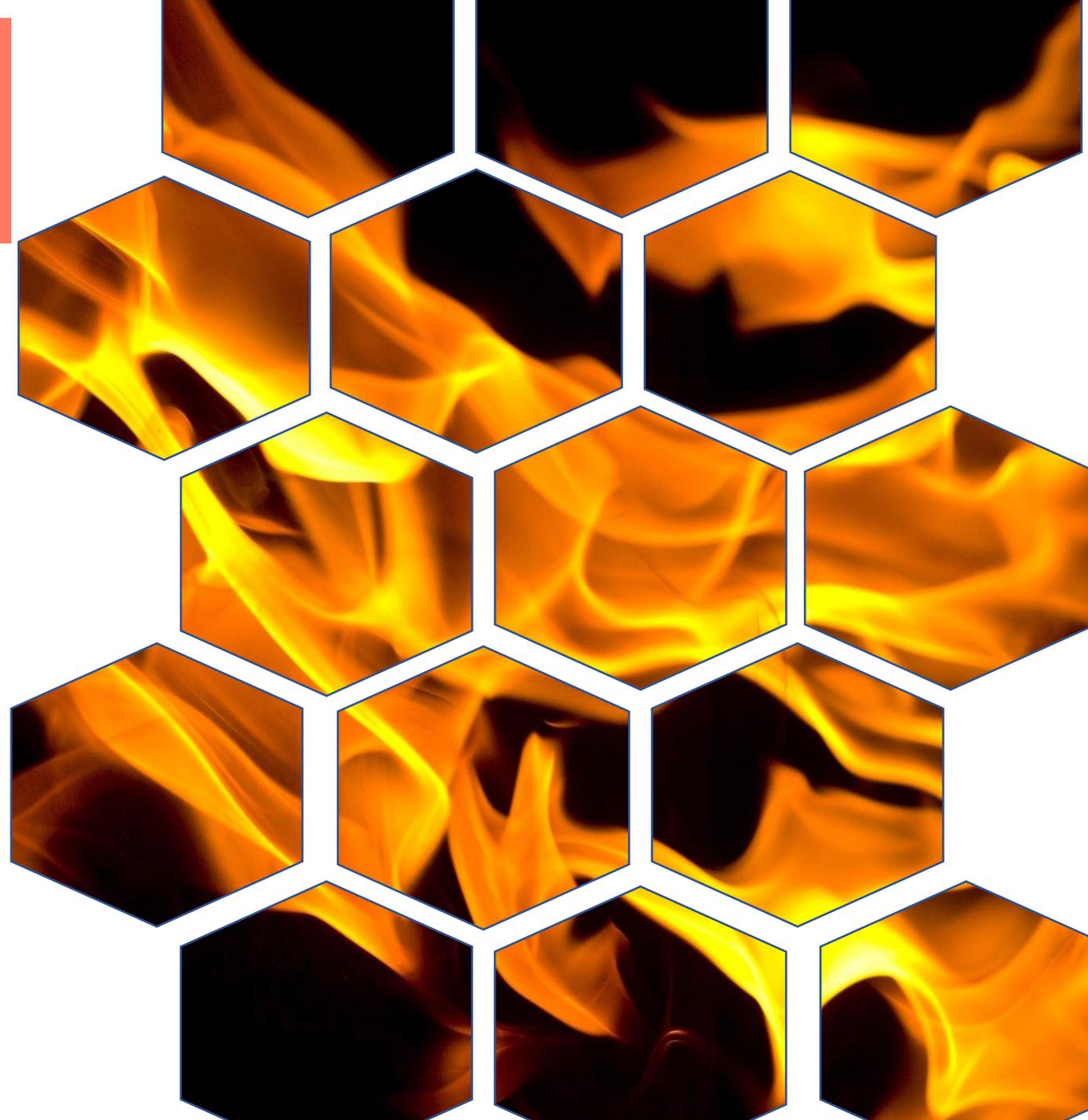


ALLA SCOPERTA DEL CALORE

4 Lezioni Fondamentali sul Calore:

- LA TEMPERATURA (Rguig Yasir)
- CHE COS'È IL CALORE E COME SI MISURA (Fazio Salvatore)
- COME SI TRASMETTE IL CALORE (La Grassa Nicolò)
- I PASSAGGI DI STATO (Campo Giovanni)

1F



La Temperatura

Quando un corpo riceve calore, si scalda e le particelle si muovono e la grandezza che misura questo movimento si chiama 'Temperatura'.

La temperatura si misura secondo una convenzione Internazionale attraverso il grado Kelvin (K), anche se comunemente viene usato il Celsius ($^{\circ}\text{C}$).

Inoltre i corpi si riscaldano si dilatano attraverso un movimento chiamato 'Dilatazione Termica', quando poi si raffreddano il volume diminuisce attraverso la 'Contrazione Termica'.

La dilatazione termica fa aumentare la densità del corpo.

Che cos'è il calore e come si misura

Il calore l'energia termica che si trasferisce da un corpo più caldo e si misura, secondo una convenzione internazionale attraverso il grado Joule (J), ma comunemente usiamo la Caloria (cal).

Il cambiamento di temperatura dipende dalla massa del corpo. Il calore necessario per fare aumentare la temperatura di un grado centigrado è il Calore Specifico.

COME SI TRASMETTE IL CALORE

Il calore passa sempre dal corpo più caldo al corpo più freddo e si trasmette diversamente in ogni corpo:

- NEI SOLIDI il calore si trasmette per conduzione
- NEI FLUIDI il calore si trasmette per convezione

Quando i corpi caldi trasmettono energia attraverso radiazioni infrarosse, il fenomeno si chiama irraggiamento.

I PASSAGGI DI STATO

Il passaggio di stato è un cambiamento dello stato di aggregazione di un corpo solido, liquido o aeriforme.

SOLIDI

Solido > Liquido = FUSIONE

Solido > Aeriforme = SUBLIMAZIONE

LIQUIDI

Liquido > Solido = SOLIDIFICAZIONE

Liquido > Aeriforme = EVAPORAZIONE

AERIFORMI

Aeriforme > Solido = BRINAMENTO

Aeriforme > Liquido = CONDENSAZIONE

