

LICEO STATALE "PITAGORA" SELARGIUS

PROGRAMMA DI SCIENZE

CLASSE 4°B

Anno scolastico 2022-2023

L'insegnante: Maria Cristina Portoghese

Modulo di Biologia

1. La nutrizione: ingestione, digestione, assorbimento ed eliminazione. L'apparato digerente umano: struttura e funzione. Regolazione del tratto gastrointestinale: sistema nervoso e ormoni. Fegato e pancreas: struttura e funzioni.
2. L'Apparato circolatorio: la grande e piccola circolazione, funzionamento della pompa cardiaca, la rete dei vasi sanguigni. Il sangue: plasma e parte corpuscolata. Sistema linfatico.
3. L'Apparato respiratorio: scambi di gas. Struttura e Funzione. Ventilazione e scambi gassosi, centri respiratori.
4. Sistema nervoso: struttura dei nervi, trasmissione dell'impulso nervoso, vari tipi di sinapsi.
Sistema nervoso periferico e centrale, sistema autonomo e volontario.
5. Apparato escretore: struttura dei reni, struttura del nefrone, formazione dell'urina, regolazione ormonale della diuresi.

Modulo di Chimica

1. Composti e reazioni. Formule chimiche: rappresentazioni simboliche. Il numero di ossidazione. Classificazione dei composti chimici: nomenclatura tradizionale e nomenclatura IUPAC. Composti binari: ossidi, anidridi, idruri, idracidi e sali binari. Composti ternari: idrossidi, acidi ossigenati e sali ossigenati. Composti quaternari: sali acidi. Reazioni chimiche: di sintesi, decomposizione, scambio semplice e doppio scambio.
2. Spontaneità delle reazioni: gli scambi di energia. Entalpia ed entalpie di formazione. Reazioni esotermiche ed endotermiche. Entropia: la misura del disordine. Relazione tra entalpia ed entropia. Energia libera di Gibbs: processo esoergonico e endoergonico.

3. Velocità e equilibrio delle reazioni chimiche. La cinetica chimica. La velocità di reazione è influenzata da: natura dei reagenti, superficie di contatto, concentrazione dei reagenti, temperatura di reazione e presenza di catalizzatori. La teoria delle collisioni e l'energia di attivazione. Equilibrio chimico: una situazione dinamica. Legge dell'azione di massa: la costante di equilibrio e suo significato. Il quoziente di reazione. Il principio di Le Châtelier: la risposta di un sistema agli interventi esterni (addizione o sottrazione di reagenti o prodotti, variazione della temperatura e variazione della pressione).

4. Acidi e basi. Teoria di Arrhenius, di Brønsted e Lowry e di Lewis. Autoprotolisi dell'acqua: acido e base contemporaneamente. Prodotto ionico dell'acqua. Costante di ionizzazione. Soluzioni tampone. Il pH: un modo pratico per esprimere l'acidità, ed il pOH. Come si misura il pH.

l'insegnante

gli alunni

Maria Cristina Portoghese



Selargius 08/06/2023