# Introduzione a LATEX

## Esercizi 4

Leonardo Bezzo, Giulia Morelli & Gianluca Nardon

AISF Comitato Locale di Trento

Anno Accademico 2021/2022

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 10cm\*10cm.

Ripetere il procedimento usando solo tre voci ma con una bibliografia manuale.

Scrivere un elenco puntato con due elenchi numerati all'interno.

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

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 diversi<sup>1</sup>. Sottolineare<sup>2</sup> inoltre 3 parole che iniziano per vocale ma che non contengono la lettera m ed evidenziarne quattro con ugual numero di vocali e consonanti.

<sup>&</sup>lt;sup>1</sup>Per la corretta definizione di colore primario riferirsi a **questo breve** articolo

<sup>&</sup>lt;sup>2</sup>Utilizzando il pacchetto soul

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

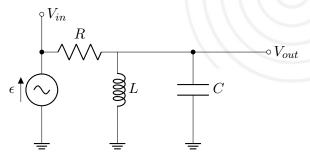


Figure 1: Circuito RLC

Ricreare le seguenti formule chimiche:

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

