

Liceo Scientifico Statale "Albert Einstein"

C.F. 80012740827 - tel. 091 6823640 - fax. 091 226020 email: paps05000c@istruzione.it - PEC: paps05000c@pec.istruzione.it

Classe 4 sezione A

Prof.ssa Roberta Zummo

Anno scolastico 2023/2024

PROGRAMMA SVOLTO

Testi utilizzati

Chimica dalla H alla Z. Edizione blu. - II biennio - Passannanti, Sbriziolo - Tramontana.

La nuova Biologia.blu. Anatomia e fisiologia dei viventi. Sadava David - Zanichelli.

CHIMICA

La stechiometria delle reazioni.

Equazione chimica. Classificazione delle reazioni chimiche (sintesi, decomposizione, scambio semplice e scambio doppio).

Tipi di reazioni chimiche e calcoli stechiometrici. Gli aspetti ponderali delle reazioni chimiche.

Il reagente limitante e la resa percentuale di una reazione. Relativi esercizi.

La cinetica chimica.

La velocità delle reazioni. Teoria degli urti e fattore sterico. Effetto della concentrazione e legge cinetica. Effetto della temperatura: legge di Arrhenius. Altri fattori che influenzano la velocità. Meccanismo di reazione e molecolarità.

L'equilibrio chimico.

Sistemi in equilibrio. La costante di equilibrio. La costante di equilibrio in funzione delle pressioni parziali. Equilibrio omogeneo ed eterogeneo. Lo spostamento dell'equilibrio. Gli equilibri di solubilità.

Le reazioni di trasferimento di protoni.

Reazioni in soluzione. Le proprietà di acidi e basi.

Le teorie acido base: acidi e basi secondo Arrhenius e secondo Bronsted-Lowry. Coppie coniugate acido-base. Acidi e basi di Lewis.

Acidità e basicità delle soluzioni. Il pH e il pOH, scala di misura. Calcoli e relativi esercizi.

Acidi forti ed acidi deboli. Basi forti e basi deboli.

Le soluzioni tampone. Equilibri di soluzioni tampone.

Le soluzioni saline. Le reazioni di neutralizzazione.

Cenni di elettrochimica. I fenomeni ossido riduttivi; le reazioni di ossidazione; le reazioni di riduzione; le reazioni redox.

Laboratorio di chimica:

- Preparazione dei diversi tipi di reazioni chimiche.
- Indicatori di pH, l'estratto di Brassica oleracea, esperimenti con vari diversi tipi di acidi e basi.

BIOLOGIA

Organizzazione gerarchica degli organismi. Strutture e funzioni. Le cellule specializzate e staminali. Tipi di tessuti, organi, sistemi e apparati.

I tessuti dell'organismo: epiteliale, connettivo, muscolare e cardiaco.

Piani di simmetria e suddivisione del corpo in regioni. I meccanismi omeostatici.

L'apparato digerente. Strutture anatomiche e funzioni. Anatomia, istologia e fisiologia dell'apparato digerente. Lo stomaco e digestione meccanica. L'intestino tenue. Fegato e pancreas. Il duodeno e la digestione chimica, enzimi coinvolti. L'assorbimento di nutrienti. L'intestino crasso. Principali patologie.

L'apparato cardiovascolare. Strutture e funzioni. Il cuore, anatomia, istologia e fisiologia. La pressione sanguigna. I vasi sanguigni: venosi e arteriosi. Il sangue, composizione e proprietà. Il plasma e la parte corpuscolare: eritrociti, leucociti e piastrine. La coagulazione. Principali patologie.

L'apparato respiratorio. Strutture anatomiche e funzioni. Anatomia, istologia e fisiologia dell'apparato respiratorio. Le vie aeree. I polmoni. La meccanica respiratoria: l'inspirazione e l'espirazione. La pressione positiva e negativa della cavità toracica. Principali patologie.

Cenni sugli organi di senso e sull'apparato urinario.

In Laboratorio: exhibit sull'evoluzione dell'encefalo.

SCIENZE DELLA TERRA:

Minerali e rocce della litosfera. Il ciclo litogenetico.

I minerali: composizione chimica; struttura cristallina; proprietà fisiche; classificazione.

Le rocce: i processi litogenetici.

Le rocce magmatiche, intrusive ed effusive. La classificazione ed origine dei magmi.

Le rocce sedimentarie, le rocce clastiche, le rocce organogene e le rocce chimiche, rocce sedimentarie e stratigrafia.

Le rocce metamorfiche, i fenomeni metamorfici, effetto delle diverse pressioni e temperature. Il metamorfismo di contatto e metamorfismo regionale.

Laboratorio di scienze della Terra: attività di riconoscimento di minerali e rocce.

EDUCAZIONE CIVICA: Alimentazione, i principi nutritivi e la piramide alimentare.

Palermo, 07/06/2024

La docente