

## Programma finale

**Classe:** 1A

**Materia** *Chimica*

**Docenti:** *Maiello Vincenzo (teoria) e Giordano Carmelo (ITP)*

**Ore** *3h settimanali di cui 2h in compresenza*

UDA	Conoscenze	Abilità
<b>Grandezze e misure</b>	<ul style="list-style-type: none"><li>• Le grandezze fisiche</li><li>• Il Sistema Internazionale di unità di misura</li><li>• Le dimensioni dei corpi</li></ul>	
<b>La materia</b>	<ul style="list-style-type: none"><li>• Concetto di materia, di sistema e di sostanza</li><li>• Gli elementi</li><li>• Gli stati fisici della materia: solido, liquido e aeriforme</li><li>• I miscugli omogenei ed eterogenei</li><li>• Le principali tecniche di separazione</li><li>• Le particelle che costituiscono la materia e i loro stati di aggregazione</li><li>• Le proprietà fisiche e le proprietà chimiche delle sostanze</li><li>• Le trasformazioni fisiche e le trasformazioni chimiche delle sostanze</li><li>• I passaggi di stato</li><li>• Le curve di riscaldamento e di raffreddamento e i punti fissi</li></ul>	<ul style="list-style-type: none"><li>• Raccogliere dati attraverso l'osservazione diretta dei fenomeni naturali o degli oggetti artificiali o la consultazione di testi e manuali o media.</li><li>• Organizzare e rappresentare i dati raccolti.</li><li>• Individuare, con la guida del docente, una possibile interpretazione dei dati in base a semplici modelli.</li><li>• Utilizzare classificazioni, generalizzazioni e/o schemi logici per riconoscere il modello di riferimento.</li><li>• Utilizzare il modello cinetico-molecolare per interpretare le trasformazioni fisiche e chimiche</li></ul>
<b>Dalle leggi ponderali della chimica alla teoria atomica</b>	<ul style="list-style-type: none"><li>• La legge della conservazione della massa di Lavoisier</li><li>• La legge di Proust delle proporzioni definite</li><li>• La legge di Dalton delle proporzioni multiple</li></ul>	