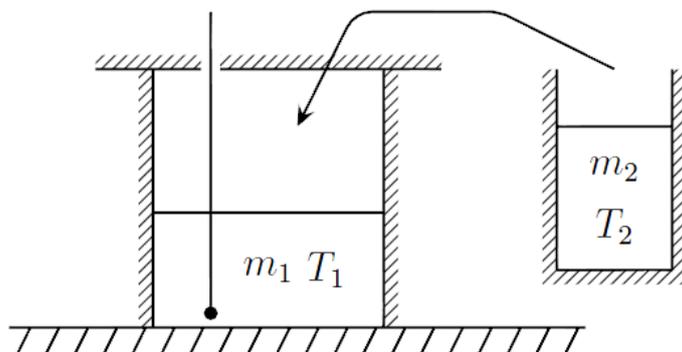


Test – Webcam n°2 – TS2

1) Calorimétrie

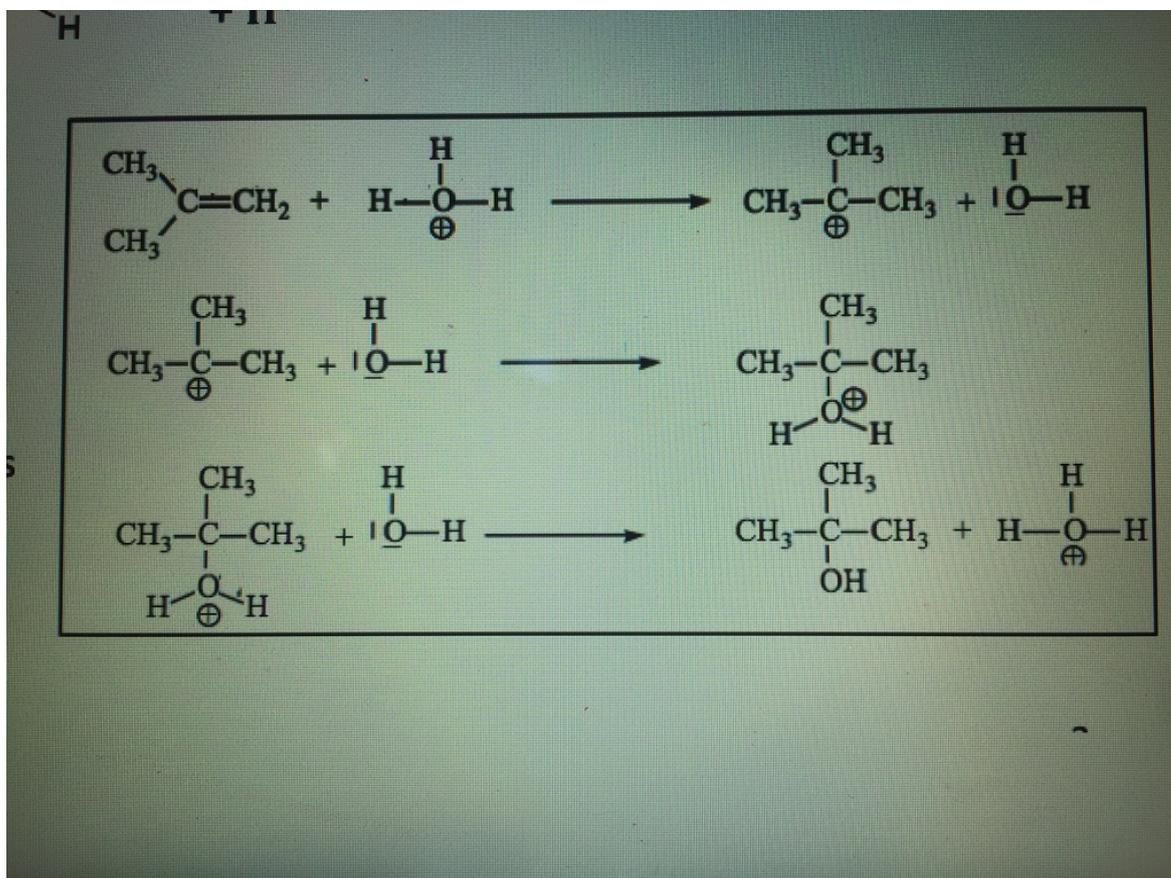
On considère un calorimètre (parfaitement isolé) dans lequel il y a une masse $m_1 = 500$ g d'eau liquide à une température $T_1 = 20$ °C. On ajoute une masse $m_2 = 200$ g d'eau liquide à $T_2 = 60$ °C. Quelle est la température finale ?



2°) Dans le même calorimètre que précédemment, introduisons une masse $m_3 = 300$ g de cuivre à $T_3 = 80$ °C dans une masse $m_1 = 300$ g d'eau liquide à $T_1 = 15$ °C. La température finale vaut $T'_f = 19,7$ °C. Quelle est la capacité thermique du cuivre ?

2) Chimie

Ajouter des flèches traduisant le mécanisme réactionnel.



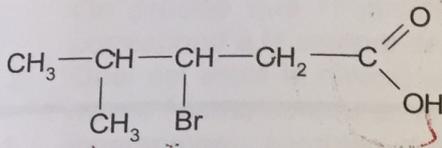


Exercice de chimie

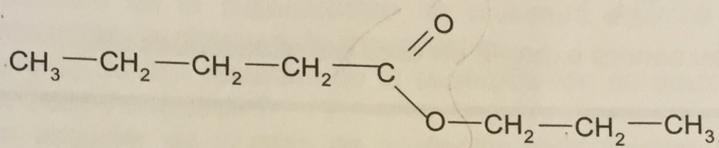
Pas très excitant mais pourtant nécessaire...

1. Donner dans la nomenclature systématique le nom des molécules suivantes :

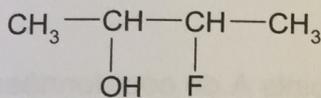
Molécule 1



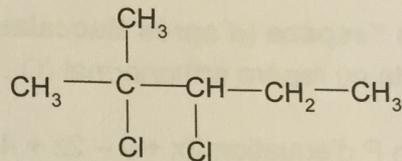
Molécule 2



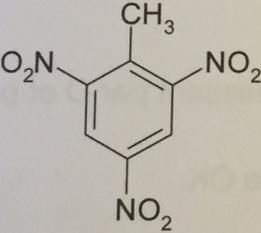
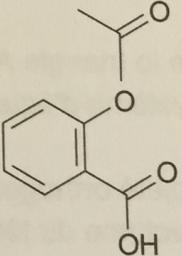
Molécule 3



Molécule 4



2. Déterminer la formule brute des composés organiques représentés ci-après avec leur écriture topologique :

Le trinitrotoluène ou TNT	L'acide acétylsalicylique ou Aspirine
	
L'acide oléique	La caféine
