

PROGRAMMA DI CHIMICA ANALITICA E STRUMENTALE

Docente Palazzo Maria Giuseppe

A. S. 2017/18

CLASSE: IV C c

METODI OTTICI

Atomi e molecole: modello orbitalico. Energia interna degli atomi e delle molecole. Legame chimico. Radiazioni elettromagnetiche. Lo spettro elettromagnetico. Interazioni tra radiazione e materia. Tecniche ottiche di analisi. Riflessione, rifrazione, diffusione, diffrazione, assorbimento, emissione.

Spettroscopia di assorbimento: assorbimento atomico e molecolare. Spettroscopia di emissione

SPETTROFOTOMETRIA UV/VIS

Assorbimento nell'UV/VIS. Legge dell'assorbimento. Sorgenti. Monocromatori: filtri, prismi, reticoli. Rivelatori. Sistemi di lettura. Analisi qualitativa e quantitativa. Gruppi cromofori.

Deviazioni della legge di Lambert- Beer.

ELETTROCHIMICA Conduttometria: conduttività delle soluzioni elettrolitiche, misura della conduttanza e della conduttanza specifica, conduttanza equivalente, conduttanza equivalente limite e grado di dissociazione, titolazioni conduttometriche, numero di trasporto.

Analisi polarografica

Potenziometria, conversione dell'energia chimica in energia elettrica, applicazione degli elementi galvanici, conversione dell'energia elettrica in energia chimica, tipi di elettrodi, la serie dei potenziali normali, calcolo teorico della F.E.M. di una pila, proprietà ossidanti e riducenti dei sistemi redox, calcolo della costante di equilibrio di una reazione redox, elettrodi di riferimento e di misura, potenziometria diretta, titolazioni potenziometriche. Potenziale dell'elettrodo al punto di equivalenza, elettrodo per la misura di pH.

SPETTROFOTOMETRIA DI ASSORBIMENTO ATOMICO

Assorbimento atomico e spettri. Allargamento delle righe spettrali. Strumentazione. Analisi quantitative

DENSIMETRIA- VISCOSIMETRIA- RIFRATTOMETRIA

ELABORAZIONE DEI DATI ANALITICI

Elaborazione statistiche su dati di origine sperimentale e costruzione di grafici su foglio elettronico, utilizzando il programma Excel.

Attività di laboratorio:

PREPARAZIONE E STANDARDIZZAZIONE DELLE SOLUZIONI RELTIVE ALLE SEGUENTI ANALISI:

- determinazione spettrofotometrica dello ione MnO_4^-
- determinazione spettrofotometrica dello ione CrO_4^{2-}
- determinazione spettrofotometrica dello ione NO_3^-
- determinazione spettrofotometrica dello ione SO_4^{2-}
- determinazione spettrofotometrica dello ione ferro con ortofenantrolina
- determinazione spettrofotometrica dello ione ferro con sale di mohr

PREPARAZIONE E STANDARDIZZAZIONE DELLE SOLUZIONI RELTIVE ALLE SEGUENTI ANALISI:

- titolazione conduttometrica acido forte-base forte (HCl-NaOH)
- titolazione conduttometrica acido debole-base forte ($\text{CH}_3\text{COOH-NaOH}$)
- titolazione conduttometrica miscela di acidi-base forte ($\text{CH}_3\text{COOH/HCl-NaOH}$)
- titolazione conduttometrica (precipitazione di NaCl- AgNO_3)
- titolazione pHmetrica acido forte base forte(HCl-NaOH)
- titolazione pHmetrica acido debole base forte ($\text{CH}_3\text{COOH-NaOH}$)
- titolazione pHmetrica miscela di acidi-base forte ($\text{CH}_3\text{COOH/HCl-NaOH}$)
- titolazione potenziometrica (red-ox) ($\text{KIO}_3\text{-Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$)

PREPARAZIONE E STANDARDIZZAZIONE DELLE SOLUZIONI RELTIVE ALLE SEGUENTI ANALISI:

- analisi viscosimetrica di una soluzione di saccarosio con il viscosimetro di Ostwald
- analisi densimetrica di un soluzione di saccarosio con il picnometro, con la bilancia di Mohr-Westphal e con i densimetri
- analisi polarimetrica e inversione di una soluzione di saccarosio
- analisi rifrattometrica di una soluzione di una miscela di alcol e acqua

Castellana Grotte, 04/06/2018

gli studenti

i docenti

I.T.T. DELL'ERBA- CASTELLANA GROTTA (BA)
PROGRAMMA DI LINGUA E CIVILTÀ INGLESE
A.S. 2017 – 2018

4[^]Cc – Prof.ssa Roberta Lopez

Libri di testo in adozione:

- *Focus Ahead Intermediate* di Jones, Kay, Brayshaw, Montanari PEARSON
- *New A Matter of Life* di P. Briano EDISCO

Module 0 Grammar and Vocabulary revision

Module 1 Looks

Vocabulary: Appearance. Personality. Clothes and accessories.

Listening and reading: Facebook profile photos and what they mean.

Grammar: Dynamic and state verbs. Present perfect continuous

Listening: Friendship

Reading: Genes

Speaking: Talking about a photo

Writing: A description of a person

Focus on certification: An email

Module 2 Keep fit

Vocabulary: Sports. People in sport. Sport collocations. Compound nouns-sport

Listening and reading: Sports quiz

Grammar: Narrative tenses. Verb patterns

Listening: Role models

Reading: A Paralympic athlete

Speaking: Asking for and giving an opinion; Agreeing and disagreeing

Writing: A description of a past event

Focus on certification: An article

Module 3 Going places

Vocabulary: Means of transport. Collocations-travel; Air travel (from departure to arrival)- compound nouns; verb phrases; Phrasal verbs - travel

Listening and reading: Travelling for a living

Grammar: Present and past speculation. *Used to* and *would*.

Listening: Different holiday experiences

Reading: Memorable holidays

Speaking: Asking for and giving advice

Writing: A story

Focus on certification: A story

Module 4 Eat up

Vocabulary: Food; Flavours and textures; Word families - describing food

Listening and reading: Fussy eaters

Grammar: Future time clauses.

New A Matter of Life di P. Briano EDISCO
English for Chemistry, Biology and Biotechnology

Module 3 Biochemistry

Video: The body nutrients

Carbohydrates

Proteins

Lipids

Module 5 Taking care of the Earth

Pollution

Go green

Land Pollution

The Earth is in danger

Gli alunni

Docente
Prof.ssa Roberta Lopez

**ITIS “L. DELL’ERBA”
RELIGIONE CATTOLICA
PROGRAMMA
ANNO SCOLASTICO 2017/18
CLASSE IV C IND. CHIMICA**

PRIMO PERCORSO

MODELLI CONTEMPORANEI: QUALI VALORI?

I modelli della nostra cultura.
I valori.
I valori ed i modelli cristiani: le beatitudini.

SECONDO PERCORSO

I RAPPORTI FRA LE PERSONE E L’ETICA CRISTIANA

I problemi etici di oggi.
Il concetto di dignità e il suo fondamento ontologico.
I diritti fondamentali.
I diritti fondamentali nell’elaborazione della Chiesa.
La maturità morale.
La coscienza morale.
Rapporti fra legge, autorità e libertà.
Libertà e responsabilità.
Libertà e verità.

TERZO PERCORSO

RELAZIONI E SOCIETA’

La persona e relazione.
Relazione e comunicazione.
La vocazione all’amore nel Cristianesimo.
Identità e alterità nella vita sociale.
Solidarietà e giustizia.
Conflitti e costruzioni della pace.
Il Magistero sociale della Chiesa.
Le religioni e la pace.

QUARTO PERCORSO

L’AMORE COME ARTE: LA FAMIGLIA, LA SESSUALITA’, L’AMICIZIA

“Non è bene che l’uomo sia solo”.
Innamoramento e amore.
Relazione coniugale e sessualità.
Il matrimonio e la famiglia.
L’amicizia.

PROGRAMMA DI TECNOLOGIE CHIMICHE INDUSTRIALI

CLASSE IV SEZIONE Cc

ANNO SCOLASTICO 2017-2018

PROFESSORI: Angelo Lovece, Rocco Motta

TESTO: TECNOLOGIE CHIMICHE INDUSTRIALI

VOLUME II SECONDA EDIZIONE

AUTORI: S.NATOLI, M.CALATOZZOLO

CASA EDITRICE: EDISCO TORINO

- **MODO DI IMPOSTARE LO STUDIO DI UNA OPERAZIONE FONDAMENTALE:**
Schema a blocco. Bilancio ponderale. Impostazione del sistema di equazioni dei bilanci ponderali parziali e globale. Applicazioni numeriche (evaporazione, cristallizzazione e distillazione). Unità di misura della concentrazione e calcolo della frazione massica e molare.
- **BILANCI TERMICI:** Elementi di termologia, entalpia, proprietà del vapor d'acqua, uso delle tabelle entalpiche. Metodo generale per effettuare il bilancio termico di una generica apparecchiatura di trasmissione del calore. Bilanci termici particolari: scambiatori a fascio tubiero nel quale nessuno dei due fluidi cambia di stato, scambiatori a fascio tubiero nel quale almeno uno dei due fluidi cambia di stato, forno.
- **TRASMISSIONE DEL CALORE:** Suddivisione dei metodi di trasmissione del calore.
Conduzione e conducibilità interna: l'equazione di Fourier per pareti piane, l'interpretazione particellare della conduzione, la conducibilità dei materiali, l'equazione di Fourier per superfici piane composte e superfici cilindriche.
Convezione: l'equazione di trasferimento per convezione, il coefficiente di pellicola.
Irraggiamento: le onde elettromagnetiche, emissione ed assorbimento da un corpo nero, cenni sull'emissione e l'assorbimento da un corpo grigio, l'equazione di trasferimento per irraggiamento. Conducibilità esterna (convezione + irraggiamento). Isolamento termico.
- **LE APPARECCHIATURE PER LO SCAMBIO TERMICO:** Gli scambiatori di calore. Trasmissione tra due fluidi: in quiete, in movimento, in equicorrente, in controcorrente, concetto di corrente indifferente. Gli scambiatori a doppio tubo: Scambio in equicorrente e in controcorrente, il coefficiente di trasferimento locale, l'equazione di trasferimento globale e la differenza di temperatura media logaritmica, i fattori di sporramento. Dimensionamento di uno scambiatore di calore: bilancio termico, superficie di scambio e numero dei tubi. Gli scambiatori a fascio tubiero. Altri tipi di scambiatori (scambiatori a piatti, scambiatore a spirale, refrigerante a pioggia, scambiatori a tubi alettati). I condensatori e ribollitori. Il vapore e il trasferimento di energia termica. Il controllo di temperatura negli scambiatori.
- **CONCENTRAZIONE (EVAPORAZIONE):** Aspetti generali. Impianti di evaporazione a singolo effetto: bilancio ponderale, bilancio termico, calcolo della superficie evaporante (equazione di trasferimento), il bilancio di energia al condensatore barometrico. Il comportamento reale delle soluzioni: equazione di Clapeyron, innalzamento ebullioscopico e diagrammi di Dühring, Influenza delle variabili di processo. Evaporazione sotto vuoto. Gli impianti a multiplo effetto in equicorrente e in controcorrente. Classificazione e calcolo di massima di multipli effetti. Evaporazione per ricompressione meccanica del vapore: evaporazione per termocompressione. Caratteristiche degli evaporatori: suddivisione degli

evaporatori, evaporatori a circolazione libera, evaporatori a circolazione forzata, evaporatori a film (evaporatori Kestner, evaporatori a film cadente, evaporatori a film turbolento, evaporatori a piastre). Gli schemi di controllo negli impianti di evaporazione: criteri generali, schemi di controllo nel singolo effetto e nel multiplo effetto.

- **CRISTALLIZZAZIONE:** Principi generali. Solubilità e temperatura. Supersaturazione e metastabilità. Bilanci relativi all'operazione di cristallizzazione e calcolo della resa del processo nel caso di produzione di cristalli anidri e nel caso di cristalli idrati. Caratteristiche costruttive e schemi di controllo dei cristallizzatori: suddivisione degli apparecchi per cristallizzazione in base alle tecniche impiegate, cristallizzatore Swenson-Walker, cristallizzatore a circolazione forzata, cristallizzatore Oslo, cristallizzatore draft tube and baffle.
- **IGROMETRIA DELL'ARIA:** Definizione di umidità assoluta, umidità di saturazione e di umidità relativa. Diagrammi temperatura - umidità. Volumi specifici dell'aria. Calore specifico umido. Temperatura di rugiada, temperatura a bulbo secco, temperatura a bulbo umido. Temperatura di saturazione adiabatica e rette di raffreddamento adiabatico. Uso del diagramma igrometrico. Le trasformazioni dell'aria umida.
- **ESSICCAMENTO:** Le caratteristiche interne dei solidi umidi: le interazioni tra acqua e solido, cinetiche di essiccamento. Bilanci ponderale e termico dell'essiccamento.
Applicazione del diagramma igrometrico ad un processo di essiccamento. Classificazione e caratteristiche degli essiccatori: generalità sugli apparecchi usati per l'essiccamento, essiccatori ad armadio a ripiani a stadi-.
- **I SISTEMI TERMODINAMICI:** Oggetto della termodinamica chimica. Calore e lavoro. Sistema, contorno e ambiente. Funzioni di stato. Sistemi a due e a tre variabili. Trasformazioni aperte e trasformazioni chiuse o cicliche. Convenzione dei segni. Principio zero della termodinamica.
- **PRIMO PRINCIPIO DELLA TERMODINAMICA:** Equivalenza tra calore e lavoro. Energia interna. Il calore e il lavoro non sono in genere funzioni di stato. Processi reversibili e processi irreversibili. Calcolo infinitesimale. Calcolo del lavoro scambiato dal sistema in una trasformazione aperta. Calcolo del lavoro scambiato da un gas perfetto in una trasformazione isoterma e reversibile. Diagrammi indicatori del lavoro meccanico scambiato da una mole di gas perfetto. Lavoro scambiato da un gas perfetto in una trasformazione irreversibile. Primo principio e trasformazioni fondamentali dei gas perfetti.
- **TERMOCHIMICA:** Il primo principio applicato ai sistemi chimici. Legge di Hess. Stato standard. Entalpia standard di reazione. Calcolo di ΔH da ΔU . Energia di legame. Energia di risonanza.
- **SECONDO E TERZO PRINCIPIO DELLA TERMODINAMICA:** Limiti di validità del primo principio della termodinamica. Il secondo principio della termodinamica e le macchine termiche. Rendimento di un ciclo motore. Ciclo di Carnot. Uguaglianza di Clausius ed entropia. Calcolo della variazione di entropia dei sistemi materiali. Entropia e processi irreversibili. Disuguaglianza di Clausius. Significato dell'entropia. Cenni all'interpretazione statistico-molecolare dell'entropia. La degradazione dell'energia. Terzo principio della termodinamica.
- **L'ENERGIA LIBERA:** Introduzione al concetto di energia libera. Energia libera e lavoro utile. Relazione tra energia libera, entalpia ed entropia di una reazione. Calcolo della variazione di energia libera di una reazione. Energia libera molare standard di formazione. Energia libera ed energia libera standard dei sistemi materiali.
- **L'ENERGIA LIBERA E GLI EQUILIBRI CHIMICI:** Variazione dell'energia libera in una reazione. Equazione di Van't Hoff. Importanza della funzione energia libera. Isobara di Van't Hoff.
- **UDA CHEMIC@LMINDS**
 - Brain Storming sui fattori scatenanti di un incendio.

- Reazione di combustione e parametri termodinamici coinvolti.
- Ricerca online sul rogo della ThyssenKrupp, le cause e gli errori commessi.
- La reazione di combustione e i parametri termodinamici coinvolti.
- Visione del ppt "INDSGINE INCENDIO" sul campionamento, le analisi forensi relative alle indagini in caso di incendio; gli acceleranti; i congegni di innesco; il movente; la normativa antincendio.
- Preparazione di uno Storytelling contenente le nozioni apprese in questa unità.

ALUNNI

DOCENTI

ISTITUTO TECNICO INDUSTRIALE STATALE "DELL'ERBA" DI CASTELLANA GROTTE

Programma di Chimica Organica e Biochimica e laboratorio

Anno Scolastico 2017-2018

Classe: 4 C chimica

Docenti : CARMELA PENNACCHIA – MARIA CRISTINA ANTONICELLI

Eteri ed epossidi:

Nomenclatura e generalità. Proprietà fisiche ed uso come solventi. Reattivi di Grignard. Preparazioni degli eteri. Epossidi e loro reazioni. Alcuni eteri ciclici.

Aldeidi e chetoni:

Generalità. Nomenclatura. Metodi di preparazione. Proprietà fisiche e chimiche. Il carbonile. Addizione nucleofila ai carbonili: considerazioni meccanicistiche. Addizione di alcoli. Formazioni di emiacetali e acetali. Addizione di acqua. Idratazione di aldeidi e chetoni. Addizione di composti di Grignard, di acetiluri. Addizione di acido cianidrico. Le cianidrine. Addizione di composti azotati. Ossidazione e riduzione dei composti carbonilici. Acidità degli idrogeni in α . Anione enolato. Tautomeria cheto-enolica e condensazione aldolica. Condensazione mista. Sintesi industriali mediante condensazione aldolica.

Acidi carbossilici e derivati :

Generalità. Nomenclatura. Metodi di preparazione degli acidi. Proprietà fisiche. Acidità e costanti di acidità. Perché gli acidi carbossilici sono acidi? Effetto della struttura sull'acidità. Trasformazione degli acidi in sali. Nomenclatura dei derivati degli acidi carbossilici. Metodi di preparazione dei derivati degli acidi carbossilici. Gli esteri e la loro preparazione. Meccanismo di esterificazione con catalisi acida. Sostituzione nucleofila acilica. Saponificazione degli esteri. Ammonolisi degli esteri. Reazione degli esteri con i reattivi di Grignard. Riduzione degli esteri. Composti acilici attivati. Alogenuri acilici. Anidridi degli acidi. Ammidi. Sommario delle reazioni dei derivati. Idrogeni in α degli esteri. Condensazione di Claisen. Condensazione di Claisen incrociata.

Ammine ed altri composti azotati

Classificazione e struttura delle ammine. Nomenclatura e proprietà fisiche. Preparazioni. Basicità. Confronto di acidità e basicità di ammine ed ammidi. Reazioni delle ammine con gli acidi forti. Ammine chirali nella risoluzione di miscele racemiche. Acilazione delle ammine con i derivati degli acidi. Composti di ammonio quaternari. Sali di diazonio aromatici. Diazocopolazione e i coloranti azoici.

Polimeri sintetici :

Classificazione dei polimeri. Polimerizzazione di addizione radicalica, cationica, anionica. Polimeri stereoregolari, polimerizzazione di Ziegler-Natta. Polimeri dienici: gomma naturale e sintetica. Polimerizzazione di condensazione: Dacron e nylon. Poliuretani ed altri polimeri di condensazione.

Lipidi e detergenti:

Grassi e oli. Triesteri del glicerolo. Idrogenazione di oli vegetali. Saponificazione. Il sapone. Come agiscono i saponi? Detergenti sintetici. Fosfolipidi. Cere. Terpeni. Steroidi.

Carboidrati :

Generalità. Classificazione. Monosaccaridi. Chiralità nei monosaccaridi. Proiezioni di Fischer e zuccheri D, L. Strutture emiacetaliche cicliche nei monosaccaridi. Anomeria e mutarotazione. Strutture piranosiche e furanosiche. Conformazioni dei piranosidi. Esteri ed eteri da monosaccaridi. Riduzione. Ossidazione. Formazione di glicosidi da monosaccaridi. Disaccaridi: maltosio, cellobiosio, lattosio, saccarosio. Polisaccaridi: amido, cellulosa, glicogeno.

Amminoacidi- Peptidi- Proteine:

Amminoacidi naturali. Proprietà acido-base degli amminoacidi. Proprietà acido-base degli amminoacidi con più di un gruppo acido o basico. Elettroforesi. Reazioni chimiche. Reazioni con la ninidrina. Peptidi. Legame disolfuro. Proteine: Struttura primaria, secondaria, terziaria. Fattori che determinano la struttura. Proteine fibrose e globulari. Struttura quaternaria.

LABORATORIO

Preparazione del reattivo di Tollens e sua reazione con aldeidi e chetoni.

Saggi su aldeidi e chetoni.

Sintesi del dibenzalacetone. Punto di fusione. Calcolo della resa percentuale.

Preparazione dell'acido succinico. Punto di fusione. Calcolo della resa percentuale.

Preparazione dell'acido acetilsalicilico. Punto di fusione. Calcolo della resa percentuale.

Sintesi del benzoato di metile e sua saponificazione. Resa percentuale di acido benzoico precipitato e suo punto di fusione.

Preparazione dell'acetato di pentile e calcolo della resa percentuale.

Preparazione di un sapone a partire da un grasso.

Proprietà dei saponi: effetto della durezza. Alcalinità. Reazione con acidi minerali.

Estrazione della trimiristina dalla noce moscata e sua saponificazione.

Estrazione e purificazione della caseina del latte.

Idrolisi acida del saccarosio.

Determinazione dei residui di polvere da sparo con il reattivo di Griess (UDA di chimica forense).

CASTELLANA GROTTA 04- 06- 2018

GLI ALUNNI

I DOCENTI

Programma di Matematica e Complementi classe IV sez.Cc a.s. 2017/2018

Ripetizione disequazioni di primo e secondo grado, sistemi di disequazioni, disequazioni di grado superiore al secondo. Ripetizione disequazioni razionali e irrazionali. Ripetizione disequazioni in valore assoluto.

Definizione di funzione. Funzione iniettiva, suriettiva e biiettiva. Funzioni goniometriche seno, coseno, tangente, cotangente, secante e cosecante: definizione, variazioni, periodicità e grafico. Funzioni goniometriche inverse: arcoseno, arcocoseno, arcotangente. Funzioni goniometriche di angoli notevoli. Angoli associati al primo quadrante. Archi che differiscono di 90° . Riduzione al primo quadrante. Relazioni fondamentali tra le funzioni goniometriche di uno stesso arco. Formule di sottrazione, addizione, duplicazione, bisezione, prostaferesi, parametriche e di Werner. Equazioni e disequazioni goniometriche elementari.

Elementi di analisi

Intervalli; intorno di un numero e di un punto. Definizione di punto di accumulazione. Determinazione dell'insieme di definizione di una funzione. Funzioni monotone, pari e dispari. Limite di una funzione reale di una variabile reale. Limite finito ed infinito per una funzione in un punto. Limite destro e sinistro di una funzione. Definizione di limite per una funzione all'infinito. Teoremi fondamentali sui limiti. Infinitesimi ed infiniti. Operazioni sui limiti.

Funzioni continue: definizioni. La continuità delle funzioni elementari. Continuità di una funzione in un intervallo. Funzione composta. Limiti delle forme indeterminate. Punti di discontinuità di una funzione e ricerca degli asintoti verticali, orizzontali, obliqui. Definizione di derivata e significato geometrico. Derivate delle funzioni elementari. Derivate di una somma, di un prodotto e di un quoziente. Derivata di una funzione composta. Derivate logaritmiche ed esponenziali. Derivate di ordine superiore. Teorema di de l'Hospital. Altri limiti in forma indeterminata. Crescenza e decrescenza di una funzione, massimi e minimi, concavità e convessità. Studio di funzione.

I numeri complessi e i vettori

I numeri immaginari: la definizione di numero immaginario; le operazioni con i numeri immaginari; le potenze di numeri immaginari. I numeri complessi: la definizione di numero complesso; il modulo di un numero complesso; i numeri complessi coniugati e i numeri complessi opposti. Il calcolo con i numeri complessi: l'addizione, la sottrazione, la moltiplicazione, il reciproco, la divisione, la potenza. La rappresentazione geometrica dei numeri complessi: il piano di Gauss; i vettori e i numeri complessi; le coordinate polari; trasformazioni tra coordinate polari e coordinate cartesiane. La forma trigonometrica di un numero complesso. Operazioni con i numeri complessi in forma trigonometrica: la moltiplicazione; la divisione, la potenza. Le radici n-esime dell'unità; le radici n-esime di un numero complesso. La

risoluzione di un'equazione di secondo grado in \mathbb{C} . La forma esponenziale di un numero complesso.

Le matrici e i determinanti

Le matrici; matrici particolari; matrici quadrate. Operazioni con le matrici: l'addizione e la sottrazione; la moltiplicazione di una matrice per un numero reale; la moltiplicazione di una matrice riga per una matrice colonna; la moltiplicazione di una matrice $m \times n$ per una matrice $n \times p$. I determinanti: determinante del secondo ordine; determinante del terzo ordine; regola di Sarrus; determinanti di ordine n . Calcolo del determinante. I minori e il rango di una matrice.

Castellana Grotte, 04-06-2018

Gli Alunni

Il Docente
De Matteis Alba Rosa

PROGRAMMA DI STORIA
I.T.T. “Luigi Dell’Erba” Castellana Grotte

Classe 4^C c

Anno 2017/2018

Docente: Cazzorla P.

- Trasformazioni economiche in Europa tra ‘600 e ‘700.
- Ordini e privilegi nell’Antico Regime; l’ascesa della borghesia.
- L’affermazione dell’assolutismo in Francia e la nascita della monarchia-costituzionale in Inghilterra.
- L’Italia tra ‘600 e ‘700: paesaggi agrari e rapporti sociali.
- L’Illuminismo e il primato della ragione; diffusione della cultura e della tecnica.
- La Rivoluzione agraria e industriale in Inghilterra nel XVII secolo; la nascita delle idee socialiste; Marx, Saint-Simon,
- La rivoluzione Americana : origine e sviluppo della protesta; l’approvazione della Costituzione
- La disgregazione dell’Ancien Règime; la rivoluzione in Francia e l’ascesa di Napoleone.
- Il Congresso di Vienna e la Restaurazione.
- I moti rivoluzionari tra il ’20 e il ’48 in Italia e in Europa

Alunni

Docente

PROGRAMMA DI ITALIANO
I.T.T. “Luigi Dell’Erba” Castellana Grotte

Classe 4[^]Cc

Anno 2017/2018

Docente: Cazzorla P.

- Il Barocco in Europa – caratteri generali**
- Il pensiero scientifico ed il metodo galileano**
 - Da “Dialogo sopra i due massimi sistemi del mondo”:**
 - <<Contro l’ipse dixit>>

- IL TEATRO INGLESE TRA 1500 E 1600:**
 - William Shakespeare: la vita, l’inizio dell’attività teatrale, i temi e le opere.**
 - Da “Amleto”:**<<Atto III, sc.1^o>>
 - <<Atto III, sc.4^o>>
 - Da “Romeo e Giulietta”:**<<Atto II, sc.2^o>>
 - <<Atto V, sc.2^o>>

- IL TEATRO FRANCESE:**
 - Molière : la vita, la poetica, le opere.**
 - Da “Don Giovanni”:**<<Atto II, sc.2^o>>

- IL TEATRO SPAGNOLO : M. de Cervantes**
 - Da “Don Chisciotte della Mancia”:**<<Parte I – capitoli 1-2>>
 - <<Parte I – capitolo 21>>

- L’ETA’ DELLA RAGIONE: storia, società, cultura, idee.**

- LE IDEOLOGIE DELL’ILLUMISMO in Francia e in Italia.**
 - J.J.Rousseau: da “Discorso sulla origine...”**
 - <<Il primo che, cinto un terreno, affermò “questo è mio”>>
 - Cesare Beccaria: da “Dei delitti e delle pene”**
 - <<Contro la tortura e la pena di morte>>
 - J.J.Montesquieu: da “Lo spirito delle leggi”**
 - <<la divisione dei poteri>>

- IL ROMANZO DEL ‘700: tipi e temi**
 - Daniel Defoe: Da “Robinson Crusoe”:** “ Il primo pane di Robinson”
 - Jonathan Swift**

- LA LIRICA DEL ‘700 : Giuseppe Parini –vita, opere e pensiero**
 - Da “Il giorno” :** <<La vergine cuccia>>

- IL TEATRO DEL ‘700, IN ITALIA, TRA TRAGEDIA E COMMEDIA:**

- V. Alfieri: la vita, le opere, la poetica; trama del “Saul”
- C. Goldoni: la vita, la riforma del teatro, i temi.
Da “La locandiera” : Lettura di alcune parti.

-TRA NEOCLASSICISMO E PREROMANTICISMO : caratteri generali

- U. Foscolo : vita , poetica e opere

Da “Sonetti”:<< A Zacinto>>

<<Alla sera>>

<<In morte del fratello Giovanni>>

-L’ETA’ DEL ROMANTICISMO: aspetti generali del romanticismo europeo e italiano

- A. Manzoni: vita, pensiero ed opere

Da “Odi”:<<Il cinque maggio>>

Da “Adelchi”:<<Il coro atto III>

- G. Leopardi: vita, le fasi del pessimismo, le opere

LETTURA E ANALISI DEI CANTI I-VI-XXX DEL “PURGATORIO”

Gli alunni

Il docente
