

**TP n°1 de thermodynamique**  
**compte rendu du TP n°1**

Nom. . . . . Prénom. . . . . groupe\_ . . . . sous groupe. . . .  
.

**But de la manipulation** . . . . .  
. . . . .

**Résultats expérimentaux**

**Premier essai**

Température de l'eau (°C).....Pression du gaz (atm).....  
Masse initiale du briquet (g).....Masse finale du briquet (g).....  
Volume de gaz collecté (mL).....

**Deuxième essai**

Température de l'eau (°C).....Pression du gaz (atm).....  
Masse initiale du briquet (g).....Masse finale du briquet (g).....  
Volume de gaz collecté (mL).....

**Troisième essai**

Température de l'eau (°C).....Pression du gaz (atm).....  
Masse initiale du briquet (g).....Masse finale du briquet (g).....  
Volume de gaz collecté (mL).....

**Exploitation des résultats**

Masse molaire du butane.....

Masse de butane :	Nombre de mole du butane
Premier essai.....	.....
Deuxième essai.....	.....
Troisième essai.....	.....

Détermination de la constante des gaz parfaits en L.atm/mol.K

Premier essai

.....  
.....  
.....  
.....

Deuxième essai

.....  
.....  
.....  
.....

Troisième essai

.....  
.....  
.....  
.....

Valeur retenue.....

Convertir la valeur de R en J/mol.K

.....  
.....  
.....  
.....

**Question supplémentaire**

Quelle sont les incertitudes relative et absolue sur la valeur de R, si l'incertitude sur la masse est de 0,05 g ?

