Introduzione a LATEX

Esercizi 4

Sebastiano Guaraldo, Giorgio Micaglio, Giulia Morelli & Gianluca Nardon Nardon

AISF Comitato Locale di Trento

Anno Accademico 2022/2023

Scrivere un testo <u>in italiano</u> lungo almeno una pagina, da disporre su due colonne.

Suddividere il testo in 3 sezioni con rispettivo titolo e colorare in totale almeno 12 parole utilizzando 3 colori non primari diversi¹. Sottolineare² inoltre 3 parole che iniziano per vocale ma che non contengono la lettera m ed evidenziarne quattro con ugual numero di vocali e consonanti.

¹Per la corretta definizione di colore primario riferirsi a **questo breve** articolo

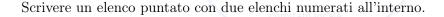
²Utilizzando il pacchetto soul

Scrivere un testo con almeno 10 voci Bibliografiche e 10 relative citazioni.

Assicurarsi che il testo sia diviso in 3 capitoli e 5 sezioni.

Inserire in esso una figura di dimensioni $10\mathrm{cm} \times 10\mathrm{cm}$.

FACOLTATIVO in quanto più noioso: Ripetere il procedimento usando solo tre voci ma con una bibliografia manuale.



Nella pagina successiva inserire una figura nel bordo destro di dimensioni $10 \times 5 \ cm$ e circondata da testo

Provare a creare una piccola presentazione di qualche slide, composta da 2 sezioni e 3 sottosezioni, avendo cura di impostare il titolo e l'indice. Inserire almeno un blocco.

Template delle nostre presentazioni

Utilizzando come spunto l'esercizio 3, scrivere un testo e aggiungere due immagini a cui è possibile riferirsi collettivamente. Aggiungere inoltre un'immagine da circondare con del testo.

Scrivere del testo organizzato su due colonne e includere un immagine all'interno di esso, con didascalia laterale.

Inserire per ciascun immagine una didascalia con testo colorato e un hyperlink evidenziato nel testo

Provare a ricreare questo circuito, tenete a mente che per disegnare i condensatori basta usare la c, per le induttanze la L e la sorgente di voltaggio alternata è creata da vsourcesin

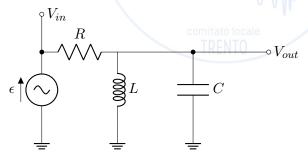


Figure 1: Circuito RLC

Ricreare le seguenti formule chimiche:

$$\begin{split} H_2SO_{4(aq)} + 2\,NaOH_{(aq)} &\longrightarrow 2\,H_2O_{(l)} + Na_2SO_{4(aq)} \\ Zn_{(s)} &\longrightarrow Zn_{(aq)}^{2+} + 2\,e^- \text{ (ox - anodo)} \\ Cu_{(aq)}^{2+} + 2\,e^- &\longrightarrow Cu_{(s)} \text{ (red - catodo)} \end{split}$$



Approfondisci a piacere un argomento che abbiamo trattato