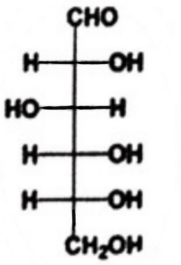
Elément testé	Observations	Déductions
Glucose		
Sel		
Salade		

Remarque : on obtient les mêmes résultats en faisant la combustion d'autres êtres vivants.

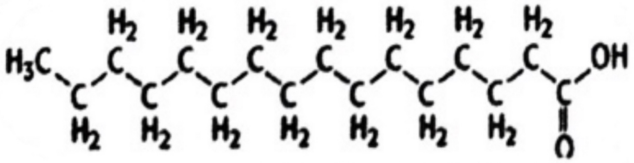
Conclusion : …….
…….
…….
…….

Les molécules organiques brûlent parce qu'elles sont constituées d'atomes de carbone. Voici 5 molécules différentes :

glucose



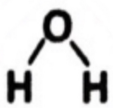
acide palmitique
(un lipide)

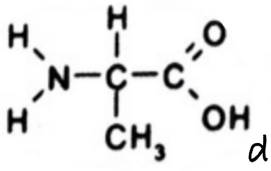


sel

Na-Cl

eau





alanine
(acide aminé
d'une protéine)

1- Entourer en noir les molécules qui sont de la matière organique et en bleu les molécules qui sont de la matière minérale.
2- En observant les caractéristiques des molécules, donner une définition de :
- molécule organique : ……
……
- molécule minérale : ……
……
3- Dans le livre (doc 1 page 38), on vous présente un tableau (b) montrant la composition chimique d'éléments du monde non vivant et un tableau (c) montrant la composition chimique du corps huain. Comparer ces 2 compositions. Que peut-on en déduire ?
……
……