Indicazioni per le esperienze per il laboratorio F5/2

| Indicazioni per le esperienze per il laboratorio 1 3/2 |  |
|--|--|
| g con il pendolo                                       | Ricavare le due rette $T$ su $O_1$ e $T$ ' su $O_2$ , $T$ con 30 oscillazioni, e $T$ ' per ogni $y$ 5 misure con 10 oscillazioni.  |
| di Kater   | Ricavare la miglior stima di $\mathbf{F}$ ' e l'errore $\delta \mathbf{F}$ ', almeno graficamente. Riportare la misura di $g$ con rispettivo errore e fare il confronto con il valore atteso fornito.  |
|  | Si ricavi k statica e dinamico con MMQ, per quest'ultima fare i calcoli. Per il caso dinamico prendere 5 misure del  |
| k della molla  | periodo (con 10 oscillazioni ognuna) per ogni massa $m$ . Fare la verifica del $\mathbb{Z}^2$ sulla retta ricavata per il caso   |
|  | dinamico. Sulla base dei risultati fornire la misura k (media pesata o media ?).   |
| Interferenza di  | Trovare massimi e minimi di interferenza e considerare la $\lambda$ , ricavata dai massimi e dai minimi, come variabile  |
| onde di pressione                                      | statistica. Verificare con 🤾 che segua una distribuzione normale. Riportare il valore della velocità del suono e la  |
|  | probabilità di ottenere il valore atteso, preso dall' <i>Handbook of Chemistry and Physics (HCP)</i> .   |
| g dalla caduta di                                      | Effettuare 100 misure degli impulsi n durante la caduta del grave. Fare l'istogramma dei dati e sovrapporre la   |
| un grave   | gaussiana. Fare la verifica del 🎢 sulla viariabile n. Per la misura di g propagare opportunamente gli errori. Fornire  |
|  | la misura di g con errore ed il livello di fiducia sul valore atteso, preso da HCP, ( $t_0 = -10.9 \pm 0.7$ ms).   |
|  | Trovare l'accelerazione a mediante il metodo dei minimi quadrati per almeno 5 punti, facendo su ogni punto una   |
| Moto rotazionale                                       | misura ripetuta 5 volte. Fare la verifica del $Z$ per la relazione attesa. Ricavare la decelerazione $\alpha$ con l'ausilio di un  |
|  | foglio di calcolo. Assunto I statistico fornire la $P(I \ge I_{atteso})$ dove $I_{atteso} = 1.92 \cdot 10^{-2} \text{ kg m}^2$ .   |
| Misure $v_{term}$ di                                   |  |
| dischi   | $R_e$ gli errori ottenuti tramite la differenziazione delle formule. Verificare se la relazione funzionale del tipo  |
|  | iperbolico descrive appropriatamente i dati (verifica del 🎢).  |
| Calore specifico di un solido                          | Misurare la $m_{equ}$ del calorimetro e quindi il $c_x$ di un materiale. Per la stima dell'errore utilizzare l'errore di sensibilità di lettura e l'errore di accuratezza segnalato sul manuale. Assunto $c_x$ gaussiana fornire $P(c_x \ge c_{atteso})$ . |
| Calibrazione di  | Trovare $E_I = A + B$ T ed r con il metodo dei minimi quadrati e fare la verifica del $X^2$ . Trovare con l'ausilio di un  |
| TC   | foglio elettronico la regressione polinomiale di 2º grado $E_2 = c_0 + c_1 T + c_2 T^2$ e fare la verifica del $\mathbb{Z}^2$ . Confrontare per  |
|  | le due curve $r$ e $\chi^2$ e trarne le conclusioni.   |
| Correzione alla  |  |
| legge di Stokes  | di errore, fare la verifica del 🎢. Riportare la fiducia che la legge teorica descriva i dati sperimentali osservati.   |
|  | Fornire la misura di <i>e</i> ed il rispettivo errore.   |
| Bilancia di  |  |
| Mohr-Westphal  | stalagmometro. Valutare la costante di correzione per la bilancia di Mohr Westphal. Dalla misura di $\tau$ fornire la misura della percentuale di massa di alcola atilica pella soluzione ignore.  |
|  | misura della percentuale di massa di alcole etilico nella soluzione ignota.  |