

## ISTITUTO DI ISTRUZIONE SUPERIORE "LEONARDO DA VINCI"

Sedi Associate: Liceo - ITC



Segreteria amministrativa 🕾 0444/672206 – 🗎 450895

Via Fortis, 3 - 36071 Arzignano (VI) C.F. 81000970244

e-mail: viis00200@istruzione.it - sito: www.liceoarzignano.it



Docente LUPO GIOVANNA
Disciplina SCIENZE NATURALI

Classe 4C2 Ore settimanali 2

Libri di testo: 1) Introduzione alla biologia.azzurro. Dalla genetica al corpo umano. Autori: Curtis, Barnes, Schnek, Flores. Ed. Zanichelli.

2) Lineamenti di chimica. Dalla mole alla chimica dei viventi. Autori: Valitutti, Falasca, Amadio. Ed. Zanichelli.

# Composizione della classe

La classe 4C2 è formata da 21 allievi di cui 4 maschi e 17 femmine.

Per quanto attiene agli obiettivi didattici, di cittadinanza e disciplinari nonché alle competenze, si fa riferimento alla Programmazione di Dipartimento e a quella del Consiglio di Classe.

## Contenuti di Biologia

## CAPITOLO 13 – Introduzione al corpo umano: sistemi muscolare e scheletrico

L'organizzazione corporea

Il sistema muscolare

Il sistema scheletrico.

## CAPITOLO 14 – I sistemi digerente e respiratorio

Il sistema digerente Importanza di una dieta corretta Il sistema respiratorio.

## CAPITOLO 15 - I sistemi circolatorio ed escretore

Il sistema circolatorio L'esame del sangue Aritmie e malattie cardiovascolari Il sistema escretore.

### **CAPITOLO 16 – II sistema immunitario**

I meccanismi di difesa del corpo umano L'immunità innata L'immunità acquisita Difetti del sistema immunitario.



## CAPITOLO 17 - Il sistema endocrino

Anatomia e fisiologia del sistema endocrino Le ghiandole presenti nel cranio Le ghiandole del collo e dell'addome.

## CAPITOLO 18 – Il sistema nervoso e gli organi di senso

La struttura del sistema nervoso La trasmissione degli impulsi nervosi Anatomia e funzionamento dell'encefalo.

## Contenuti di Chimica

# Capitolo 10 - La forma delle molecole e le forze intermolecolari

La forma delle molecole La teoria VSEPR Molecole polari e non polari Le forze intermolecolari. Le proprietà intensive dello stato liquido.

## Capitolo 11 – La solubilità e le soluzioni

Perché le sostanze si sciolgono? La solubilità Le concentrazioni percentuali e in ppm La molarità e la molalità Le proprietà colligative

# Capitolo 12 – La nomenclatura dei composti

La valenza e il numero di ossidazione Leggere e scrivere le formule La nomenclatura chimica dei composti binari e ternari.

## Capitolo 13 – Le reazioni chimiche

Equazioni di reazione e bilanciamento I vari tipi di reazione I calcoli stechiometrici Il reagente limitante e la resa di una reazione.

#### **EDUCAZIONE CIVICA**

In base a quanto stabilito nei Dipartimenti e nei Consigli di classe, nel corso dell'anno svolgerò, per un totale di tre ore, il nucleo tematico SOSTENIBILITA' che comprende i seguenti contenuti: Agenda 2030 per lo sviluppo sostenibile, educazione ambientale, cambiamenti climatici.

Modalità di lavoro	
	Lezioni frontali Discussioni Apprendimento cooperativo Insegnamento individualizzato Lavori di gruppo Approfondimenti Relazioni Software didattico
Strui	menti di lavoro (libri di testo, sussidi e materiali didattici, laboratori, attrezzature)  Libri di testo in uso  CD e DVD  Internet  Laboratori  LIM  Fotocopie
Verif	iche
	Interrogazione Compito in classe Prove di verifica strutturate scritte Relazioni di gruppo Prove di verifica scritte valide per l'orale Verifiche orali
Valu	tazione
	alutazione avverrà sulla base delle verifiche scritte e orali seguendo criteri individuati dai li dipartimenti.
Attiv	ità di recupero, sostegno e potenziamento
	Percorsi di recupero <i>in itinere</i> al bisogno.  Recupero curriculare  Sportello didattico  Corsi di recupero