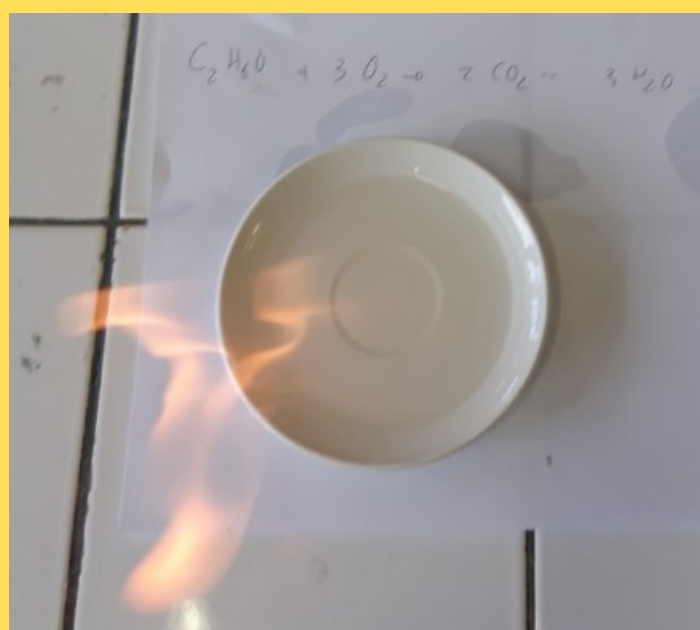
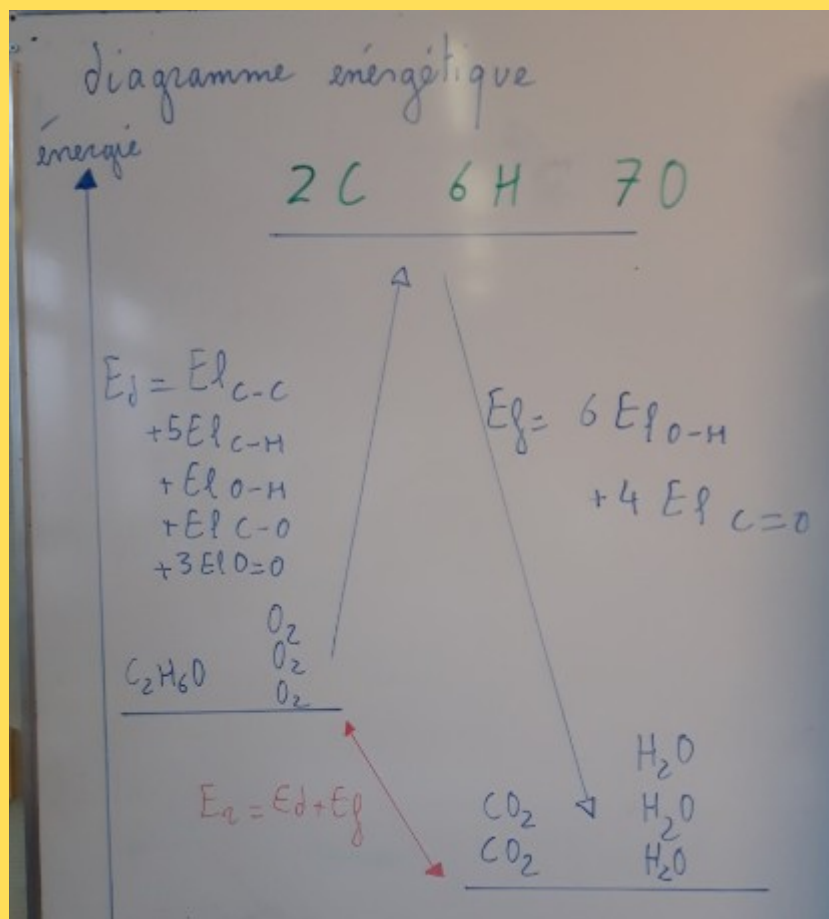
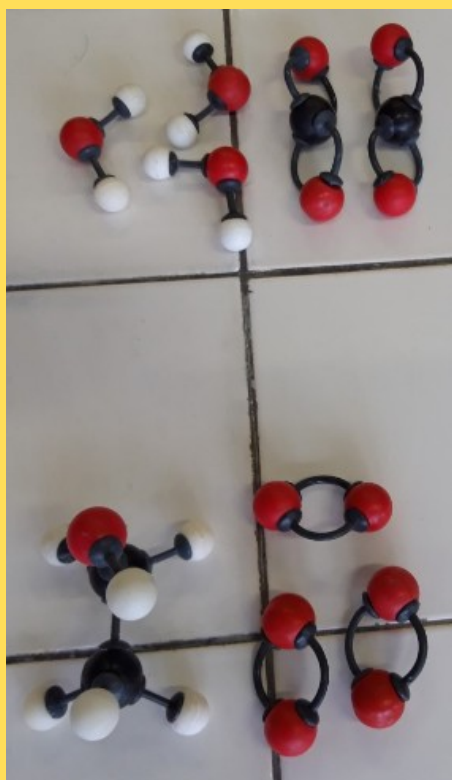


TP réaction de combustion

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