

Liceo Scientifico Amedeo di Savoia Duca d'Aosta
– Pistoia anno scolastico 2023/2024
PROGRAMMA DI SCIENZE NATURALI
Classe 4 sez DSA Indirizzo : Scienze applicate N. ore 5
Prof.ssa Alda Anna Maria Sibilla

Testi in adozione CHIMICA ORGANICA, BIOCHIMICA E BIOTECNOLOGIE Autori : Sadava, Hillis, Hacker, Posca, Rigacci e Rossi Ed. Zanichelli

Le scienze della Terra Autori: Alfonso Bosellini. Ed Zanichelli

Il nuovo invito alla biologia. blu Il corpo umano Autori Curtis, Barnes, Schnek e Massarini. Ed Zanichelli
Materiale postato su classroom ed appunti

CHIMICA

La chimica del carbonio

I composti del carbonio; Le proprietà dell'atomo di Carbonio; Le formule di strutture : di Lewis, razionali, condensate e topologiche. L'ibridazione sp^3 , sp^2 , sp e i tipi di legame che comporta. Gli isomeri di struttura: di catena, di posizione e di gruppo funzionale; Gli stereoisomeri: isomeri conformazionali; isomeri configurazionali: isomeria geometrica e le regole di priorità (CIP); L'isomeria ottica e la configurazione R e S degli enantiomeri e le proiezioni di Fischer.

Proprietà fisiche e reattività dei composti organici Le proprietà fisiche: lo stato fisico, punto di ebollizione, solubilità in acqua. La reattività dei composti organici: reattività della molecola e dei gruppi funzionali, l'effetto induttivo attrattivo e repulsivo. La reazione di rottura omolitica ed eterolitica, reagenti elettrofili e nucleofili.

Gli idrocarburi alifatici ed aromatici

Gli alcani: le proprietà fisiche e l'ibridazione sp^3 ; La nomenclatura, Isomeria di catena e la nomenclatura degli alcani ramificati; isomeria conformazionale, le reazioni di ossidazione, alogenazione. I cicloalcani: formula molecolare e nomenclatura; l'isomeria geometrica e di posizione; le reazioni di ossidazione, alogenazione e addizione. Gli alcheni. L'ibridazione sp^2 ; la formula molecolare e la nomenclatura; isomeria di posizione, di catena e geometrica. Reazione di idrogenazione, addizione elettrofila e radicalica. La regola di Markonikov. I dieni: nomenclatura. Gli alchini: l'ibridazione sp ; la formula molecolare e la nomenclatura; Isomeria di posizione e di catena. Reazione di idrogenazione, addizione elettrofila, l'idratazione degli alchini con formazione del chetone. Cos'è un enolo e la tautomeria cheto enolica. Gli idrocarburi aromatici e sp^2 con la delocalizzazione degli elettroni. Nomenclatura dell'anello benzenico monosostituito e bisostituito. Meccanismo di sostituzione elettrofila del benzene: la nitratura, alogenazione, alchilazione. La reattività del benzene monosostituito: sostituenti attivanti e disattivanti.

Laboratorio: Saggio di Baeyer per distinguere composti saturi da insaturi

I derivati degli idrocarburi

Gli alogenuri alchilici: formula molecolare, nomenclatura e classificazione. La sintesi. Le proprietà fisiche. La reazione di sostituzione nucleofila SN1 e SN2. Reazione di eliminazione E1 e E2. Alcoli: nomenclatura, proprietà fisiche e il carattere anfotero degli alcoli. Classificazione; sintesi degli alcoli a partire dagli alcheni, aldeidi e chetoni. Reazione di ossidazione e di disidratazione. I fenoli: nomenclatura, le proprietà fisiche e chimiche. Reazione con basi forti, agenti ossidanti di ossidazione. Aldeidi e chetoni: la funzionalità del gruppo carbonile, formula molecolare e nomenclatura; Proprietà fisiche e sintesi. Reazione di addizione di alcoli, reazione di riduzione ad alcoli primari e secondari. I reattivi di Fehling e Tollens. Gli acidi carbossilici: il gruppo carbossile, la formula molecolare e la nomenclatura. Gli acidi grassi ed insaturi. La sintesi degli acidi grassi. Le proprietà fisiche : aspetto fisico, punti di ebollizione, solubilità e acidità a confronto con gli alcoli. Gli esteri: nomenclatura; Sintesi degli esteri: esterificazione di Fischer. Reazione degli esteri: idrolisi basica. Gli eteri: caratteristiche fisiche, nomenclatura e sintesi degli eteri simmetrici (condensazione tra alcoli) e sintesi degli eteri asimmetrici (sintesi di Williamson). Ammidi: caratteri generali e nomenclatura. Sintesi delle ammidi e reazione di idrolisi acida e basica. Le ammine: caratteri generali delle ammine, proprietà fisiche, nomenclatura IUPAC delle ammine primarie, secondarie e terziarie. Basicità delle ammine e confronto con le ammine cicloalifatiche, basicità e acidità. Sintesi delle ammine con reazione di alchilazione dell'ammoniaca.

Laboratorio: La reazione di idrolisi basi degli esteri: la saponificazione. Solubilità tra composti vari: polistirolo e acetone; acqua- esano -iodio. Miscibilità tra liquidi (esano, acqua, alcol etilico) e soluti come iodio, cloruro di sodio, glucosio. Aldeidi e chetoni col reattivo di Fehling

BIOLOGIA

I tessuti

Caratteristiche generali dei sistemi ed apparati, i tessuti, gli organi, le cellule staminali. Le giunzioni cellulari: comunicanti, aderenti, desmosoma e occludenti.

Il tessuto epiteliale, il tessuto connettivo, muscolare e nervoso.

La circolazione sanguigna

Il circolo sanguigno. L'anatomia del cuore. I vasi sanguigni, le malattie che colpiscono i vasi sanguigni. Il sangue. Leucemie e trapianto del midollo osseo. Il sistema ABO e il fattore Rh, L'incompatibilità materno fetale. Le malattie dell'apparato circolatorio: aterosclerosi, aneurisma, talassemia, microcitemia, emofilia, bradicardia, tachicardia, fibrillazione atriale e ventricolare

La respirazione

L'anatomia dell'apparato respiratorio. La meccanica respiratoria. Gli scambi gassosi. Il controllo della respirazione.

La digestione

Strutture e funzioni dell'apparato digerente. L'inizio della digestione: bocca ed esofago. Lo stomaco: struttura e funzione. L'intestino: struttura e funzione. Il pancreas e il fegato. Il controllo della digestione. Le malattie dell'apparato digerente: intolleranza al lattosio.

L'equilibrio idrico e termico

Le funzioni dell'apparato urinario. La struttura del rene. La formazione dell'urina e la regolazione della funzionalità renale. Gli ureteri, la vescica e uretra. Il mantenimento della temperatura corporea

La riproduzione

L'apparato riproduttore maschile e femminile: le strutture anatomiche e le funzioni. L'ovogenesi e spermatogenesi. Il ciclo mestruale. I contraccettivi.

Il sistema endocrino

Le ghiandole esocrine ed endocrine. Azione a lungo raggio di azione, azione autocrina e paracrina. Ormoni liposolubili e idrosolubili. L'ipofisi: ormoni e funzione. Tiroide e paratiroide: ormoni e funzione. Le ghiandole surrenali: ormoni e funzione. Il pancreas: ormoni e la funzione endocrina. Le gonadi: ormoni e funzione

Il sistema linfatico e immunitario: i vasi linfatici e la linfa. Immunità innata; Immunità acquisita: Immunità mediata da anticorpi; Immunità mediata da cellule; Le reazioni allergiche. AIDS.

SCIENZE DELLA TERRA

I terremoti

Il comportamento delle rocce al passaggio delle onde sismiche, le onde longitudinali, trasversali e superficiali. Il sismografo, il sismogramma, la curva dromocrona e determinazione dell'epicentro. Dove e perché avvengono i terremoti. L'energia dei terremoti: Magnitudo, intensità, l'intensità standard, isosisme, la scala di Richter e Mercalli. Il rischio sismico.

Letto agli studenti in data 31/05/24, gli studenti della classe concordano.

Pistoia, giugno 2024