

Sylvain

18 novembre 2016

constante des gaz parfaits

$$R = 8.314$$

$$PV = P \cdot V \cdot 0.1$$

$$InvV = \frac{1}{V} \cdot 1000000$$

$$P_{pascal} = P$$

$$B0 = \frac{A}{C}$$

Utilisation d'un paramètre de modélisation (donc susceptible de disparaître)

$$n = \frac{C}{R \cdot T}$$

Utilisation d'un paramètre de modélisation (donc susceptible de disparaître)

Modélisation

$$PV = A \cdot InvV + B$$

N°1

N°2 Ecart-type sur PV=25,45 mJ

Résultat d'un réglage manuel
des paramètres. Pour optimiser,
cliquer sur ajuster

N°3 Ecart-type sur PV=26,93 mJ

Résultat d'un réglage manuel
des paramètres. Pour optimiser,
cliquer sur ajuster

N°4 Ecart-type sur PV=40,49 mJ

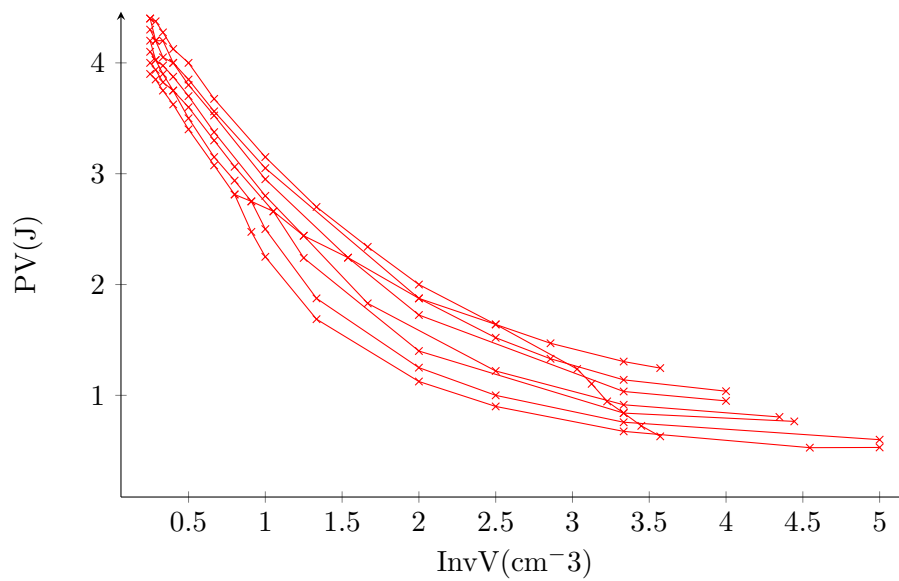
Résultat d'un réglage manuel
des paramètres. Pour optimiser,
cliquer sur ajuster

N°5 Ecart-type sur PV=38,05 mJ
 Résultat d'un réglage manuel
 des paramètres. Pour optimiser,
 cliquer sur ajuster

N°6 Ecart-type sur PV=59,62 mJ
 Résultat d'un réglage manuel
 des paramètres. Pour optimiser,
 cliquer sur ajuster

N°7 Ecart-type sur PV=23,07 mJ
 Intervalle de confiance à 95%
 $A=(-2 \pm 0)10^{-6} \text{ m}^5.\text{kg}.\text{s}^{-2}$
 $B=(4,86 \pm 0,08)\text{J}$

N°1



N°8

