



**PROGRAMMA SVOLTO
CLASSE II C LSOSA
A.S. 2015-2016**

DC09

Data: 10/06/2016

Pag. 1 di 2

PROGRAMMA SVOLTO, IN SINTESI E PER PUNTI ESSENZIALI

MODULO	CONTENUTI	ESPERIENZE DI LABORATORIO
1. I moti in una dimensione	<ul style="list-style-type: none">• I concetti di punto materiale,• traiettoria, sistema di riferimento.• La velocità media.• Caratteristiche del moto rettilineo uniforme.• Il grafico spazio-tempo.• Il significato della pendenza del grafico spazio-tempo.• I concetti di velocità istantanea, di accelerazione media e istantanea.• Le caratteristiche del moto uniformemente accelerato.• Le leggi del moto.• I grafici spazio-tempo e velocità-tempo.	
2. I principi della dinamica	<ul style="list-style-type: none">• L'enunciato del primo principio della dinamica.• I sistemi di riferimento inerziali.• Il secondo principio della dinamica.• Il concetto di massa inerziale.• Il terzo principio della dinamica• Applicazioni dei principi della dinamica: il moto di caduta in un fluido, la forza centripeta, il piano inclinato	
3. Energia e lavoro	<ul style="list-style-type: none">• La definizione di lavoro per una forza costante.• Lavoro di una forza variabile.• La potenza.• L'energia cinetica e la relazione tra lavoro ed energia cinetica.• La distinzione tra forze conservative e dissipative.• L'energia potenziale gravitazionale e l'energia potenziale elastica.• Il principio di conservazione dell'energia meccanica.• Forze conservative e dissipative	<ul style="list-style-type: none">• Verifica del principio di conservazione dell'energia meccanica



**PROGRAMMA SVOLTO
CLASSE II C LSOSA
A.S. 2015-2016**

DC09

Data: 10/06/2016

Pag. 2 di 2

4. Calore e temperatura	<ul style="list-style-type: none">• Definizione operativa di temperatura.• Termoscopi e termometri.• Scale di temperatura Celsius e assoluta.• La dilatazione lineare dei solidi.• La dilatazione volumica dei solidi e dei liquidi.• Le trasformazioni di un gas.• La legge di Boyle e le due leggi di Gay-Lussac.• Calore e lavoro come forme di energia in transito.• Unità di misura per il calore.• Capacità termica, calore specifico• I passaggi tra gli stati di aggregazione.• La fusione e la solidificazione.• La vaporizzazione e la condensazione.• Il calore latente.	<ul style="list-style-type: none">• Determinazione del calore specifico di un solido
-------------------------	--	--

Torino, 10/06/2016

La docente
Antonietta Mastrocinque