

Le nanoscienze nell'insegnamento della Chimica di base

Una sfida e una opportunità

VI SCUOLA NAZIONALE DI DIDATTICA DELLA CHIMICA "GIUSEPPE DEL RE"

XIII SCUOLA DI RICERCA EDUCATIVA E DIDATTICA CHIMICA "ULDERICO SEGRE"

17 – 30 novembre 2021



Docente: Prof.ssa Santa Scuto



IISS «B. Radice» di Bronte (CT)

### Presentazione



Classi: seconde

Indirizzo: Tecnico Informatico e Costruzioni Ambiente e Territorio



Argomento: legami chimici e forze intermolecolari



Attività: dal Macro al Micro

Livello Macroscopico



Livello Simbolico



Livello Microscopico o particellare

## dal Macro al Micro

Triangolo di Johnstone

#### Obiettivo

Trovare la correlazione fra:

Mondo macroscopico (osservazione e proprietà)

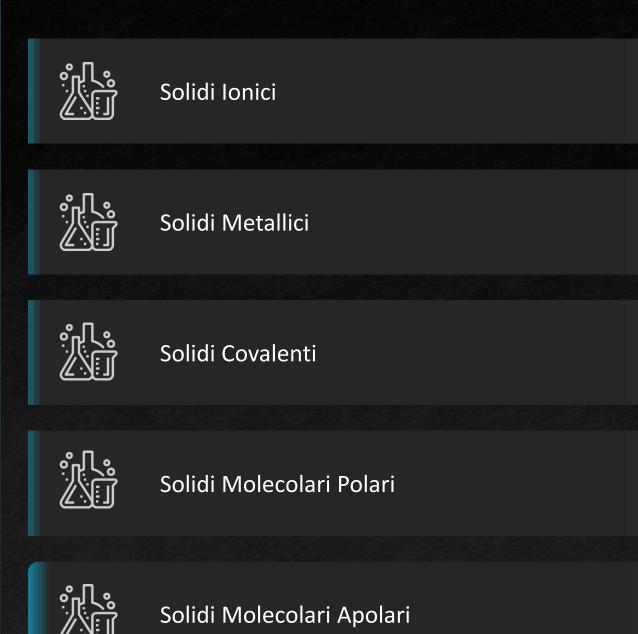
Mondo microscopico (visualizzato con modello

particellare, tipo di legame)

Simbolo (indicato con simboli e formule)

# Dal Macro al Micro

# Solidi a confronto





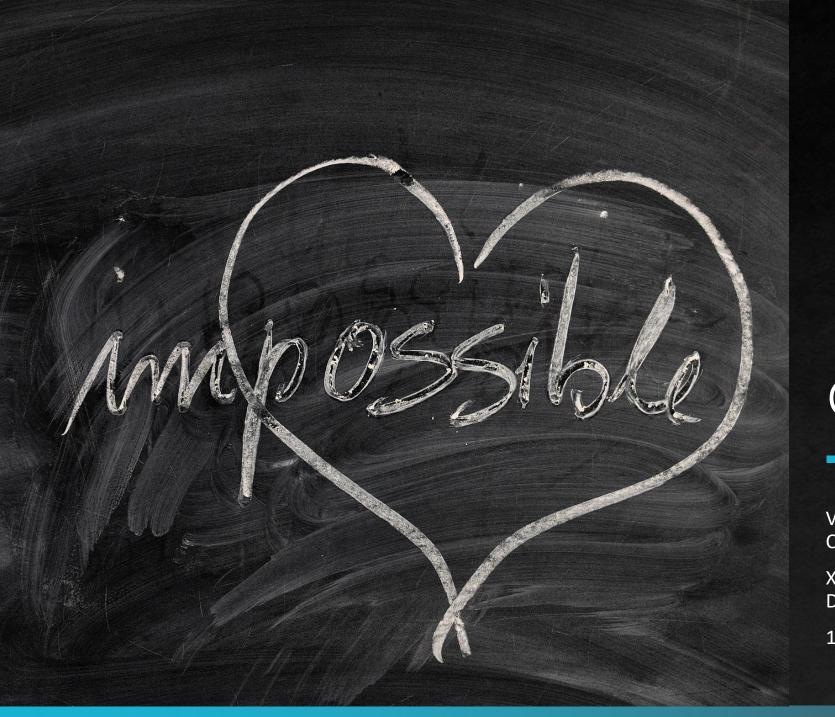
### Cooperative Learning

- Dividere la classe in gruppi da due o tre alunni
- Assegnare una tipologia di solido a ciascun gruppo
- Cercare sul testo scolastico e/o sul web proprietà fisiche del solido assegnato
- Eseguire esperienze di laboratorio di polarità, solubilità, miscibilità e conducibilità
- Realizzare il Triangolo di Johnstone
- Condividere e discutere i lavori

Competenza	Indicatore
Imparare ad imparare	Lo studente elabora un quadro organico dell'argomento preso in esame
Collaborare e partecipare	Lo studente si confronta con gli altri positivamente con gli altri
Acquisire ed interpretare le informazioni	Lo studente interpreta e correla criticamente le informazioni
Comunicare	Lo studente comunica con chiarezza ed utilizza un lessico specifico

### Livelli Non raggiunto Base Intermedio Alto





### Grazie

VI SCUOLA NAZIONALE DI DIDATTICA DELLA CHIMICA "GIUSEPPE DEL RE"

XIII SCUOLA DI RICERCA EDUCATIVA E DIDATTICA CHIMICA "ULDERICO SEGRE"

17 – 30 novembre 2021