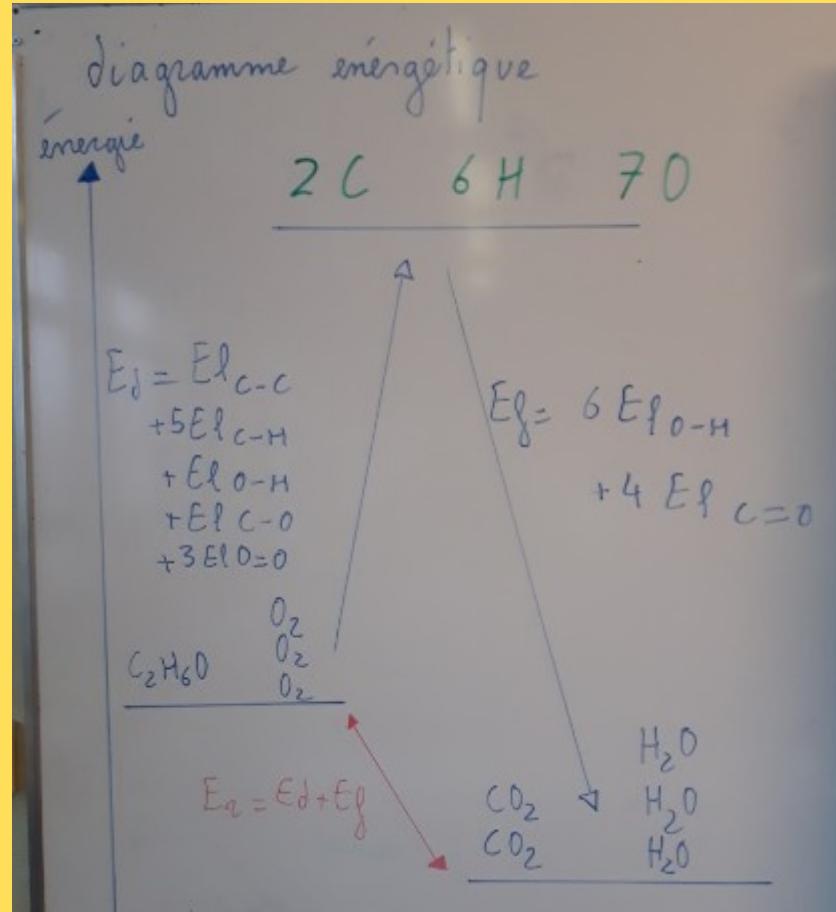
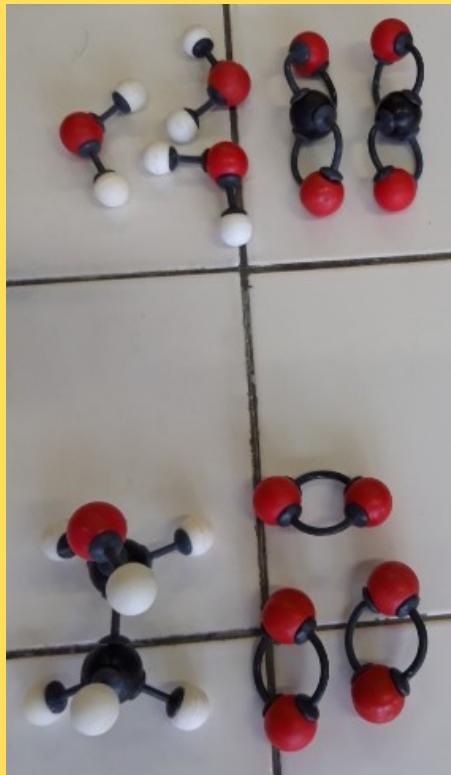


TP téaction de combustion

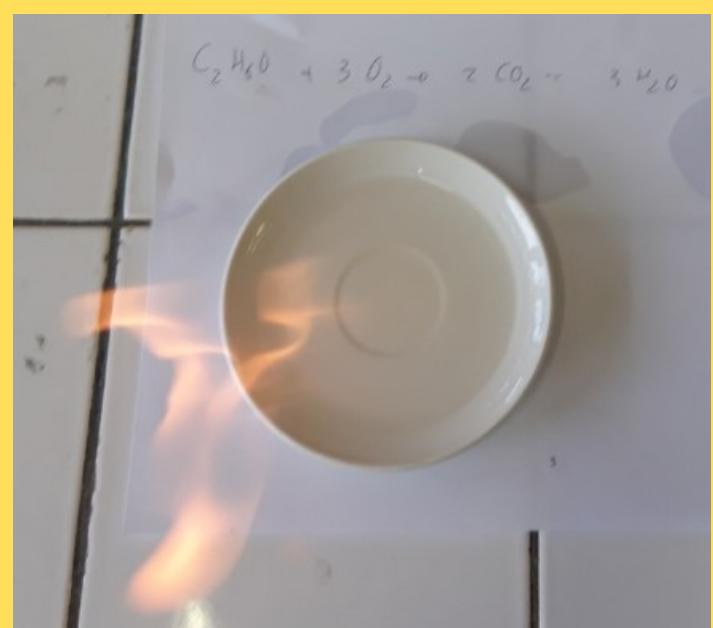
Objectif : déterminer l'énergie libérée lors de la combustion de l'éthanol

Dans une coupelle verser un volume déterminé d'alcool (10 mL), réaliser la combustion.

Déterminer l'énergie libérée.



Liaison	Énergie de liaison (kJ.mol ⁻¹)
C—H	-410
C—C	-350
C—O	-350
C=O*	-730
O=O	-502
O—H	-465



Éthanol / Masse volumique

789 kg/m³