# **TITOLO**

# ACQUA & COLORANTE ... la Danza delle Particelle

### DESCRIZIONE GENERALE DELL' ARGOMENTO E DEL CONTENUTO

L'insegnante nel corso di questo anno scolastico ha partecipato ad un progetto istituito in in rete con altre scuole del territorio denominato "La scienza in verticale". L'accordo in rete ha riguardato:

- Attività didattiche di ricerca e sviluppo della ricerca e della sperimentazione delle metodologie per un'efficace didattica della scienza e della matematica
- Realizzazione di iniziative di promozione di divulgazione scientifica e matematica anche mediante la realizzazione di iniziative espositive
- Promozione della cultura tecnico-scientifica nelle scuole di ogni ordine e grado, anche attraverso un miglior utilizzo dei laboratori scientifici, coinvolgendole con iniziative capaci di favorire la comunicazione con il modo della ricerca, così da far crescere una diffusa consapevolezza sull'importanza della scienza e della tecnologia per la vita quotidiana e per lo sviluppo sostenibile della società

Durante gli incontri di formazione e autoformazione si è costruito un modello, il "modello particellare", per la spiegazione di fenomeni osservati. Le attività di laboratorio proposte sono state utili per sradicare misconoscenze che rischiano di pregiudicare l'avvicinamento alle scienze.

### COMPITO/PRODOTTO:

Sperimentare e dare spiegazione ai fenomeni osservati all'iniziativa espositiva "Un Tuffo nella chimica ..e non solo"

http://europaunita.wix.com/tuffonellachimica





CLASSI O ETÀ ALUNNI COINVOLTI: gli alunni della 5^D

# DISCIPLINA/E COINVOLTE

1) SCIENZE

### COMPETENZE CHIAVE EUROPEE

- 1) spirito di iniziativa e imprenditorialità
- 2) imparare ad imparare
- 3) competenze sociali e civiche
- 4) competenza di base in matematica, scienze e tecnologia

# COMPETENZA CHIAVE EUROPEA N. 1 spirito di iniziativa e imprenditorialità

Competenze specifiche:

- Assumere e portare a termine compiti e Iniziative
- Pianificare e organizzare il proprio lavoro

# ABILITA' CONOSCENZE

- Assumere gli impegni affidati e portarli a termine con diligenza e responsabilità;
   assumere semplici iniziative personali di gioco e di lavoro e portarle a termine
- Analizzare anche in gruppo le soluzioni ipotizzate e scegliere quella ritenuta più vantaggiosa
- Applicare la soluzione e commentare i risultati

- Modalità di decisione riflessiva
- Diagrammi di flusso
- Fasi del problem solving

### COMPETENZA CHIAVE EUROPEA N. 2 imparare ad imparare

Competenze specifiche:

- Individuare collegamenti e relazioni; trasferire in altri contesti
- Organizzare il proprio apprendimento, utilizzando varie fonti e modalità anche in funzione dei tempi disponibili, delle proprie strategie e del proprio metodo di studio e di lavoro

ABILITA'	CONOSCENZE
<ul> <li>Individuare semplici collegamenti tra informazioni appartenenti a campi diversi</li> <li>Utilizzare le informazioni possedute per risolvere semplici problemi</li> </ul>	<ul> <li>Metodologie e strumenti di organizzazione delle informazioni: sintesi, scalette, grafici, tabelle, diagrammi, mappe concettuali</li> </ul>
d'esperienza anche generalizzando a contesti diversi	

# COMPETENZA CHIAVE EUROPEA N. 3 competenze sociali e civiche

Competenze specifiche:

- A partire dall'ambito scolastico, assumere responsabilmente atteggiamenti, ruoli e comportamenti di partecipazione attiva e comunitaria
- Riconoscersi e agire come persona in grado di intervenire sulla realtà apportando un proprio originale e positivo contributo

ABILITA'	CONOSCENZE
<ul> <li>Individuare, a partire dalla propria esperienza, il significato di partecipazione all'attività di gruppo: collaborazione, mutuo aiuto, responsabilità reciproca</li> <li>Esprimere il proprio punto di vista, confrontandolo con i compagni</li> <li>Assumere incarichi e svolgere compiti per contribuire al lavoro collettivo secondo gli obiettivi condivisi</li> <li>Rispettare ruoli e funzioni all'interno della scuola, esercitandoli responsabilmente</li> </ul>	<ul> <li>Significato di "gruppo" e di "comunità"</li> <li>Significato dei concetti di diritto, dovere, di responsabilità, di identità, di libertà</li> <li>Significato dei termini: regola, norma, patto, sanzione</li> <li>Significato dei termini tolleranza, lealtà e rispetto</li> </ul>

# COMPETENZA CHIAVE EUROPEA N. 4 competenza di base in matematica, scienze e tecnologia

Competenze specifiche:

• Osservare, analizzare e descrivere fenomeni appartenenti alla realtà naturale e agli aspetti della vita quotidiana, formulando ipotesi e verificandole.

ABILITA'	CONOSCENZE
<ul> <li>Esplorare e sperimentare lo svolgere dei più comuni fenomeni individuandone le cause e cercando soluzioni appropriate.</li> <li>Utilizzare i concetti fisici fondamentali quali: pressione, volume, velocità, peso, peso specifico, forza, temperatura, calore, carica elettrica ecc., in varie situazioni di esperienza. Realizzare esperienze in laboratorio visibili in natura.</li> <li>Padroneggiare concetti di trasformazione chimica; sperimentare reazioni (non pericolose) anche con prodotti chimici di uso domestico e interpretarle sulla base di modelli semplici di struttura della materia.</li> </ul>	<ul> <li>Fenomeni fisici e chimici, concetto e fonti.</li> <li>Elementi di fisica: velocità, densità, concentrazione, forza ed energia, temperatura e calore.</li> <li>Elementi di chimica: reazioni chimiche, sostanze e loro caratteristiche; trasformazioni chimiche</li> </ul>

STRATEGIA E TECNICA DIDATTICA (METODOLOGIE, ATTIVITÀ, STRUMENTI, MODALITÀ DI LAVORO)

Metodo della ricerca sperimentale. Formulazione di ipotesi, esperimento, registrazione delle osservazioni e verifica delle ipotesi. Spiegazione del fenomeno attraverso il modello particellare.

# **PREREQUISITI**

È possibile capire le conoscenze già acquisite dagli studenti e individuare alcune idee sbagliate attraverso domande guida. Registriamo le loro osservazioni.

Ricordi come è fatta la materia?

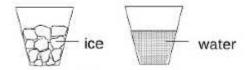
Quali sono le caratteristiche della materia? Fai degli esempi.

Quali sono gli stati della materia? Fai degli esempi.

# Quale affermazione è corretta?

- Soltanto A e B.
- 2) A e C soltanto.
- 3) B c C soltanto.
- 4) A. B e C.





# Leggi le seguenti affermazioni:

- A) Il ghiaccio fonde e forma acqua.
- B) L'acqua congela e forma ghiaccio.
- C) La temperatura dell'acqua e del ghiaccio sono differenti.

# 2) Quali dei seguenti passaggi avviene a 0°C?

- Da ghiaccio a vapore d'acqua.
- 2) Da acqua liquida a ghiaccio.
- 3) Da vapore d'acqua ad acqua liquida.
- 4) Da acqua liquida a vapore d'acqua.

Gli alunni danno le loro risposte. Registrazione della conversazione e delle risposte date dagli alunni. Noi vogliamo guardare più a fondo e scoprire come la materia è fatta e come si comporta.

# SITUAZIONE DI INNESCO

### Attività sperimentale in gruppo: dentro la goccia d'acqua - attrazione tra le molecole d'acqua

In questa attività gli alunni si organizzano in gruppi e guardano da vicino una goccia d'acqua e come questa si muove sulla carta oleata. Vedono che le molecole dell'acqua tendono a stare insieme e sperimentano quanto sia poco facile dividere una goccia d'acqua.

L'obiettivo è che gli studenti comincino a pensare che le molecole d'acqua, e di qualsiasi sostanza, devono essere attratte le une dalle altre.

Ad ogni gruppo viene consegnata una scheda di lavoro che contiene le consegne.

Essi procedono nell'eseguire le fasi sperimentali e fanno le loro osservazioni che vengono poi registrate.

Schode di lavoro 1	Cisservazioni	
Problema: è più semplice unive due grace d'arqua a dividere usa gracia d'acqua? Gruppo <u>nº</u>	✓ Qual é la forma dell'acqua quando la foi scendere dal contagacce senza forta codere della contagacce senza forta codere della contagacce senza forta codere.	
Materiale per agsi gruppo: tavaletta in compensato, faglio di carta oleata, contagocce,		
acqua, Sacchet la da ca Mê.	<ul> <li>Quando foi codere la occeia doccia di occia al foglio di conta aleato la goscia si rompe o</li> </ul>	
Esagui	resta unita?	
<ol> <li>Fissa, utilizzando lo scorch, il faglio di carta alecta sulla tavaletta in compensato.</li> </ol>		
2. Ensensor il contagodde nel biochiere contenente acqua e aspira		
3. Foi scendere dal co <mark>nt</mark> opacce una gaccia d'acqua segza for la cadene sul la conta	<ul> <li>Quando la fui masvere la guacia d'acqua sul l'aglia di carria oleata sembra che stra</li> </ul>	
Osserva quanto tempo puoi tenere la goddia all'estremità del contogodo e serva che	unita o che si sepuri?	
gresta sada.		
4. Fai codere sul faglio di carta pleate 3 o 1 gosce d'acque incieme in made da formare		
una gaccia di medie dimensioni	√ L'tacile séparare la gaccia in due/	
5. Delicatamente, inclina la tavaletta in modo da for muovene la goccia	gradient der en et de	
6. Utilizza la paschetta da ceffè per far muovere la goscia d'acqua sulla carta pleata		
7. Utilizza la pacchetta da caffé per esparans la gaccia in due		
8. Utilizza la baschetta da caffè penaviisirare le due gosse in modo che si tocchino.	√ Estate più facile e più difficile unine le dua gucce?	

Con un contagocce tentiamo di trattenere il più possibile la goccia d'acqua prima di farla cadere. (1) Osserviamo la forma, la grandezza e altro e gli alunni registrano le osservazioni sul foglio. Come si comporta la goccia quando cade sul foglio di carta oleata? Registrare le risposte. Provate a far muovere la goccia sul foglio. (2) Come si comporta?

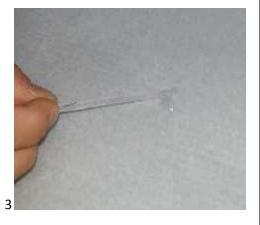
Provate con un bastoncino a separare la goccia in due. (3)

Fai cadere due gocce distanti tra loro sul foglio e prova a muovere il foglio. Cosa succede?

E' stato più facile o più difficile unire le due gocce?







Ogni gruppo espone le osservazioni, ci sono molte osservazioni simili.

Per favorire la discussione tra gli alunni e indagare la loro interpretazione del fenomeno osservato, chiediamo loro: SECONDO VOI, CHE SPIEGAZIONE POSSIAMO DARE AI FENOMENI APPENA OSSERVATI?

La goccia d'acqua resta unita quando la carta oleata è inclinata e quando si fa muovere la goccia sul foglio con il bastoncino. È difficile separare la goccia in due gocce. Quando le gocce si toccano si uniscono rapidamente e facilmente.

Alcuni alunni parlano di forze di attrazione che hanno fatto unire le gocce (le gocce si comportano come calamite). Altri dicono che le particelle sono unite e fanno resistenza quando tenti di separarle.

"Quando stavamo trattenendo la goccia prima di farla cadere dal contagocce..questa diventava sempre più grossa (c'erano sempre più particelle) finché non ce l'ha fatta più a trattenerle e la goccia è scesa". Chiamiamo questa forza: forza di coesione.

ARTICOLAZIONE DEL PROGETTO (specificare per ogni fase tempi di attuazione, attività, strumenti e metodologie; è necessario documentare ogni fase)

Tempi di attuazione: marzo

### Attività: IL MOVIMENTO DELLE PARTICELLE

- Nell'attività di innesco i bambini si sono entusiasmati quindi la settimana seguente ho posto loro un altro problema: Le molecole dell'acqua si muovono?
- Si procede con la formazione di gruppi e la consegna della scheda di lavoro n° 2

Schode dilavoro 2
Problema: Le molecole d'acqua sono in movimento?

Snuppo:

Materiale per agri gruppa: un bischiere trasparente, acqui a temperatura ambiente, colorante alimentare, contagocce.

Procedi

1. Metti nel bicchiere 150 mil di acqua a temperatura ambiente
2. Metti nel bicchiere una goccia di colorante alimentare
3. Nan rimescalare
4. Osserva che casa discerte.

Oeservazioni

Descrivi che cosa succede al colorante quando viene aggianti all'acquae temperatura ambiente.

Spiega il fenomeno con il modello particellare

Cone puur spregure ciò che fiai asservato?

Fase 1











Gruppo 1: <u>L'acqua sta facendo entrare al suo interno le particelle di colorante</u>. Quando una goccia di colorante entra all'interno dell'acqua, essa la fa in "fili".

Gruppo 2: Ci sono delle specie di scie che si muovono nell'acqua

Gruppo 3: quando viene messo il colorante (<u>sbattendosi con l'acqua</u>) forma una scia di colore azzurro, poi piano piano la scia sparisce e l'acqua diventa di colore azzurro.

Alcuni bambini hanno parlato di particelle altri di acqua, ho il dubbio che alcuni di loro pensino che le particelle dell'acqua sono diventate azzurre.

Dalle osservazioni mi accorgo che forse c'è qualcosa di confuso

- il gruppo 1 afferma che il colorante entra nell'acqua...quasi come se la particella d'acqua inglobasse quella del colorante e ne prendesse il colore azzurro.

Rinforzo invece la spiegazione seppur embrionale del gruppo 3 che parla di colorante e acqua (non nominano però particelle) che si sbattono (urtano)

Il giorno seguente porto in classe del riso (riso bianco e riso nero).

Facciamo la simulazione del nostro esperimento con acqua e colorante utilizzando il riso.

Il riso bianco rappresenta l'acqua e il riso nero rappresenta il colorante.

Ogni chicco ragazzi cos'è? Una particella..una molecola...ok

Ora versiamo del riso bianco in una ciotola trasparente . Quale colore vedete nella ciotola? BIANCO Aggiungiamo del riso nero...agitiamo energicamente facendo in modo di mescolare le particelle.

Quale colore vedete nella ciotola? Maè non è più come prima è un po bianco e un po nero

Aggiungo sempre più riso nero. Ora che colore vedete? Sempre più scuro maè..è quasi nero.

Chiedo loro cosa ci sia dentro la ciotola....e loro mi rispondono riso bianco e riso nero.

Quindi nel nostro esperimento con acqua e colorante...cosa c'è dentro il bicchiere? Molecole d'acqua e molecole di colorante.

"Quindi maè se il colorante faceva le scie e si muoveva è perché le molecole dell'acqua lo stavano spostando da una parte all'altra?" Quindi? Le molecole dell'acqua si muovono

### Strumenti e materiali

Acqua, colorante, bicchieri, contagocce, fogli e matite, riso e ciotola

# Metodologia

Ricerca,

Tempi di attuazione: aprile

### Attività: LA VELOCITA' DEL MOVIMENTO DELLE PARTICELLE

- Scheda di lavoro n° 3 pone il seguente problema: La velocità delle molecole d'acqua è differente nell'acqua calda e nell'acqua fredda?
- Osservato che le particelle dell'acqua si muovono vogliamo vedere se si muovono sempre allo stesso modo.
- Cambiamo le condizioni dell'acqua e, visto che nel primo esperimento abbiamo usato acqua a temperatura ambiente, vediamo cosa succede se usiamo acqua calda e acqua fredda.
- Ci serve un bollitore per scaldare l'acqua e per ottenere l'acqua fredda mettiamo una bottiglia d'acqua in freezer.
- L'insegnante si occupa dell'acqua del bollitore. È meglio evitare che gli alunni possano trovarsi in situazioni di pericolo.
- Le coppie di alunni procedono nell'esperimento e nella registrazione di quanto osservano.

Materia e per ogni gruppo: tre biochieri trasporenti, acque caldo, fredda e a temperatura ambiente, calorante alimentans, contagosco.

#### Proced

- 1. Mettin un broch ere 150 ml di acque fredda
- 2. Metil nell'altre biochiere 150 ml di acquaradda
- 3. Mett in claseur biochiere una goccia di colorante allinentare
- 4. Deserva che cosa succede

#### Usservazioni

Descrivi che cosa succe<mark>de al</mark> colorante quando viene aggiurno all'acqua fredda, come si muove e come si miscela nell'acqua fredda.

Descrivi che casa succete al colonante quando viene aggi into all'acqua caldo, some si muove e come si miscelo ne l'acqua caldo.

Comié la velocité di dittusione del colore? Spiega comié la velocita di dittusione del celere nell'acque l'redda e ne l'acque calde.

### Spiego il fenomeno con le molecole

Basandati sulle tue asservazioni completa le frasi:

Rattreddando una sostanza La velocità delle moleccle

Usando cerchi per rappresentare le molecole d'acqua e le linee di movimento, disegna un modello delle molecole nell'ocqua calde e freede.



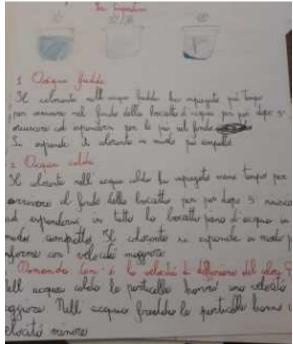






Fase 2

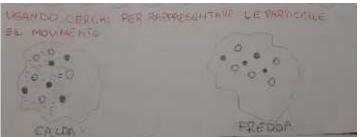




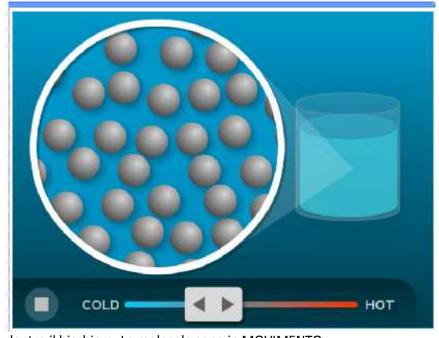
Rappresentazione del fenomeno con il modello particellare. Queso fenomeno si chiama: **AGITAZIONE TERMICA** 



linguaggio scientifico.



Sulla Lim usiamo simulazioni che mostrano come AUMENTANDO LA TEMPERATURA DELL'ACQUA AUMENTA IL MOVIMENTO DELLE PARTICELLE DIMINUENDO LA TEMPERATURA DELL'ACQUA DIMINUISCE IL MOVIMENTO DELLE PARTICELLE



Ecco cosa accade dentro il bicchiere. Le molecole sono in MOVIMENTO. Prova a spostare la freccia per aumentare i diminuire la temperatura e spiega cosa succede. Utilizza un

- A zero gradi (0°) le molecole non si muovono più (rimangono ferme) l'acqua è diventata ghiaccio. C'è il passaggio dallo stato LIQUIDO alo stato SOLIDO
- A cento gradi (100°) le molecole si muovono più velocemente e sono libere di muoversi separate dalle altre molecole (l'acqua è diventato vapore di acqueo). C'è il passaggio dallo stato LIQUIDO a quello GASSOSO



- Lascio che i bambini giochino un po' con l'applicazione e argomentino quanto accade, invitandoli ad utilizzare un linguaggi specifico per spiegare i fenomeni di solidificazione/liquefazione o evaporazione/condensazione.
- Registriamo l'esperienza sul quaderno.

### Strumenti e materiali

Bicchieri, acqua, colorante, contagocce, bollitore, fogli, penne, matite e pastelli, LIM

### Metodologia

ricerca

Tempi di attuazione: aprile

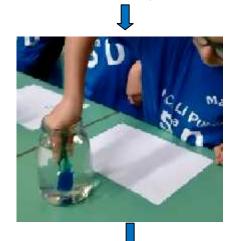
# Attività: COME SI MUOVONO LE PARTICELLE DI COLORANTE?

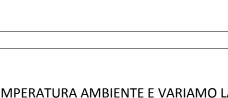
- Gli alunni propongono un successivo problema:
   COME SI COMPORTA IL COLORANTE SE TENIAMO L'ACQUA A TEMPERATURA AMBIENTE E VARIAMO LA TEMPERATURA DEL COLORANTE (COLORANTE CALDO E FREDDO)
- Sono gli stessi alunni a progettare l'esperimento:
  - Occorrono due boccettine di colorante, una bollente e un'altra quasi ghiacciata
  - Per rendere bollente il colorante portiamo un pentolino e il collaboratore in bidelle ria potrà scaldare il colorante sul fornellino.
  - Per rendere freddissimo il colorante teniamo la boccetta nel freezer per circa 10 minuti...anche meno.
  - Se dobbiamo immergere l'intera boccetta nell'acqua..non basterà un bicchiere..ci vorrà un vasetto più alto.
  - Due vasetti alti e trasparenti per l'acqua (a temperatura ambiente)
  - Una pinzetta per immergere la boccetta all'interno...quella bollente non possiamo toccarla con le mani.
- Inizio a chiedere le ipotesi sul comportamento del colorante.
- Le ipotesi vengono registrate sui fogli attività.























- Formuliamo le osservazioni oralmente.
- Il colorante caldo va verso l'alto, sembra uno sbuffo, esce tutto dalla bocetta e prima va in alto e poi pian piano scende...dopo un po il bicchiere è tutto azzurro: le particelle del colorante hanno occupato anche la parte in basso.
- Il colorante freddo non fa come quello caldo, ne esce di meno, piccole scie.
- PERCHE'?
- E' come l'aria maè: quella calda va verso l'alto e quella fredda va verso il basso
- Forse perché le particelle calde sono più leggere e quelle fredde più pesanti.
- Ognuno verbalizza e spiega il fenomeno utilizzando un linguaggio specifico

Non ci addentriamo nella spiegazione della densità.

### Strumenti e materiali

Cartine mute dell'Italia, della Sardegna e della Provincia di Sassari. Colori. Lim

### Metodologia:

Conversazione partecipata

Tempi di attuazione: aprile

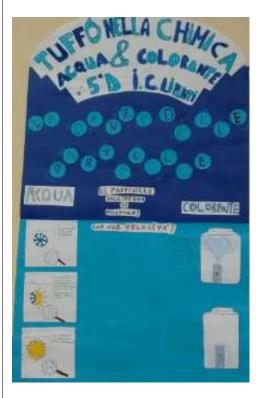
#### <u>Attività</u> PREPARAZIONE DELL'ESPERIMENTO PER L'EVEMTO "UN TUFFO NELLA CHIMICA"

- Gli alunni lavorano e si esercitano alla preparazione dell'evento nel quale dovranno eseguire l'esperimento e spiegarlo.
- Decidiamo di presentare 2 esperimenti collegati: l'agitazione termica e quello sulla densità
- Si formano 4 gruppi da 5 alunni che a turno propongono e spiegano i due esperimenti; gli alunni all'interno del gruppo decidono quale parte spiegare (anche dopo averle provate tutte).
- Decidiamo il titolo dell'attività da presentare: "Acqua & Colorante la danza delle particelle".



### Fase 4

- Ogni gruppo si occupa di creare qualcosa per l'evento: un gruppo il cartellone presentazione, un altro l'esperimento di agitazione termica, un altro ancora quello della densità e il quarto gruppo lavora alla progettazione e realizzazione di un'animazione del movimento particellare.
- I lavori dei quattro gruppi vengono poi assemblati e serviranno come materiale per i giorno del'evento.





# Strumenti e materiali

Cartelloni, cartoncini, carta trasparente, colori, colori e tutto il materiale che occorre per l'esperimento

# Metodologia

cooperative learning

Tempi di attuazione: 14 e 15 aprile 2016

# Attività conclusiva

- I ragazzi nella fase di meta cognizione:

Preparano il banco esperimento e aspettano i visitatori.



Fase 5

Spiegano a gruppi di bambini di altre classi e anche a persone adulte









Strumenti e materiali

Materiali dell'esperimento

Metodologia

Lavoro individuale

RISORSE UMANE INTERNE.

I docenti di classe

# **VERIFICA COMPETENZE**

- Pianificare e organizzare il proprio lavoro
- Organizzare il proprio apprendimento, utilizzando varie fonti e modalità anche in funzione dei tempi disponibili, delle proprie strategie e del proprio metodo di studio e di lavoro
- Riconoscersi e agire come persona in grado di intervenire sulla realtà apportando un proprio originale e positivo contributo
- Osservare, analizzare e descrivere fenomeni appartenenti alla realtà naturale e agli aspetti della vita quotidiana, formulando ipotesi e verificandole.

# VALUTAZIONE COMPETENZE

### Indicatore n.1

• Pianificare e organizzare il proprio lavoro

livello 1	livello 2	livello 3	livello 4
NON ADEGUATO 5	BASILARE 6	ADEGUATO 7/8	AVANZATO 9/10
			1.

### Indicatore n.2

• Organizzare il proprio apprendimento, utilizzando varie fonti e modalità anche in funzione dei tempi disponibili, delle proprie strategie e del proprio metodo di studio e di lavoro

livello 1	livello 2	livello 3	livello 4
NON ADEGUATO 5	BASILARE 6	ADEGUATO 7/8	AVANZATO 9/10
		1.	1.

### Indicatore n.3

Riconoscersi e agire come persona in grado di intervenire sulla realtà apportando un proprio originale e positivo contributo

livello 1	livello 2	livello 3	livello 4
NON ADEGUATO 5	BASILARE 6	ADEGUATO 7/8	AVANZATO 9/10
	1.	1.	1.

# Indicatore n.4

 Osservare, analizzare e descrivere fenomeni appartenenti alla realtà naturale e agli aspetti della vita quotidiana, formulando ipotesi e verificandole.

livello 1	livello 2	livello 3	livello 4
NON ADEGUATO 5	BASILARE 6	ADEGUATO 7/8	AVANZATO 9/10
	1.	1.	1.