**Pistes de pensées non abouties**

**Bilan thermodynamique**

Par définition : dQ=Cm\*m\*dT et dE=P\*dt

Or par le premier principe dQ=dE

Donc dT=(P\*dt)/(Cm\*m)

*Problèmes rencontrés* : Le problème ici c’est qu’on n’a seulement une variation de température c’est-à-dire la température à une constante près