

**Full de Laboratori de Termodinàmica****Pràctica núm. 2**

Nom i cognoms: .....

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

**MESURA DE LA CALOR LATENT DE VAPORIZACIÓ DE L'AIGUA**

Dades preses al laboratori i comentaris

■ Error en voltatge (V): , en intensitat (A): en massa (g):

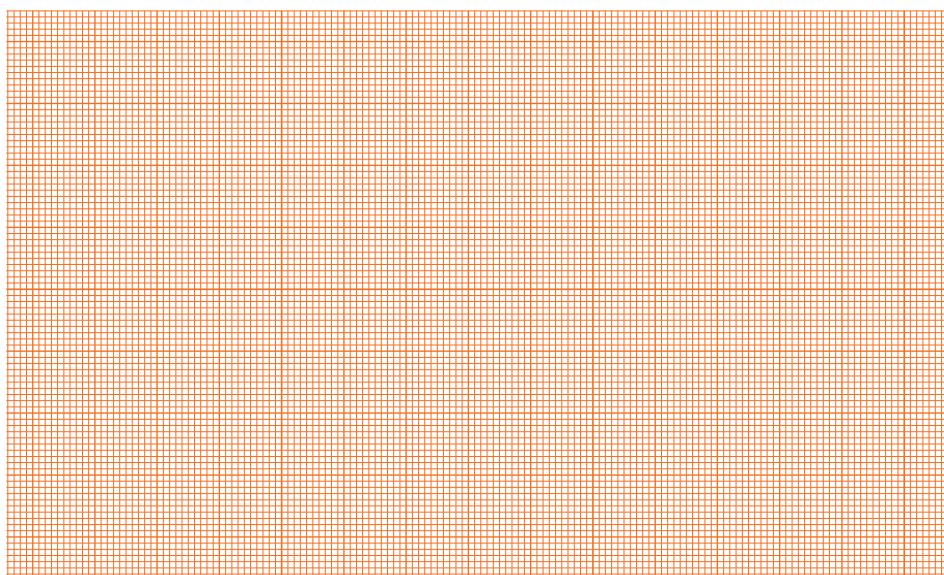
■ Taula-resum dels valors presos:

V (V)	I (A)	$\Delta m/\Delta t$ ( )

V (V)	I (A)	$\Delta m/\Delta t$ ( )

V (V)	I (A)	$\Delta m/\Delta t$ ( )

■ Representació gràfica aproximada de les dades preses:

**A la propera sessió presenteu un informe curt amb el següent contingut:**

- Definiu breument què és la calor latent i el procediment experimental emprat per mesurar-la (recomanat, 100 paraules).
- Indiqueu qui ha estat el fitxer que heu fet servir per analitzar les dades. Com que les dades són poques, poseu una taula amb els valors de partida i com els heu manipulat per trobar la potència P,  $\Delta m$ , i  $\Delta m/\Delta t$ . Indiqueu les incerteses associades.
- Feu una gràfica de P en funció de  $\Delta m/\Delta t$ , amb ajust lineal.
- Determineu la calor de vaporització de l'aigua, amb el seu error.
- Feu una petita discussió (unes 50 paraules), on es compari el resultat obtingut amb taules/bibliografia.