

Esami integrativi e di idoneità programmi disciplinari

CLASSI PRIME

Classico	Scientifico	Scienze Umane
CHIMICA		
<p>Trasformazioni fisiche: stati della materia, sistemi omogenei ed eterogenei, sostanze pure e miscugli, solubilità. Principali metodi di separazione</p> <p>Trasformazioni chimiche: come si riconosce una reazione chimica, elementi e composti, particelle elementari (atomi, molecole, ioni)</p>	<p>Trasformazioni fisiche: stati della materia, sistemi omogenei ed eterogenei, sostanze pure e miscugli, solubilità. Principali metodi di separazione</p> <p>Trasformazioni chimiche: come si riconosce una reazione chimica, elementi e composti, particelle elementari (atomi, molecole, ioni)</p>	<p>Trasformazioni fisiche: stati della materia, sistemi omogenei ed eterogenei, sostanze pure e miscugli, solubilità. Principali metodi di separazione</p> <p>Trasformazioni chimiche: come si riconosce una reazione chimica, elementi e composti, particelle elementari (atomi, molecole, ioni)</p>
SCIENZE DELLA TERRA		
<p>Elementi dinamica esogena: ambiente fluviale, ambiente glaciale, ambiente carsico</p>	<p>Elementi dinamica esogena: ambiente fluviale, ambiente glaciale, ambiente carsico</p>	<p>Elementi dinamica esogena: ambiente fluviale, ambiente glaciale, ambiente carsico</p>

CLASSI SECONDE

Classico	Scientifico	Scienze Umane
BIOLOGIA		
<p>Osserviamo la cellula: caratteristiche comuni a tutte le cellule, caratteristiche delle cellule procariote, caratteristiche delle cellule eucariote, sistema delle membrane interne, cloroplasti e mitocondri, citoscheletro</p> <p>Le cellule scambiano sostanze con l'esterno: diffusione semplice, osmosi, diffusione facilitata, endocitosi ed esocitosi</p> <p>Divisione cellulare: scissione binaria, ciclo cellulare e mitosi, meiosi</p>	<p>Osserviamo la cellula: caratteristiche comuni a tutte le cellule, caratteristiche delle cellule procariote, caratteristiche delle cellule eucariote, sistema delle membrane interne, cloroplasti e mitocondri, citoscheletro</p> <p>Le cellule scambiano sostanze con l'esterno: diffusione semplice, osmosi, diffusione facilitata, endocitosi ed esocitosi</p> <p>Divisione cellulare: scissione binaria, ciclo cellulare e mitosi, meiosi</p>	<p>Osserviamo la cellula: caratteristiche comuni a tutte le cellule, caratteristiche delle cellule procariote, caratteristiche delle cellule eucariote, sistema delle membrane interne, cloroplasti e mitocondri, citoscheletro</p> <p>Le cellule scambiano sostanze con l'esterno: diffusione semplice, osmosi, diffusione facilitata, endocitosi ed esocitosi</p> <p>Divisione cellulare: scissione binaria, ciclo cellulare e mitosi, meiosi</p>

CLASSI TERZE

Classico	Scientifico	Scienze Umane
CHIMICA		
<p>Quantità di sostanza in moli: massa atomica e molecolare, mole</p> <p>Modelli atomici e configurazioni elettroniche.</p> <p>Legami chimici: legame ionico, legame covalente</p> <p>Classificazione e nomenclatura dei composti: valenza e numero di ossidazione, nomenclatura tradizionale e IUPAC, composti binari, composti ternari</p>	<p>Quantità di sostanza in moli: massa atomica e molecolare, mole</p> <p>Modelli atomici e configurazioni elettroniche.</p> <p>Legami chimici: legame ionico, legame covalente</p> <p>Reazioni chimiche: bilanciamento e classificazione. Reazioni di sintesi, di decomposizione, scambio semplice e doppio.</p> <p>Classificazione e nomenclatura dei composti: valenza e numero di ossidazione, nomenclatura tradizionale e IUPAC, composti binari, composti ternari</p>	<p>Quantità di sostanza in moli: massa atomica e molecolare, mole</p> <p>Modelli atomici e configurazioni elettroniche.</p> <p>Legami chimici: legame ionico, legame covalente</p> <p>Classificazione e nomenclatura dei composti: valenza e numero di ossidazione, nomenclatura tradizionale e IUPAC, composti binari, composti ternari</p>
ANATOMIA		
<p>Tessuti: epiteliale, muscolare, connettivi, nervoso</p> <p>Apparato circolatorio</p>	<p>Tessuti: epiteliale, muscolare, connettivi, nervoso</p> <p>Apparato circolatorio</p>	<p>Tessuti: epiteliale, muscolare, connettivi, nervoso</p> <p>Apparato circolatorio</p>

CLASSI QUARTE

Classico	Scientifico	Scienze Umane
CHIMICA		
<p>Concentrazione delle soluzioni: molarità, molalità</p> <p>Equilibri chimici: costante di equilibrio, costante degli equilibri in fase gassosa, principio di Le Chatelier</p> <p>pH: come calcolare il pH di soluzioni di acidi e basi forti</p>	<p>Concentrazione delle soluzioni: composizione percentuale, molarità, molalità</p> <p>Proprietà colligative: tensione di vapore, innalzamento ebullioscopico e abbassamento crioscopico, pressione osmotica</p> <p>Equilibri chimici: costante di equilibrio, costante degli equilibri in fase gassosa, principio di Le Chatelier</p> <p>pH: come calcolare il pH di soluzioni di acidi e basi forti e deboli</p>	<p>Concentrazione delle soluzioni: molarità, molalità</p> <p>Equilibri chimici: costante di equilibrio, costante degli equilibri in fase gassosa, principio di Le Chatelier</p> <p>pH: come calcolare il pH di soluzioni di acidi e basi forti</p>
ANATOMIA		
<p>Apparato digerente</p> <p>Apparato respiratorio</p>	<p>Apparato digerente</p> <p>Apparato respiratorio</p>	<p>Apparato digerente</p> <p>Apparato respiratorio</p>

CLASSI QUINTE

Classico	Scientifico	Scienze Umane
CHIMICA		
<p>Caratteristiche del carbonio e sue ibridazioni.</p> <p>Idrocarburi: alcani, alcheni, alchini, idrocarburi aromatici</p> <p>Gruppi funzionali e caratteristiche generali di alcuni derivati idrocarburici: alcoli eteri, aldeidi e chetoni, acidi carbossilici, ammine</p>	<p>Caratteristiche del carbonio e sue ibridazioni.</p> <p>Idrocarburi: classificazione in alcani, alcheni, alchini, idrocarburi aromatici. Tipi di isomeria</p> <p>Gruppi funzionali, reattività omolitica ed eterolitica e caratteristiche generali di alcuni derivati idrocarburici: alcoli eteri, aldeidi e chetoni, acidi carbossilici, ammine</p>	<p>Caratteristiche del carbonio e sue ibridazioni.</p> <p>Idrocarburi: alcani, alcheni, alchini, idrocarburi aromatici</p> <p>Gruppi funzionali e caratteristiche generali di alcuni derivati idrocarburici: alcoli eteri, aldeidi e chetoni, acidi carbossilici, ammine</p>
BIOCHIMICA		
<p>Biomolecole: carboidrati, lipidi, amminoacidi e proteine</p> <p>DNA: nucleotidi e acidi nucleici, la replicazione del DNA, sintesi proteica</p> <p>Biotecnologie: enzimi di restrizione e tecniche della PCR</p>	<p>Biomolecole: carboidrati, lipidi, amminoacidi e proteine</p> <p>DNA: nucleotidi e acidi nucleici, la replicazione del DNA, sintesi proteica</p> <p>Biotecnologie: enzimi di restrizione e tecniche della PCR</p>	<p>Biomolecole: carboidrati, lipidi, amminoacidi e proteine</p> <p>DNA: nucleotidi e acidi nucleici, la replicazione del DNA, sintesi proteica</p> <p>Biotecnologie: DNA ricombinante, clonazione e OGM</p>