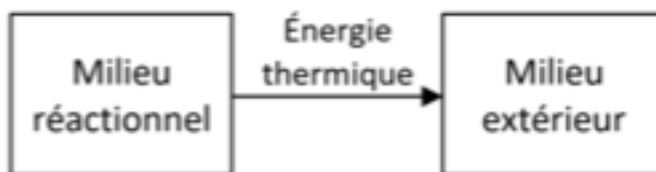


Correction AE 2.2 : Verrerie de laboratoire.

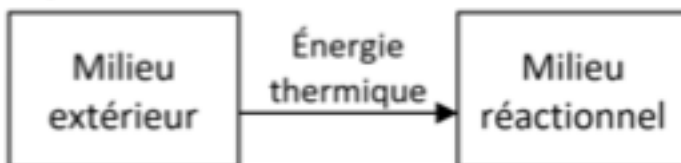
**1.** Lors de la dissolution de l'hydroxyde de sodium dans l'eau, la température augmente au cours du temps, donc cette transformation chimique est exothermique.

Lors de la réaction de l'acide citrique avec le bicarbonate de soude, la température diminue au cours du temps, donc cette transformation chimique est endothermique.

**2.** Manipulation n° 1 :



Manipulation n° 2 :



**3.** La verrerie en Pyrex résiste à une température maximale de 120 °C et à une variation instantanée de température de 60 °C, il est donc intéressant de l'utiliser afin que la verrerie ne se brise pas lorsque la température du milieu réactionnel augmente.