

Nom i cognoms: .....

Grup: ..... Codi equip: ..... Data de realització de la pràctica: .....

**MESURA DEL COEFICIENT  $\gamma = C_p/C_v$  D'UN GAS**

Dades preses al laboratori i comentaris

■ Error en alçada (mm):

■ Valors presos:

GAS 1:

h1:									
h2:									

GAS 2:

h1:									
h2:									

GAS 3:

h1:									
h2:									

■ Resultats provisionals:

Gas 1 (     ),  $\gamma$ :Gas 2 (     ),  $\gamma$ :Gas 3 (     ),  $\gamma$ :**En l'informe,**

1. Expliqueu què és  $\gamma = C_p/C_v$ , de com es pot determinar a partir d'expansions adiabàtiques.
2. Indiqueu quins fitxers de dades heu fet servir i poseu les taules de valors pels tres gasos.
3. Representeu gràficament  $h_2$  en funció de  $h_1$  pels tres gasos. Podeu posar els tres gasos en una mateixa gràfica, o els gasos per separat si creieu que s'entén millor.
4. Determineu el coeficient  $\gamma$  per a cada un dels gasos.
5. Feu una breu discussió de si els resultats són compatibles amb el que hauríeu d'esperar per gasos monoatòmics i diatòmics. Pel  $\text{CO}_2$ , podeu comparar el resultat obtingut amb la literatura.