PROGRAMMA DEFINITIVO DI SCIENZE NATURALI

ANNO SCOLASTICO 2020/2021

CLASSE 4A L.S. Ordinario

BIOLOGIA

Testo di riferimento: La nuova biologia.blu PLUS – il corpo umano. Autori Sadava, Hillis,Heller, Barembaun. Ed. Zanichelli , più materiale fornito agli studenti(ppt, video e mappe concettuali).

- Ripasso e approfondimento degli argomenti del terzo anno di corso
- La selezione sessuale di Darwin. L'evoluzione della specie umana.
- L'organizzazione del corpo umano (cap.1)
- -l tessuti: istologia e funzioni

I tessuti epiteliali. la struttura della cute. Le funzioni della cute, la protezione dalla radiazione U.V. Le mucose. Gli epiteli ghiandolari. Classificazione e caratteristiche generali delle ghiandole esocrine ed endocrine. Il tessuto muscolare striato, liscio e cardiaco. La contrazione muscolare. I tessuti connettivi propriamente detti e i tessuti connettivi specializzati. Struttura del tessuto cartilagineo e del tessuto osseo. Il tessuto nervoso e la struttura della cellula nervosa.

- -Organi, sistemi e apparati. il differenziamento cellulare, la struttura gerarchica dell'organismo, i tessuti dell'organismo. Anatomia: struttura generale degli organi cavi (le tonache) e degli organi pieni (stroma e parenchima.
- -Riconoscimento di preparati istologici (laboratorio).
 - L'apparato digerente: anatomia e fisiologia. Alimentazione, nutrizione e digestione (cap.4)
- -La composizione chimica del corpo umano. I principi nutritivi e la loro funzione: i glucidi, le proteine, i lipidi, i sali minerali e le vitamine. L'acqua nel corpo umano. Le carenze nutrizionali. La MPC (malnutrizione proteico-calorica). Le avitaminosi. Le malattie da eccesso di nutrienti: obesità, diabete e malattie cardiovascolari. L'importanza di un regime alimentare equilibrato.
- -Anatomia dell'apparato digerente: il tubo digerente e le ghiandole annesse.
- -Importanza della dentatura nella digestione, morfologia e anatomia dei denti. Il parodonto e l'importanza dell'igiene orale nella prevenzione della carie e delle malattie parodontali. Le malposizioni dentali.
- -La digestione dei glucidi nella cavità orale.
- Lo stomaco: anatomia e chimica della digestione delle proteine.
- -L'intestino tenue: anatomia e digestione dei lipidi. Il fegato e la bile.
- -Reazioni di idrolisi dei trigliceridi, dei polisaccaridi e delle proteine.
- -Il pancreas esocrino ed endocrino. La regolazione della glicemia. Il diabete di tipo 1 e di tipo 2.
- -L'ulcera gastrica: il ruolo dell'Helicobacter pylori.
- -L'intestino crasso e il riassorbimento dell'acqua e dei sali minerali.

Il sistema linfatico e l'immunità (cap.6)

-L'immunità aspecifica e specifica. Gli organi linfatici. Le difese esterne, difese interne, il meccanismo dell'infiammazione. La risposta immunitaria specifica: i linfociti T e i linfociti B. Gli anticorpi: struttura e funzioni delle immunoglobuline. Significato di antigene. La reazione dell'organismo alle infezioni. La memoria immunitaria. Le malattie autoimmuni.

-Le malattie infettive batteriche e virali con alcuni esempi. Caratteristiche di virus e batteri. La trasmissione delle malattie infettive. Individui ammalati e portatori sani. Veicoli e vettori d'infezione. -I vaccini. Vaccinazione e sieroprofilassi. Gli antibiotici e le malattie batteriche. La resistenza dei batteri agli antibiotici.

Focus: Le vaccinazioni.L'epatite B, la poliomielite, il tetano e l'infezione da HPV. Immunità passiva: sieroterapia e anticorpi monoclonali.L'ipersensibilità, le reazioni allergiche: meccanismo e cause. Le parassitosi: il ciclo vitale della Tenia solium. Le malattie autoimmuni, il diabete insulino-dipendente.

-I virus: visione 3D e spiegazione di alcuni virus parassiti dell'uomo (Ebola, virus della rabbia, del mosaico del tabacco). L'HIV: struttura e biologia(infezione dei linfociti T4h. L'AIDS: modalità di contagio e patologia.

• L'apparato respiratorio: anatomia e fisiologia (cap.3)

- Apparato respiratorio: anatomia, il meccanismo della respirazione, scambi gassosi, il surfactante, embolia subacquei, emoglobina fetale e adulta, mioglobina - differenza subunità e affinità per l'ossigeno.

• Il cuore e la circolazione sanguigna (cap. 2)

- Anatomia e fisiologia del cuore. La circolazione sistemica e polmonare. Il battito cardiaco. Il ciclo cardiaco e la pressione sanguigna. Anatomia dei vasi sanguigni.
- La composizione del sangue. Emopoiesi delle cellule del sangue. Le analisi del sangue: ematocrito e indici metabolici. Le trasfusioni. Il sangue al microscopio: l'anemia falciforme e la malaria. Le patologie cardiovascolari: l'aterosclerosi.

• L'apparato genito-urinario (video Zanichelli)

- Anatomia dell'apparato urinario
- Anatomia dell'apparato genitale maschile e femminile.

• Il sistema nervoso

-Generalità e struttura del sistema nervoso. La cellula nervosa, il potenziale d'azione e la trasmissione dell'impulso nervoso.

CHIMICA

Testo di riferimento: Chimica.blu Dal legame chimico all'elettrochimica, Brady, Sanese, Pignocchino. Ed. Zanichelli, più materiale fornito agli studenti (PPT con spiegazioni audio autoprodotti e video).

- Ripasso degli argomenti del terzo anno di corso: le ossidoriduzioni, bilanciamento con il metodo del numero di ossidazione e con il metodo ionico elettronico. Le ossidoriduzioni nei metalli, la serie di attività. Reazioni di acidi con metalli.
- La velocità delle reazioni chimiche (cap.19)

-La velocità delle reazioni chimiche e i fattori che la influenzano.

La misura della velocità delle reazioni chimiche.

- -Analisi dei fattori che influenzano la velocità delle reazioni chimiche: natura chimica dei reagenti, reazioni omogenee ed eterogenee, concentrazione dei reagenti, temperatura con esempi di reazioni esplosive e reazioni lente, presenza dei catalizzatori. Il meccanismo di azione dei catalizzatori e la funzione degli enzimi nell'organismo.
- La legge cinetica. Le teorie sulla velocità delle reazioni chimiche. L'energia di attivazione. Lo stato di transizione. Le variazioni di entalpia. Reazioni endotermiche ed esotermiche.
- -Esercizi sulla velocità delle reazioni chimiche. Interpretazione dei grafici sulla velocità delle reazioni chimiche.

• L'equilibrio chimico (cap.20)

-Le reazioni reversibili e l'equilibrio chimico.

-Le concentrazioni dei reagenti all'equilibrio e l'espressione dell'azione di massa. Il quoziente di reazione. La legge dell'equilibrio e la costante dell'equilibrio. Influenza della temperatura sulla Kc. L'espressione della legge dell'azione di massa nei sistemi eterogenei. Analisi delle informazioni che ci fornisce il valore della Kc di una reazione.

- Il principio di Le Chatelier e la perturbazione dell'equilibrio: variazioni di concentrazione di reagenti o prodotti, variazione di pressione e di temperatura.
- -Esercizi sull'equilibrio chimico (calcolo della Kc e calcolo della concentrazione della concentrazione di un reagente o di un prodotto all'equilibrio).

• Gli Acidi e le basi (cap. 21)

-Le teoria acido-base di Arrhenius e di Bronsted e Lowry. Il PH delle soluzioni.

SCIENZE DELLA TERRA

Testo di riferimento: Le Scienze della Terra. Minerali, rocce, vulcani e terremoti, Bosellini Ed.Zanichelli. più materiale fornito agli studenti (PPT con spiegazione audio autoprodotti, video, documenti.)

Argomenti introduttivi

La storia dell'Universo e della Terra. Le sfere terrestri.

• La formazione della Terra

- Composizione chimica e struttura interna della Terra. La litosfera. Crosta oceanica e continentale. Il ruolo del silicio nelle rocce e del carbonio nei viventi.
- La dinamica endogena e concetti generali sulla deriva dei continenti.

• La composizione delle rocce.

- -I minerali e le rocce. I minerali. Organizzazione dei silicati nei minerali, minerali amorfi e minerali formati da elementi nativi. Il legame metallico. Ripasso: legami chimici intra e intermolecolari nei solidi. Classificazione delle rocce: ignee, sedimentarie e metamorfiche.
- -La dinamica esogena e il ciclo litogenetico. I principi della stratigrafia.
- Il suolo: introduzione alle caratteristiche del suolo. Il suolo patrimonio dell'umanità e sfruttamento del suolo.

• Rocce Ignee (cap3)

- -Rocce magmatiche intrusive ed effusive con relativi esempi.
- -Il processo magmatico, classificazione dei magmi e delle lave.
- -Osservazione e analisi di fotografie di vari tipi di rocce magmatiche intrusive ed effusive (basalto, gabbro, diorite, granito, pomice).

• *I vulcani* (cap 4)

Struttura e morfologia dei vulcani. Tipi di vulcano e tipi di eruzione. Vulcani a scudo e a cono e relativi esempi. Vulcani ad attività esplosiva ed effusiva e relativi esempi. I prodotti delle attività vulcaniche: tipi di lava, materiale piroclastico e gas vulcanici.

- I vulcani in Italia. La distribuzione dei vulcani in relazione alla tettonica delle placche. Il rischio vulcanico.

• Le rocce sedimentarie (cap.5)

- -I processi di degradazione meteorica e chimica delle rocce. Il trasporto e la sedimentazione dei clasti con la diagenesi.
- Struttura, composizione chimica e classificazione delle rocce sedimentarie. Le rocce clastiche, chimiche e organogene con relativi esempi. I combustibili fossili e ciclo del carbonio.
- osservazione e analisi delle caratteristiche dei vari tipi di rocce sedimentarie (fotografie di rocce e minerali: brecce, puddinghe, arenarie, argille, travertino, gesso, salgemma, quarzo).

• Le rocce metamorfiche (cap.6)

La formazione delle rocce metamorfiche. Esempi di rocce metamorfiche.

LABORATORIO

Osservazione di campioni di rocce magmatiche, sedimentarie e metamorfiche Osservazione di preparati istologici Reazioni di ossidoriduzione con i metalli. La serie di attività.

Percorsi di PCTO di tutta la classe con Dipartimento di Chimica Industriale UNIBO

- Inquinamento atmosferico da un punto di vista chimico-ambientale E.Bernardi
- Tecniche analitiche avanzate (NMR e SEM)' (prof. A. Mazzanti, dr. F. Tarterini).
- Fare chimica facendo saponi' (dr. S. Cerini) e 'Passaggi di colore coloranti dalle caramelle' (Prof. C. Boga e Dr. G. Micheletti).
- Laboratorio virtuale sulla determinazione del pH (Dott.ri Isacco Gualandi e Gabriele Micheletti).
- Alginati e sferificazione dai biopolimeri alla gastronomia molecolare' (C. Boga, E. Strocchi, R. Berardi, G. Micheletti)
- Vestiamoci colorati, sintesi di coloranti' (Proff.ri L. Sambri, L. Bernardi, D. Nanni).
- Chimica al computer per capire le molecole biologicamente attive e progettare nuovi farmaci' (dr. E. Strocchi)
- PCTO online
- Enilearning Percorso Energia-ambiente

Progetto Staffetta Unirimini

Videoconferenza -The climate cha(llen)ge-Prof.Passarini Dip. Chimica Industriale Come proteggere la nostra salute- Prof. Tumiatti Dip. Scienze per qualità della vita.

Approfondimenti

Fondazione Golinelli Nuove frontiere della ricerca scientifica: Intelligenza del mondo vegetale. CREA- Centro di cerealicultura e coltura industriali.

Argomenti di Educazione Civica comuni al programma

- -Principi generali di igiene e profilassi delle malattie infettive. La pandemia da COVID 19. Comportamenti a rischio e comportamenti corretti per la prevenzione del contagio.
- -Fondazione Golinelli-conferenza- Le infezioni virali: evoluzione e coevoluzione dei virus. Le zoonosi. Le specie serbatoio di infezione. Il ruolo delle attività antropiche nella diffusione delle epidemie. La pandemia da COVID19
- -Il modello SIR : andamento dell'infezione in una popolazione con variazione dei seguenti parametri: virulenza della malattia, diagnosi e isolamento precoce degli infetti, distanziamento sociale
- Il rischio vulcanico in Italia: Vesuvio, Stromboli, Etna.
- Progetto Pozzo di Scienza: energia visibile/invisibile

Rimini, 5 giugno 2021

Prof.ssa Raffaella AMATI

I rappresentanti di classe

- Indicazioni per gli alunni con debito formativo
- Per il superamento del debito formativo gli alunni dovranno conoscere tutti gli argomenti del presente programma.