

Molécules et ions polyatomiques

Consigne 1 individuel

Comment peut-on **prévoir l'existence de la molécule d'eau H₂O** et sa stabilité ? Et on connaît également : **CH₄, NH₃, HCl**. Peut-on prévoir leurs **structures géométriques** ?

On reprendra les éléments des travaux précédents (règle de l'octet...) et on pourra consulter aussi : [\[lewis-molecules.pdf\]](#)

Consigne 2 petit groupe

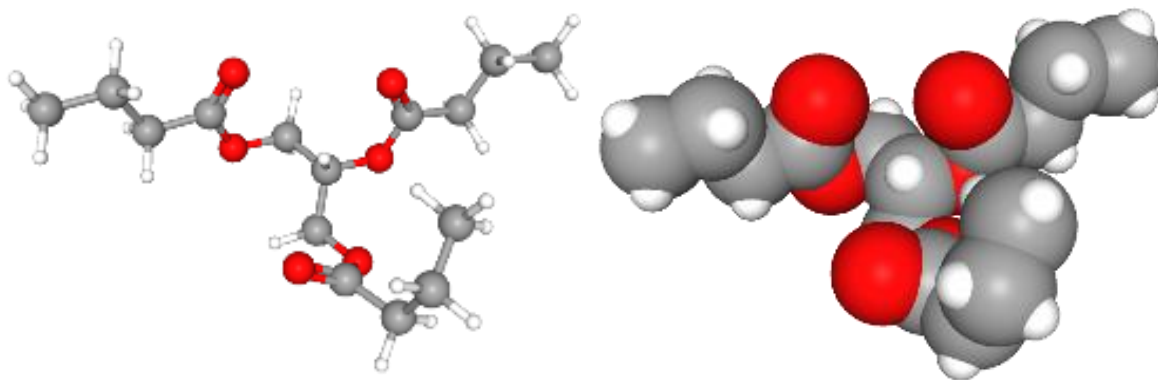
Mise en commun et **synthèse écrite** de la méthode de prévision.

Présentations des propositions en grand groupe.

Consigne 3 individuel

Document exploitable : [\[schema.pdf\]](#). **Elaborer les schémas de Lewis** des molécules ou des ions :

**propane C₃H₈ ; éthylène C₂H₄ ; méthanol CH₄O ; méthylamine CH₃NH₂ ; ion nitrate NO₃⁻
dioxyde de carbone CO₂ ; acide éthanoïque CH₃CO₂H ; ion éthanoate CH₃CO₂⁻**



Butyrine : triester butyrique du glycérol, un des constituants du beurre

