ISTITUTO TECNICO TECNOLOGICO "P.L. NERVI – G. GALILEI"





DOCUMENTO DEL CONSIGLIO DELLA CLASSE V Ac

INDIRIZZO: CHIMICA, MATERIALI E BIOTECNOLOGIE

ANNO SCOLASTICO 2017 - 2018

INDICE

La Scuola:

Presentazione dell'istituto	pag. 3
L'Indirizzo di studi	pag. 4
La Classe:	
Consiglio di classe	pag. 5
Programmazione didattica del C.d.C.	pag. 6
Elenco alunni	pag. 6
Storia e Caratteristiche della classe	pag. 7
Tabella riassuntiva ASL	pag. 8
Gli strumenti:	
I metodi	pag. 9
I mezzi egli spazi	pag. 10
Itempi	pag. 11
Attività extra curriculari	pag. 11
Criteri e strumenti divalutazione	
Indicatori e descrittori della valutazione	pag. 12
Crediti scolastici	pag. 12
Crediti formativi	pag. 13
Tabella riassuntiva crediti	pag. 14
Allegati	
Tipologia terza prova	pag. 15
 Relazioni e programmi per ogni disciplina 	pag. 17-46
 Griglie di valutazione 	pag. 48-55
 1° Simulazione III prova (tracce) 	pag. 56-57
 2° simulazione III prova (tracce) 	pag. 58-59

LA SCUOLA

Presentazione dell'Istituto

L'Istituto di Istruzione Secondaria Superiore "Pier Luigi Nervi – Galileo Galilei" di Altamura nasce il 1° settembre 2006 e comprende:

1) L' Istituto Tecnico per Geometri "Pier Luigi Nervi", unico istituto per geometri presente nel territorio dell'Alta Murgia barese, che nasce negli anni sessanta e diventa autonomo nel 1994.

L'edificio occupa una superficie coperta di 3.300 mq. ed un'area esterna di 8.200 mq. Dispone di 24 aule; 9 servizi igienici; 10 laboratori tematici: chimica, fisica, tecnologia dei materiali e costruzione, laboratorio di Impianti tecnici, palestra per educazione fisica, 1 laboratorio multimediale, 2 laboratori di Autocad disegno CAD

(biennio e triennio), laboratorio di topografia, laboratorio musicale, sala docenti, 4 uffici di segrete- ria, ufficio di vicepresidenza e ufficio di presidenza. Dall'a.s. 2011/12 l'istituto diventa Istituto Tecnico Tecnologico ed accoglie 4 indirizzi: "Costruzioni, Ambiente e Territorio"; "Sistema Moda"; "Grafica e Comunicazione"; Agraria, Agroalimentare e Agroindustria, con un totale di 22 classi ed un Corso SIRIO per Geometri.

2) L'I.T.I.S. "Galileo Galilei", istituito nell'anno scolastico 1973/1974, (una classe prima nei locali della parrocchia di "San Giovanni Bosco" di Altamura) quale sede distaccata dell'I.T.I.S. "G. Galilei" di Gioia del Colle. Nell'anno scolastico 1983/1984 trova la sua collocazione definitiva presso il Polivalente in via Parisi, dove attualmente svolge la propria attività con 22 classi ed un corso Sirio per informatici. Consta di 24 aule, 5 servizi igienici, 1 laboratorio alunni diversamente abili, 1 sala vi- deo-proiezione, una biblioteca, 2 laboratori informatici, 2 laboratori chimici, 1 laboratorio di elettronica, 1 laboratorio di matematica ed autocad, un laboratorio multimediale e 1 laboratorio di fisica, palestra, sala docenti, ufficio di segreteria e ufficio di presidenza. Dall'a.s. 2011/12 l'istituto offre n° 2 indirizzi: Chimica, materiali e biotecnologie e Informatica e telecomunicazioni.

Quadro orario: Chimica, materiali e biotecnologie

Materie di studio	III	IV	V	TOTALE
Materie di studio	Ore	Ore	Ore	IOIALE
Lingua e letteratura italiana	4	4	4	12
Storia	2	2	2	6
Lingua inglese	3	3	3	9
Matematica e complementi	3+1	3+1	3	11
Chimica Analitica e strumentale	2+5*	2+4*	2+6*	21
Chimica Organica e biochimica	3+2*	2+3*	1+2*	13
Tecnologie Chimiche industriali	3+1*	3+2*	4+2*	15
Scienze motorie e sportive	2	2	2	6
Religione Cattolica	1	1	1	3
*ore di laboratorio in	8	9	10	27
copresenza				
Totale ore	32	32	32	96

L'INDIRIZZO DI STUDI

Specificità dell'indirizzo Chimica, materiali e biotecnologie

<u>Titolo di studio</u>: Diploma in Chimica, Materiali e Biotecnologie Il diploma consente l'accesso a qualsiasi università e costituisce un valido supporto per il conseguimento della laurea

Profilo professionale:

Il Diplomato in Chimica, Materiali e Biotecnologie

- ha competenze nel campo dei materiali, delle analisi chimico-biologiche, nei processi di produzione negli ambienti chimico, merceologico, biologico, farmaceutico, tintorio, conciario, ambientale ecc.
- ha competenze nel settore della prevenzione e della gestione di situazioni a rischio sanitario
- gestisce e controlla i processi della manutenzione di impianti chimici, tecnologici e bio-tecnologici ed ha competenze nell'analisi e controllo dei reflui.
- contribuisce al sistematico adeguamento tecnologico e organizzativo delle imprese
- ha conoscenze specifiche per la gestione della sicurezza degli ambienti di lavoro, per la pianificazione, gestione e controllo delle attività di laboratorio di analisi; è in grado di verificare la corrispondenza del prodotto alle specifiche dichiarate
- ha competenze nella pianificazione delle attività aziendali
- conosce e utilizza efficaci strumenti di comunicazione

Sbocchi professionali

- Libera professione
- Tecnico presso industrie del settore chimico, merceologico, farmaceutico e agroalimentare
- Tecnico impiantista
- Analista chimico e merceologico

LA CLASSE

CONSIGLIO DI CLASSE

DISCIPLINA	DOCENTE
Lingua e letteratura Italiana	Regina Rosa
Storia	Regina Rosa
Lingua e civiltà straniera(inglese)	Oliva Angela Maria
Matematica	Fratusco Nicola
Chimica Analitica e strumentale	Costantino Salvatore
Laboratorio di chimica analitica	Santantonio Angela
Chimica Organica e biochimica	Teofilo Antonietta
Laboratorio di chimica organica	Porfido Francesca
Tecnologie chimiche Industriali	Grieco Maurizio
Laboratorio di tecnologie chimiche	Colantuono Andrea
Scienze motorie e sportive	Loiudice Paolo
Religione Cattolica	Dambrosio Mario

Di seguito viene riportato l'elenco dei docenti componenti del consiglio di classe con i relativi **anni di continuità di insegnamento nella classe**

DISCIPLINA	DOCENTE	Anni
Lingua e letteratura Italiana	Regina Rosa	3
Storia	Regina Rosa	3
Lingua e civiltà straniera (inglese)	Oliva Angela	3
Matematica	Fratusco Nicola	5
Chimica Analitica e strumentale	Costantino Salvatore	2
Laboratorio di chimica analitica	Santantonio Angela	3
Chimica Organica e biochimica	Teofilo Antonietta	2
Laboratorio di chimica organica	Porfido Francesca	3
Tecnologie chimiche Industriali	Grieco Maurizio	2
Laboratorio di tecnologie chimiche	Colantuono Andrea	2
Scienze motorie e sportive	Loiudice Paolo	2
Religione Cattolica	Dambrosio Mario	3

Programmazione didattica del Consiglio di Classe

- ° Obiettivi comportamentali
- ° Accettazione del pluralismo delle idee e della coesistenza democratica;
- ° Coscienza civile fondata sui valori della cittadinanza;
- ° Capacità di orientamento post-diploma.
- ° Obiettivi trasversali cognitivi (competenze a abilità acquisite)
- ° Comprensione e interpretazione di documenti specifici
- ° Acquisizione e utilizzazione di appropriati linguaggi tecnici
- ° Inserimento nel contesto, inteso come interdipendenza di fenomeni
- ° Attitudine alla documentazione
- ° Capacità di comunicare con chiarezza e coerenza
- ° Comprensione delle connessioni esistenti tra le discipline dell'area comune

ELENCO ALUNNI

	COGNOME	NOME
1	Carlucci	Francesca
2	Carone	Angelica Claudia
3	Costanza	Michele
4	Giustino	Carlo
5	Labarile	Rita
6	Laddaga	Ivan
7	Lopane	Mariagrazia
8	Loprieno	Giuseppe
9	Mariniello	Giacomo
10	Martimucci	Grazia
11	Massaro	Francesca
12	Mastromarino	Salvatore
13	Moramarco	Alessandro
14	Moramarco	Niccolò
15	Riccaldo	Giovanni
16	Riviello	Valeria
17	Vulpio	Claudio

PROFILO DELLA CLASSE

La classe V A chimica è costituita da 7 alunne e 10 alunni.

La composizione della classe non è cambiata nel corso di questo quinquennio.

Una sostanziale continuità del corpo docente ha consentito alla classe di poter avere sempre un valido e costante punto di riferimento che li ha aiutati nella crescita, nel raggiungimento dell'autonomia e dello sviluppo armonico della personalità.

La frequenza alle lezioni è stata per lo più regolare per quasi tutta la classe. Questa regolarità nella partecipazione alle attività didattiche ha in parte compensato le carenze di base di alcuni alunni e la modesta applicazione allo studio.

Il profitto scolastico e le conoscenze acquisite variano a seconda delle aree disciplinari e dei contenuti, e confermano i diversi livelli di capacità, impegno e motivazione di ciascuno.

Una parte della classe è dotata di buone attitudini e ha seguito le attività didattiche con regolarità, interesse e impegno conseguendo risultati ottimi.

Altri alunni hanno raggiunto mete cognitive di discreto livello, anche se non in tutte le discipline in base alle attitudini personali e alla discontinuità nell'impegno.

Infine, alcuni allievi hanno manifestato un impegno insufficiente e discontinuo nello studio e scarsa responsabilità nel mantenere gli obblighi precedentemente assunti.

I docenti hanno continuamente impegnato le loro capacità professionali e la loro esperienza ed hanno utilizzato varie strategie didattiche per motivare, coordinare e migliorare le varie situazioni di carenza e di inadeguatezza degli alunni, con risultati nel complesso positivi.

I contenuti sono stati spesso adeguati agli interessi, alle reali capacità degli alunni e all'ambiente socio-culturale di provenienza degli stessi per favorirne la promozione culturale, civile e professionale nonché l'acquisizione di un metodo di studio ragionato ed efficace, ed una maggiore autonomia di giudizio rivolto anche al raggiungimento di una maturità del singolo.

TABELLA RIASSUNTIVA ASL

Gli allievi hanno effettuato il percorso di alternanza scuola - lavoro attraverso la partecipazione a convegni (12h), visite aziendali (20h), formazione in aula (30h), formazione in azienda.

Prima di cominciare le attività gli alunni hanno seguito un corso sulla sicurezza nei luoghi di lavoro (12h) e un corso specifico sulla sicurezza nei luoghi di lavoro ospedalieri (5h).

Di seguito sono riportate le ore di alternanza effettuate da ciascun alunno nel corso del triennio.

Alunno	3° anno	4° anno	5° anno	Totale
Carlucci Francesca	100	225	79	404
Carone Angelica C.	97	224	99	420
Costanza Michele	97	224	51	372
Giustino Carlo	97	223	49	369
Labarile Rita	-	212	121	333
Laddaga Ivan	97	208	61	366
Lopane Mariagrazia	97	252	53	402
Loprieno Giuseppe	97,5	245,5	57	400
Mariniello Giacomo	97	202	49	348
Martimucci Grazia	97	239	53	389
Massaro Francesca	97	225	40	362
Mastromarino Salvatore	69,5	247	90	406,5
Moramarco Alessandro	81	224	49	354
Moramarco Nicolò	97	253	61	411
Riccaldo Giovanni	96,5	231	53	380,5
Riviello Valeria	100	272,5	37	409,5
Vulpio Claudio	97	232	53	382

GLI STRUMENTI

Metodi

Le metodologie generali adottate da ogni docente nell'ambito della propria attività didattico-educativa si fondano sui seguenti criteri:

- Esame delle situazioni di partenza per la messa a punto di strategie didattiche individuali e di gruppo tese al recupero delle carenze presenti nella preparazione di base di alcuni discenti o al potenziamento delle abilità fondamentali negli altri.
- Lezioni frontali, problematicità degli argomenti proposti all'attenzione per lo studio dei discenti per stimolare l'attenzione, lo spirito di osservazione e critica, la produzione personale con interpretazioni e soluzioni adeguate.
- Esercitazioni pratiche effettuate sotto la guida dei docenti a supporto dell'attività svolta in classe; utilizzo di opere e strumenti multimediali.
- Azione di mantenimento e rinforzo delle nozioni acquisite, mediante il continuo richiamo ad unità didattiche già svolte e ad esercitazioni effettuate.

	ITALIANO	STORIA	INGLESE	MATEMATICA	CHIMICA ANALIT.	CHIMICA ORGAN.	TECNOLOGIE CHIM.	SCIENZE MOTORIE	RELIGIONE
Lezione frontale	X	X	X	X	X	X	X	X	X
Lezione partecipata	X	X	X	X	X	X	X	X	X
Lavoro di gruppo	X	X		X	X		X	X	X
Discussione guidata	X	X	X		X	X			X
Problem solving				X	X		X		
Esercitazioni			X	X	X	X	X	X	
Inernet e fb	X	X			X	X	X		X
Ripasso			X	X	X	X	X		

I Mezzi e gli spazi

L'attività didattica si è avvalsa dei libri di testo in adozione, dizionari, codici, documenti, manuali, cartografia, appunti redatti dagli alunni durante le lezioni, riviste e libri specialistici consultati presso le biblioteche, opere multimediali, videocassette, diapositive.

Le lezioni teoriche e pratiche si sono svolte, a seconda delle necessità, nelle aule tradizionalmente deputate all'attività didattica, ma anche nei laboratori (chimica strumentale, chimica organica), aule speciali (informatica), in auditorium, in palestra.

MEZZI	ITALIANO	STORIA	INGLESE	MATEMATICA	CHIMICA ANALIT.	CHIMICA ORGAN.	TECNOLOGIE CHIM.	SCIENZE MOTOR-IE	RELIGIONE
LIBRO DI TESTO	X	X	X	X	X	X	X	X	X
MANUALI E CODICI					X	X	X		
ARTICOLI DI GIORNALE	X	X							
FOTOCOPIE/DISPENSE	X	X	X	X	X	X	X		X
SUSSIDI AUDIOVISIVI	X	X	X			X		X	X
CD-ROM E SOFTWARE					X				
INTERNET	X	X		X	X	X	X		X

SPAZI	ITALIANO	STORIA	INGLESE	MATEMATICA	CHIMICA ANALIT.	CHIMICA ORGAN.	TECNOLOGIE CHIM.	SCIENZE MOTORIE	RELIGIONE
Aula	X	X	X	X	X	X	X	X	X
Laboratorio multimediale				X	X	X	X		
Laboratorio linguistico			X						
Laboratori di chimica					X	X	X		
Palestra								X	

I Tempi

I tempi di svolgimento dell'attività didattico-educativa sono stati indicati all'inizio dell'anno da ciascun docente nei rispettivi piani di lavoro e in molti casi sono stati rispettati. In altri, però, sono stati oggetto di revisione per una serie di cause che si sono venute a verificare nel corso dell'anno scolastico: azione di rinforzo delle conoscenze acquisite ma non consolidate, necessità di approfondimenti e correlazioni con altre discipline.

							•		
STRUMENTI DI VERIFICA	ITALIANO	STORIA	INGLESE	MATEMATICA	CHIMICA ANALIT.	CHIMICA ORGAN.	TECNOLOGIE CHIM.	SCIENZE MOTORIE	RELIGIONE
Interrogazione lunga	X	X	X	X	X	X	X		X
Interrogazione breve	X	X	X	X	X	X	X		X
Tema esercitazione di laboratorio	X	X	X	X	X	X	X		
Quesiti a risposta multipla	X	X		X	X	X	X	X	X
Quesiti a risposta singola	X	X	X	X	X	X	X	X	
Trattazione sintetica					X				
Esercizi			X	X	X		X	X	
Osservazione diretta					X	X		X	
Analisi di testi	X	X	X	X					X

Attività Extracurriculari

VISITE AZIENDALI	VIAGGI di	ALTERNANZA	VISITE GUIDATE
	Istruzione	Scuola Lavoro	
nn	Budapest 2018	Impegni	nn
		individuali.	
		Come da	
		tabella	
		riassuntiva	

CRITERI E STRUMENTI DI VALUTAZIONE

Indicatori e descrittori della valutazione

La verifica dell'apprendimento è stata periodicamente effettuata dai docenti al termine di ciascuna unità didattica o di ogni segmento di apprendimento e a conclusione di parti più complete del programma svolto, attraverso domande dirette, discussioni, tradizionali verifiche orali e scritte, esercitazione, prove tecnico-grafiche e strutturate, in maniera da raccogliere la più vasta, variegata e articolata informazione che serve per formulare una completa valutazione del discente e della sua generale preparazione.

Per ogni disciplina, la valutazione è avvenuta secondo opportuni indicatori e descrittori che sono stati approvati, dal Collegio dei Docenti, nel POF.

Voto	Conoscenze	Competenze	Capacità
1-4	Conoscenze quasi inesistenti o frammentarie	Applica le conoscenze in maniera scorretta. Si esprime in modo scorretto ed improprio	Collega le conoscenze in modo confuso; effettua analisi con gravi errori. Compie sintesi approssimate.
5	Conoscenze superficiali e incomplete	Applica conoscenze con imperfezioni. Si esprime con qualche difficoltà nel linguaggio	Gestisce con difficoltà, e solo con aiuto, situazioni nuove semplici.
6	Conoscenza essenziale dei contenuti minimi di base	Applica conoscenze senza commettere errori sostanziali. Si esprime in maniera semplice e corretta	Rielabora in modo corretto informazioni e gestisce situazioni nuove in modo accettabile.
7	Conoscenze abbastanza complete	Applica autonomamente conoscenze anche a problemi complessi. Espone in modo corretto e appropriato	Rielabora in modo corretto informazioni e gestisce situazioni nuove in modo accettabile
8	Conoscenze complete, approfondite e ben coordinate	Applica in maniera autonoma conoscenze. Espone in modo corretto e con proprietà linguistica	Rielabora in modo corretto e completo

9	Conoscenze organiche e articolate con approfondimenti autonomi	Applica conoscenze in maniera autonoma anche a problemi complessi. Espone in modo fluido e organico	Rielabora in modo corretto, completo e autonomo
10	Conoscenze organiche, approfondite ed ampliate in modo del tutto personale	Applica conoscenze in maniera autonoma e scientifica, anche a problemi complessi. Compie analisi approfondite	Sa rielaborare correttamente ed approfondire in modo autonomo e critico situazioni complesse

Crediti Scolastici E Crediti Formativi

- a) **Crediti scolastici**: Saranno assegnati in sede di scrutinio finale sulla base dei risultati del corrente anno scolastico, nonché dei risultati dei due anni di corso precedenti, entro un punteggio minimo e massimo previsto dalla normativa in considerazione dei seguenti indicatori: frequenza, partecipazione ed impegno, attenzione alla proposta didattica ed educativa.
- b) **Crediti formativi:** I crediti scolastici vengono integrati con i crediti formativi, attribuiti a seguito di attività extrascolastiche svolte in differenti ambiti e debitamente documentate con attestati la cui validità e relativa attribuzione del punteggio viene stabilita dal Consiglio di classe, sulla base di indicazioni e parametri preventivamente individuati dal Collegio dei Docenti al fine di assicurare omogeneità nelle decisioni dei vari Consigli di Classe, e in relazione agli obiettivi formativi ed educativi propri dell'indirizzo di studi e dei corsi interessati. Il riconoscimento dei crediti formativi viene riportato sul certificato allegato al diploma.

MEDIA DEI VOTI	Tabella Crediti scolastici		
	III ANNO	IV ANNO	V ANNO
M=6	3-4	3-4	4-5
6 <m≤7< td=""><td>4-5</td><td>4-5</td><td>5-6</td></m≤7<>	4-5	4-5	5-6
7 <m≤8< td=""><td>5-6</td><td>5-6</td><td>6-7</td></m≤8<>	5-6	5-6	6-7
8 <m≤9< td=""><td>6-7</td><td>6-7</td><td>7-8</td></m≤9<>	6-7	6-7	7-8
9 <m≤10< td=""><td>7-8</td><td>7-8</td><td>8-9</td></m≤10<>	7-8	7-8	8-9

Tabella riassuntiva Crediti

N.	COGNOME E NOME	3° ANNO	4° ANNO	TOTALE
1	Carlucci Francesca	4	4	8
2	Carone Angelica Claudia	5	6	11
3	Costanza Michele	7	7	14
4	Giustino Carlo	7	7	14
5	Labarile Rita	4	4	8
6	Laddaga Ivan	5	5	10
7	Lopane Mariagrazia	5	5	10
8	Loprieno Giuseppe	7	7	14
9	Mariniello Giacomo	5	5	10
10	Martimucci Grazia	5	4	9
11	Massaro Francesca	8	7	15
12	Mastromarino Salvatore	8	8	16
13	Moramarco Alessandro	6	6	12
14	Moramarco Niccolò	8	7	15
15	Riccaldo Giovanni	6	6	12
16	Riviello Valeria	5	5	10
17	Vulpio Claudio	5	5	10

PROPOSTA TIPOLOGICA DELLA TERZA PROVA

Il Consiglio di Classe, nella gamma delle tipologie proposte dalle disposizioni di legge, ha preferito la tipologia costituita da domande del tipo a risposta singola (tipologia "B").

Per la preparazione degli alunni alla terza prova d'esame, sono state effettuate due simulazioni sulle discipline:

- Analisi chimica,
- Chimica Organica e fermentazioni,
- Inglese
- Matematica.

Per ogni disciplina sono state somministrate n. 3 domande a risposta singola con una disponibilità di max. 10 righe. La durata della prova è stata di 2 ore e 30 minuti. Le prove di simulazione sono state svolte il 15 marzo e il 20 aprile 2018.

Ciò è stato effettuato al fine di poter dare un'idea su come sarà impostata dalla commissione la terza prova e, contemporaneamente da parte dei docenti, per accertare la conoscenza degli argomenti e saggiare in che misura gli studenti siano in grado di applicare in maniera integrata e autonoma conoscenze e competenze acquisite nelle singole discipline.

Per la disciplina Inglese, durante la prova è stato consentito l'utilizzo del dizionario bilingue.

Ogni docente ne ha poi curato la correzione attribuendo alla prova una valutazione finale il cui risultato è stato comunicato ad ogni alunno, applicando la griglia di valutazione di seguito riportata.

TIPOLOGIA "B"						
			PUNT	EGGIO		
IND	DICATORI	DESCRITTORI	Analisi Chimica	Chimica Bio-organica e Fermentazioni	Inglese	Matematica
		Inesistente o gravemente inadeguata	0-1	0-1	0-1	0-1
CONOSCENZA		Lacunosa	2	2	2	2
	Conoscenza specifica	Essenziale	3	3	3	3
	degli argomenti	Nel complesso soddisfacente	4	4	4	4
	richiesti.	Esauriente	5	5	5	5
COMPETENZA	-Padronanza della lingua. -Uso del linguaggio specifico -Esposizione ed applicazione	Inesistente o gravemente inadeguata Lacunosa Essenziale Nel complesso soddisfacente Esauriente	0-1 2 3 4 5	0-1 2 3 4 5	0-1 2 3 4 5	0-1 2 3 4 5
CAPACITÀ	Capacità di sintesi e di elaborazione critica e personale.	Inesistente o gravemente inadeguata Lacunosa Essenziale Nel complesso soddisfacente Esauriente	0-1 2 3 4 5	0-1 2 3 4 5	0-1 2 3 4 5	0-1 2 3 4 5
	Punteggio ()				

VALUTAZIONE (MEDIA DEI PUNTEGGI)				
	I Docenti			
Analisi Chimica	Ch. Bio-organica e Fer	Inglese	Matematica	
I quesiti delle due prove di simulazione sono allegati al presente documento.				

Anno scolastico 2017-2018- Classe 5^ A Chimica.

Disciplina: RELIGIONE CATTOLICA Docente: Dambrosio Mario

CONTENUTI

OBIETTIVI

Lo studente al termine del quinto anno è in grado di:

Lo studente ai termine dei quinto anno e ni grado di:			
COMPETENZE	• sviluppare un maturo senso critico e un personale progetto di vita, riflettendo sulla		
SPECIFICHE	propria identità nel confronto con il messaggio cristiano, aperto all'esercizio della giustizia e della solidarietà in un contesto multiculturale; • cogliere la presenza e l'incidenza del cristianesimo nelle trasformazioni storiche prodotte dalla cultura umanistica, scientifica e tecnologica; • utilizzare consapevolmente le fonti autentiche del cristianesimo, interpretandone correttamente i contenuti nel quadro di un confronto aperto ai contributi della cultura scientifico-tecnologica.		
CONOSCENZE	 Ruolo della religione nella società contemporanea: secolarizzazione, pluralismo, nuovi fermenti religiosi e globalizzazione; identità del Cristianesimo in riferimento ai suoi documenti fondanti e all'evento centrale della nascita, morte e risurrezione di Gesù Cristo; 		

	 il Concilio Ecumenico Vaticano II come evento fondamentale per la vita della Chiesa nel mondo contemporaneo; la concezione cristiano-cattolica del matrimonio e della famiglia; scelte di vita, vocazione, professione; il magistero della Chiesa su aspetti peculiari della realtà sociale, economica, tecnologica.
ABILITÀ	 Motivare, in un contesto multiculturale, le proprie scelte di vita, confrontandole con la visione cristiana nel quadro di un dialogo aperto, libero e costruttivo; individuare la visione cristiana della vita umana e il suo fine ultimo, in un confronto aperto con quello di altre religioni e sistemi di pensiero; riconoscere il rilievo morale delle azioni umane con particolare riferimento alle relazioni interpersonali, alla vita pubblica e allo sviluppo scientifico e tecnologico; riconoscere il valore delle relazioni interpersonali e dell'affettività e la lettura che ne dà il cristianesimo; usare e interpretare correttamente e criticamente le fonti autentiche della tradizione cristiano-cattolica.

METODI:	LEZIONE FRONTALE	X
	LEZIONE PARTECIPATA	X
	PROBLEM- SOLVING	
	LAVORO DI GRUPPO	X
	DISCUSSIONE GUIDATA	X

MEZZI:	INTERROGAZIONE BREVE	X
	QUESTIONARIO	X
	RELAZIONE	X
	ATTIVITÀ DI APPROFONDIMENTO	X

CRITERI E STRUMENTI DI VALUTAZIONE

Gli indicatori per la formulazione del giudizio e l'attribuzione del voto per le verifiche orali sono:

- Livello di conoscenza
- Capacità espositive
- Capacità di analisi e di elaborazione personali

PERFORMANCE	OBIETTIVO	RISUL	TATO
Lavoro molto parziale o disorganico con gravi errori	Non raggiunto	3 – 4	Non sufficiente
Lavoro abbastanza corretto, ma impreciso nella forma e nel contenuto, oppure parzialmente svolto ma corretto	Più che sufficientemente raggiunto	6 -7	Sufficiente
Lavoro completo e corretto nella forma e nel contenuto	Pienamente raggiunto	8	Buono
Lavoro completo e corretto nella forma e nel contenuto con poche rielaborazione personale	Pienamente raggiunto	9	Distinto
Lavoro completo e corretto, con rielaborazione personale	Pienamente raggiunto	10	Ottimo

Anno scolastico 2017-2018 Classe VA chimica

Disciplina: ITALIANO Docente: ROSA REGINA

OBIETTIVI

Il gruppo classe, variegato nel suo aspetto per capacità, interesse e per estrazione o background socio-economico-culturale, ha dimostrato un buon interesse per le materie umanistiche. Pochi gli studenti che hanno ritenuto opportuno approfondire le tematiche letterarie per una conoscenza personale più approfondita. Il lavoro didattico ha subito un lieve rallentamento per le numerose assenze registrate durante l'anno e per la necessità di approfondire in classe gli argomenti proposti. E' stato necessario elaborare un piano formativo flessibile, predisposto ad accogliere interventi didattici individualizzati, rispettosi delle peculiarità e delle potenzialità cognitive del singolo alunno, ma finalizzato a promuovere in tutti uno sviluppo integrale della personalità e una capacità di inserimento dialettico nel contesto sociale.

Gli obiettivi cognitivi, didattici e formativi della disciplina, indicati nella programmazione iniziale, sono stati raggiunti in modo diversificato dalla classe:

- un gruppo molto ristretto di alunni ha dimostrato una discreta motivazione allo studio, un atteggiamento positivo verso le attività scolastiche proposte e ha conseguito abilità e competenze orali e scritte abbastanza consolidate
- un secondo gruppo di studenti, con una motivazione e un impegno non sempre continuo e costante, presenta una preparazione sufficiente.

TESTI ADOTTATI e SUSSIDI	AUTORE	TITOLO/VOLUME
DIDATTICI		
Paravia, 2007	Baldi-Giusso-Razetti-Zaccaria,	Attualità della letteratura.
	Paravia, 2007	Vol. 3.1 3.2

CONTENUTO DISCIPLINARE E UNITÀ DIDATTICA SVILUPPATI	LIVELLO DI APPROFONDIMENTO (ottimo, buono, discreto, sufficiente, cenni)	TEMPI ORE
La guerra Positivismo Ungaretti-Montale-Saba.		10
Futurismo Marinetti		10
Il pessimismo Montale-Pascoli		11
La psiche:		11
D'Annunzio-Svevo-Pirandello.		1.0
Il Decadentismo/ Simbolismo Naturalismo-Verismo		10
Verga.		
Brani antologici esaminati:		20
Verga: I Malavoglia: Cap. XV l'addio al mondo pre-moderno. Mastro-don Gesualdo cap. V La morte di Mastro don Gesualdo. Le Novelle rusticane La roba Vita dei campi La lupa		
Gabriele d'Annunzio: Il Piacere: Andrea Sperelli e Elena Muti Le vergini delle rocce Il programma politico del superuomo Alcyone La pioggia nel pineto Giovanni Pascoli Myricae X Agosto L'assiuolo I Canti di Castelvecchio		
Il gelsomino notturno Filippo Tommaso Marinetti Zang tumb tuuum Bombardamento		
Italo Svevo Senilità Il ritratto dell'inetto La coscienza di Zeno La morte del padre		
Lugi Pirandello Novelle per un anno Il treno ha fischiato Il fu Mattia Pascal		
La costruzione della nuova identità <u>Giuseppe Ungaretti</u>		
L'allegria Il porto sepolto Veglia San Martino del Carso Il dolore		
Non gridate più Eugenio Montale		

Ossi di seppia	
Meriggiare pallido e assorto	
Spesso il male di vivere ho incontrato	
<u>Umberto Saba</u>	
Il Canzoniere La capra	
_	

OBIETTIVI RAGGIUNTI

	Nel complesso essenziali. Complete e a volte approfondite per alcuni alunni , molti sono
	capaci di condurre una lettura diretta del testo e di comprenderne il significato, hanno la
	capacità di collocare il testo in relazione con altre opere dello stesso autore; alcuni
Conoscenze	effettuano una riflessione sulla letteratura e sua prospettiva storica e sanno riconoscere i
	caratteri specifici del testo letterario e gli elementi che, nelle diverse realtà storiche,
	determinano il fenomeno
	letterario;
	La maggior parte della classe applica le conoscenze con delle imperfezioni, sa eseguire il
	discorso orale in forma grammaticalmente corretta e contestualizza un testo
Competenze	Si esprime in modo non sempre preciso e compie analisi parziali. Alcuni non commettono
	errori e si esprimono in modo semplice ma adeguato. E alcuni riescono a stabilire
	relazioni corrette.
~	Nel complesso la classe sa produrre testi scritti di diverso tipo;
Capacità	è in grado di affrontare come lettore autonomo testi di vario genere. Solo alcuni sono in
	grado di rielaborare e gestire situazioni nuove o complesse.

	Criteri generali concordati in sede di Dipartimento sono:
CRITERI E	- livello di partenza del discente
STRUMENTI DI	- impegno
VALUTAZIONE	- attenzione
	- partecipazione
	- educazione e comportamento
	- obiettivi raggiunti
	Capacità di leggere e interpretare criticamente i contenuti delle diverse
OBIETTIVI	forme letterarie
ACQUISITI	Capacità di riconoscere le espressioni creative delle arti
	Capacità di lettura sinottica delle esperienze letterarie italiane
	Capacità di sostenere una propria tesi valutando criticamente le argomentazioni
	proprie e altrui
	Capacità di stabilire interconnessioni tra forme e contenuti delle
	diverse discipline

Anno scolastico 2017-2018 Classe 5^ A Chimica

Disciplina: STORIA Docente: REGINA ROSA

OBIETTIVI

Il corso di storia è stato seguito dagli allievi con interesse per le problematiche storiche-sociali del Novecento. Le difficoltà di comprensione ed utilizzo del lessico specifico della disciplina e della capacità di lettura autonoma del testo sono state superate dalla maggior parte degli studenti grazie ad un piano formativo flessibile, predisposto ad accogliere interventi didattici individualizzati, rispettosi delle peculiarità e delle potenzialità cognitive del singolo alunno, ma finalizzato a promuovere in tutti uno sviluppo integrale della personalità e una capacità di inserimento dialettico nel contesto sociale. Da un'analisi più approfondita è emerso che la maggior parte degli allievi, a conclusione del percorso didattico ha raggiunto, seppure in maniera diversa gli obiettivi cognitivi, didattici e formativi della disciplina.

Gli allievi sono in grado di:

- conoscere le problematiche essenziali dei vari eventi storici
- individuare e descrivere persistenze e mutamenti
- adoperare concetti e termini storici in rapporto ai contesti storico-culturali
- riconoscere gli intrecci politici, sociali, culturali e religiosi relativamente ai fenomeni storici analizzati

TESTI ADOTTATI E SUSSI DIDATTICI EDITORE	AUTORE	TITOLO/VOLUME
Zanichelli	Paolucci-Signorini	La Storia in tasca Dall'inizio del novecento ad oggi vol 5°

CONTENUTO DISCIPLINARE E UNITÀ DIDATTICA SVILUPPATI	LIVELLO DI APPROFONDIMENTO (ottimo, buono, discreto, sufficiente, cenni)	TEMPI ORE
MODULO 1 La Società di massa. Il decollo industriale italiano: L'Età Giolittiana. La nazionalizzazione delle masse: nazionalismi ed autoritarismi. I contadini tra scomparsa politicizzazione e ribellione. MODULO 2: L'età dei totalitarismi	Buono	6 h.
La grande guerra come svolta storica.		3 h.
Cause e vicende del conflitto. La crisi dello stato liberale: la rivoluzione russa- il declino dell'Europa - la crisi degli anni trenta.		4 h.
Origini e avvento del fascismo. Lo stalinismo. Il nazismo. Il regime fascista in Italia. Il New Deal.		2 h.
La seconda Guerra Mondiale. Cause e conseguenze. La guerra in Italia. La Shoah. Modulo 3 L'età del benessere.		4 h.
L'economia mondiale dello sviluppo. Il nuovo ordine bipolare. Il dopoguerra in Italia: repubblica e costituzione.		6 h.
La nascita della Comunità Europea. Il miracolo economico Italiano.		6 h.
MODULO 4: Il crollo del comunismo. La caduta del muro di Berlino. Le guerre arabo-israeliane.		3 h.

OBIETTIVI RAGGIUNTI

Conoscenze	Nel complesso essenziali. Complete e a volte approfondite per pochi alunni
Competenze	Consapevolezza della dimensione spazio-temporale degli eventi storici -conoscenza dei principali eventi e delle trasformazioni di lungo periodo nella storia d'Italia e d'Europa, nel riquadro globale del mondo -consapevolezza delle diverse civilizzazioni e della necessità del confronto per una ricerca di comuni valori unificanti La maggior parte della classe applica le conoscenze con delle imperfezioni. Si esprime in modo non sempre preciso e compie analisi parziali. Pochi non commettono errori e si esprimono in modo semplice ma adeguato. Riescono a stabilire relazioni corrette.
Capacità	Nel complesso accettabili. Solo alcuni sono in grado di rielaborare e gestire situazioni nuove o complesse

Anno scolastico 2017-2018 - Classe 5[^] sez. A - Chimica

Disciplina: INGLESE Docente: Oliva Angela

CONTENUTO DISCIPLINARE E/O UNITÀ DIDATTICASVILUPPATE (Reading and comprehension exercises of the following texts:	LIVELLO DI APPROFONDIMENTO (ottimo, buono, discreto, sufficiente, cenni)	TEMPI ore
States of matter		
Particles and matter.	Buono	6h
2. Matter changes states.		
3. An unusual metal: mercury.	Buono	6h
Micro-organisms	Buono	4h
1. What are micro-organisms?		
2. Viruses can be the new batteries	Buono	6h
Water		
1. Water pollution	Buono	8h
At the discovery of biotechnology and GMOs		
What is biotechnology?	Buono	8h
2. Genetically modified food	Buono	
Food processes		
Food preservation	Buono	17h
2. Food poisoning		
How to make an oral presentation.	Buono	10h

How to write an application letter.	Buono	18h
How to write a CV.		
The interview.		

METODI:	Lezione frontale	X
	Lezione partecipata	X
	Problem-solving	
	Metodo induttivo	X
	Lavoro di gruppo	X
	Discussione guidata	X
	Simulazioni	X
	Altro:	

TESTI ADOTTATI E SUSSIDI DIDATTICI	AUTORE/ EDITORE	TITOLO/VOLUME
SUSSIDI DIDATTICI	Gallagher- Galuzzi	"Activating Grammar Digital Edition"
	P. Gherardelli	"Chemistry in Action"

OBIETTIVI RAGGIUNTI:

Conoscenze	Le conoscenze acquisite riguardano:
	• Abilità di conversare in lingua su un argomento inerente le materie di indirizzo e su argomenti generici
	Abilità di comprensione di testi di inglese tecnico
	Abilità di scrivere brevi testi in inglese tecnico
Competenze	Discreto spazio è stato dato alla lettura ed all'analisi di brani in inglese tecnico con
	esercizi di comprehension a risposta aperta; raramente sono stati svolti esercizi
	strutturati. Alcune volte è stata adottata la tecnica dello skimming and scanning. Di
	quasi tutti i brani, gli alunni hanno appreso i contenuti tecnici da esporre a braccio in
	lingua. Le lezioni sono state sempre frontali.
Capacità	In ordine agli obiettivi di partenza, i risultati conseguiti sono da ritenersi abbastanza
	sufficienti per una buona parte della classe, considerato l'impegno e l'interesse quasi
	sempre costanti.
	Il conseguimento del livello di competenza linguistica risulta più che sufficiente.

Anno scolastico 2017-2018 - Classe 5[^] sez. A - Chimica

Disciplina: MATEMATICA Prof: Fratusco Nicola

TESTI ADOTTATI E SUSSIDI DIDATTICI EDITORE	AUTORE	TITOLO/VOLUME
Zanichelli	MASSIMO BERGAMINI ANNA TRIFONE GRAZIELLA BAROZZI	LIBRO VERDE VOL 4 e 5

CONTENUTO DISCIPLINARE EUNITÀ DIDATTICASVILUPPATI	LIVELLO DI APPROFONDIMENTO (ottimo, buono, discreto, sufficiente, cenni)	TEMPI ORE
DERIVATA DI FUNZIONI IN UNA VARIABILE - Significato geometrico di derivata - Equazione della tangente ad una curva Derivata di funzioni elementari - Derivata della somma, del prodotto, del quoziente, di funzioni composte, funzioni inverse logaritmiche Derivate di ordine superiore- Regola di De l'Hospital: infinitesimi e di infiniti.	BUONO	14
STUDIO DI FUNZIONI - Elementi necessari per rappresentare graficamente una funzione	DISCRETO	19
INTEGRALI INDEFINITI - Integrali indefiniti immediati- Regole di integrazione	DISCRETO	18
INTEGRALI DEFINITI Significato dell'integrale definito. Calcolo di aree, volumi di	DISCRETO	22

solidi di rotazione. Integrali impropri.		
EQUAZIONI DIFFERENZIALI Cenni sulle equazioni differenziali del primo ordine a variabili separabili, lineari del primo ordine, omogenee, Cenni sulle equazioni differenziali del secondo ordine	DISCRETO	12

OBIETTIVI RAGGIUNTI

Conoscenze	Il corso è stato seguito con interesse solo da una parte della classe. Alcuni di loro si sono sempre impegnati ed hanno partecipato attivamente durante le lezioni altri si sono mostrati in difficoltà, a causa del notevole carico di lavoro a cui sono stati sottoposti per recuperare conoscenze pregresse.
Competenze	Per quanto concerne le competenze, alcuni alunni hanno piena padronanza con il simbolismo matematico, sanno utilizzare le regole sintattiche, metodi di natura inferenziale, sanno risolvere problemi per via sintetica o analitica, ed hanno speso notevoli energie per acquisire una conoscenza adeguata e approfondita degli argomenti mentre altri si sono impegnati in maniera saltuaria e necessitano di una guida o da parte del docente o di un compagno di classe.
Capacità	Un gruppo di allievi ha raggiunto un livello di conoscenze più che buono: e sono in grado di risolvere un problema per via analitica con disinvoltura e presentare i concetti con il giusto rigore; per gli altri invece, il livello è da considerarsi sufficiente: in quanto non sempre sono in grado di rielaborare e gestire situazioni nuove o complesse

STRUMENTI UTILIZZATI PER LA VALUTAZIONE	
INTERROGAZIONE LUNGA	X
INTERROGAZIONE BREVE	X
GRIGLIA DI OSSERVAZIONE	X
PROVA DI LABORATORIO	
COMPONIMENTO O PROBLEMA	
QUESTIONARIO	X
RELAZIONE	
ESERCIZI	X
ATTIVITÀ DI APPROFONDIMENTO	X
ATTIVITÀ DI RECUPERO	X
ALTRO	

GRIGLIA DI VALUTAZIONE

Criterio di valutazione adottato: SOMMATIVA

Sufficiente: Poco meno della metà della classe è in grado di eseguire semplici operazioni relative agli argomenti trattati solo se opportunamente guidato. È in possesso delle conoscenze essenziali.

Discreto: Un gruppo è autonomo nell'eseguire semplici operazioni e impostare relazioni matematiche utilizzando conoscenze essenziali.

Ottimo: Pochi alunni hanno partecipato con interesse e continuità e sono stati di riferimento al gruppo classe, hanno mostrato piena autonomia nello studio della disciplina ed hanno mostrato adeguate competenze nell'utilizzare le conoscenze matematiche in altri ambiti disciplinari.

GRIGLIA DI VALUTAZIONE DELLA PROVA SCRITTA

PERFORMANCE	OBIETTIVO	RISUL	ГАТО
Non ha prodotto alcun lavoro	Non raggiunto	1-2 insuffic	Gravemente :iente
Lavoro molto parziale o disorganico con gravi errori	Non raggiunto	3 – 4	Insufficiente
Lavoro parziale con alcuni errori o completo con gravi errori	Parzialmente raggiunto	5	Mediocre
Lavoro abbastanza corretto, ma impreciso nella forma e nel contenuto, oppure parzialmente svolto ma corretto	Sufficientemente raggiunto	6	Sufficiente
Lavoro corretto, ma con qualche imprecisione	Raggiunto	7	Discreto
Lavoro completo e corretto nella forma e nel contenuto	Pienamente raggiunto	8	Buono
Lavoro completo e corretto, con rielaborazione personale	Pienamente raggiunto	9 – 10	Ottimo

Anno scolastico 2017-2018 - Classe 5[^] sez. A - Chimica

Disciplina: ANALISI CHIMICA Docenti: Costantino Salvatore – Santantonio Angela

CONTENUTO DISCIPLINARE E/O UNITÀ DIDATTICA SVILUPPATI	LIVELLO DI APPROFONDIMENTO (ottimo, buono, discreto, sufficiente, cenni)	TEMPI ORE
SPETTROSCOPIA DI ASSORBIMENTO ATOMICO 1- Teoria	BUONO	30
Il fenomeno dell'assorbimento atomico. Spettri di assorbimento.		
2- Strumentazione		
Spettrofotometro in assorbimento atomico a fiamma e a fornetto di grafite. Applicazioni.		
SPETTROSCOPIA DI EMISSIONE ATOMICA 1- Teoria	BUONO	20
Il fenomeno dell'emissione. Spettri di emissione.		
2- Strumentazione		
Fotometro a fiamma: componenti strumentali e schema strumentale. Applicazioni		
Spettroscopia di emissione atomica con sorgenti a plasma accoppiato induttivamente (ICP): strumentazione ed applicazioni.		
CROMATOGRAFIA	BUONO	20
1- Fondamenti teorici		
Adsorbimento. Ripartizione. Scambio ionico. Esclusione. Classificazione delle tecniche cromatografiche.		
2- Cromatografia su strato sottile		
Materiali: supporto, fasi mobili, fasi stazionarie liquide e		

solide. Criteri di scelta per la fase mobile e la fase stazionaria. Tecnica operativa. Analisi qualitativa e quantitativa. 3- Cromatografia su carta Materiali e tecnica operativa. Analisi qualitativa e quantitativa. Prestazioni in confronto con la TLC. 4- Cromatografia su colonna Cromatografia su colonna di ripartizione e di adsorbimento. Criteri di scelta delle fasi mobili e stazionarie. Tecnica operativa. Analisi qualitativa e quantitativa. GASCROMATOGRAFIA 1- Principi teorici Il gascromatogramma. Tempo di ritenzione. Fattore di capacità. Selettività ed efficienza. Potere risolutivo. Teoria dei piatti. Teoria della velocità: equazione di Van Deemter. 2- Materiali e strumentazione Fasi stazionarie solide e liquide. Supporti. Fase mobile. Colonne impaccate e colonne capillari. Iniettore per colonna impaccata. Iniettori per colonna capillare: split, splitless. Rivelatori: a termoconducibilità, a ionizzazione di fiamma, a cattura di elettroni. Schema strumentale di un gascromatografo. 3- Tecniche operative Programmazione della temperatura. Analisi qualitativa. Analisi quantitativa: misura delle aree dei picchi, metodo della normalizzazione interna e della standardizzazione interna e del esterna. CROMATOGRAFIA IN FASE LIQUIDA AD ELEVATE PRESTAZIONI Considerazioni generali. Fasi stazionarie e fasi mobili. Separazioni isocratiche e a gradiente di cluizione. Schema di principio di un cromatografo liquido. Pompe. Iniettori. Colonne. Tipi di rivelatori. Vantaggi dell'HPLC rispetto alla gascromatografia. Analisi chimiche applicate: laboratorio Analisi chimiche applicate: laboratorio Analisi chimiche applicate: laboratorio			
Materiali e tecnica operativa. Analisi qualitativa e quantitativa. Prestazioni in confronto con la TLC. 4- Cromatografia su colonna di ripartizione e di adsorbimento. Criteri di scelta delle fasi mobili e stazionarie. Tecnica operativa. Analisi qualitativa e quantitativa. GASCROMATOGRAFIA 1- Principi teorici Il gascromatogramma. Tempo di ritenzione. Fattore di capacità. Selettività ed efficienza. Potere risolutivo. Teoria dei piatti. Teoria della velocità: equazione di Van Deemter. 2- Materiali e strumentazione Fasi stazionarie solide e liquide. Supporti. Fase mobile. Colonne impaccate e colonne capillari. Iniettore per colonna impaccata. Iniettori per colonna capillare: split, splitless. Rivelatori: a termoconducibilità, a ionizzazione di fiamma, a cattura di elettroni. Schema strumentale di un gascromatografo. 3- Tecniche operative Programmazione della temperatura. Analisi qualitativa. Analisi quantitativa: misura delle aree dei picchi, metodo della normalizzazione interna e della standardizzazione interna e desterna, metodo dello spazio di testa. CROMATOGRAFIA IN FASE LIQUIDA AD ELEVATE PRESTAZION Considerazioni generali. Pasi stazionarie e fasi mobili. Separazioni isocratiche e a gradiente di eluizione. Schema di principio di un cromatografo liquido. Pompe. Iniettori. Colonne. Tipi di rivelatori. Vantaggi dell'HPLC rispetto alla gascromatografia. Analisi chimiche applicate: laboratorio Analisi chimiche applicate: laboratorio	-		
quantitativa. Prestazioni in confronto con la TLC. 4- Cromatografia su colonna Cromatografia su colonna di ripartizione e di adsorbimento. Criteri di scelta delle fasi mobili e stazionarie. Tecnica operativa. Analisi qualitativa e quantitativa. GASCROMATOGRAFIA 1- Principi teorici Il gascromatogramma. Tempo di ritenzione. Fattore di capacità. Selettività ed efficienza. Potere risolutivo. Teoria dei piatti. Teoria della velocità: equazione di Van Deemter. 2- Materiali e strumentazione Fasi stazionarie solide e liquide. Supporti. Fase mobile. Colonne impaccate e colonne capillari. Iniettore per colonna impaccata. Iniettori per colonna capillare: split, splitless. Rivelatori: a termoconducibilità, a ionizzazione di fiamma, a cattura di elettroni. Schema strumentale di un gascromatografo. 3- Tecniche operative Programmazione della temperatura. Analisi qualitativa. Analisi quantitativa: misura delle aree dei picchi, metodo della normalizzazione interna e della standardizzazione interna e desterna, metodo dello spazio di testa. CROMATOGRAFIA IN FASE LIQUIDA AD ELEVATE PRESTAZIONI Considerazioni generali. Fasi stazionarie e fasi mobili. Separazioni isocratiche e a gradiente di eluizione. Schema di principio di un cromatografo liquido. Pompe. Iniettori. Colonne. Tipi di rivelatori. Vantaggi dell'HPLC rispetto alla gascromatografia. Analisi chimiche applicate: laboratorio Analisi chimiche applicate: laboratorio	3- Cromatografia su carta		
Cromatografia su colonna di ripartizione e di adsorbimento. Criteri di scelta delle fasi mobili e stazionarie. Tecnica operativa. Analisi qualitativa e quantitativa. GASCROMATOGRAFIA 1. Principi teorici Il gascromatogramma. Tempo di ritenzione. Fattore di capacità. Selettività ed efficienza. Potere risolutivo. Teoria dei piatti. Teoria della velocità: equazione di Van Deemter. 2. Materiali e strumentazione Fasi stazionarie solide e liquide. Supporti. Fase mobile. Colonne impaccate e colonne capillari. Iniettore per colonna impaccata. Iniettori per colonna capillare: split, splitless. Rivelatori: a termoconducibilità, a ionizzazione di fiamma, a cattura di elettroni. Schema strumentale di un gascromatografo. 3. Tecniche operative Programmazione della temperatura. Analisi qualitativa. Analisi quantitativa: misura delle aree dei picchi, metodo della normalizzazione interna e della standardizzazione interna ed esterna, metodo dello spazio di testa. CROMATOGRAFIA IN FASE LIQUIDA AD ELEVATE PRESTAZIONI Considerazioni generali. Fasi stazionarie e fasi mobili. Separazioni isocratiche e a gradiente di eluizione. Schema di principio di un cromatografo liquido. Pompe. Iniettori. Colonne. Tipi di rivelatori. Vantaggi dell'HPLC rispetto alla gascromatografia. Analisi chimiche applicate: laboratorio ANALISI DELLE ACQUE			
Criteri di scelta delle fasi mobili e stazionarie. Tecnica operativa. Analisi qualitativa e quantitativa. GASCROMATOGRAFIA Il gascromatogramma. Tempo di ritenzione. Fattore di capacità. Selettività ed efficienza. Potere risolutivo. Teoria dei piatti. Teoria della velocità: equazione di Van Deemter. 2- Materiali e strumentazione Fasi stazionarie solide e liquide. Supporti. Fase mobile. Colonne impaccate e colonne capillari. Iniettore per colonna impaccata. Iniettori per colonna capillare: split, splitless. Rivelatori: a termoconducibilità, a ionizzazione di fiamma, a cattura di elettroni. Schema strumentale di un gascromatografo. 3- Tecniche operative Programmazione della temperatura. Analisi qualitativa. Analisi quantitativa: misura delle aree dei picchi, metodo della normalizzazione interna e della standardizzazione interna ed esterna, metodo dello spazio di testa. CROMATOGRAFIA IN FASE LIQUIDA AD ELEVATE PRESTAZIONI Considerazioni generali. Fasi stazionarie e fasi mobili. Separazioni isocratiche e a gradiente di eluizione. Schema di principio di un cromatografo liquido. Pompe, Iniettori. Colonne. Tipi di rivelatori. Vantaggi dell'HPLC rispetto alla gascromatografia. Analisi chimiche applicate: laboratorio Analisi chimiche applicate: laboratorio	4- Cromatografia su colonna		
Il gascromatogramma. Tempo di ritenzione. Fattore di capacità. Selettività ed efficienza. Potere risolutivo. Teoria dei piatti. Teoria della velocità: equazione di Van Deemter. 2- Materiali e strumentazione Fasi stazionarie solide e liquide. Supporti. Fase mobile. Colonne impaccate e colonne capillari. Iniettore per colonna impaccata. Iniettori per colonna capillare: split, splitless. Rivelatori: a termoconducibilità, a ionizzazione di fiamma, a cattura di elettroni. Schema strumentale di un gascromatografo. 3- Tecniche operative Programmazione della temperatura. Analisi qualitativa. Analisi quantitativa: misura delle aree dei picchi, metodo della normalizzazione interna e della standardizzazione interna e desterna, metodo dello spazio di testa. CROMATOGRAFIA IN FASE LIQUIDA AD ELEVATE PRESTAZIONI Considerazioni generali. Fasi stazionarie e fasi mobili. Separazioni isocratiche e a gradiente di eluizione. Schema di principio di un cromatografo liquido. Pompe. Iniettori. Colonne. Tipi di rivelatori. Vantaggi dell'HPLC rispetto alla gascromatografia. BUONO 20 Analisi chimiche applicate: laboratorio Analisi DELLE ACQUE	Criteri di scelta delle fasi mobili e stazionarie. Tecnica		
capacità. Selettività ed efficienza. Potere risolutivo. Teoria dei piatti. Teoria della velocità: equazione di Van Deemter. 2- Materiali e strumentazione Fasi stazionarie solide e liquide. Supporti. Fase mobile. Colonne impaccate e colonne capillari. Iniettore per colonna impaccata. Iniettori per colonna capillare: split, splitless. Rivelatori: a termoconducibilità, a ionizzazione di fiamma, a cattura di elettroni. Schema strumentale di un gascromatografo. 3- Tecniche operative Programmazione della temperatura. Analisi qualitativa. Analisi quantitativa: misura delle aree dei picchi, metodo della normalizzazione interna e della standardizzazione interna ed esterna, metodo dello spazio di testa. CROMATOGRAFIA IN FASE LIQUIDA AD ELEVATE PRESTAZIONI Considerazioni generali. Fasi stazionarie e fasi mobili. Separazioni isocratiche e a gradiente di eluizione. Schema di principio di un cromatografo liquido. Pompe. Iniettori. Colonne. Tipi di rivelatori. Vantaggi dell'HPLC rispetto alla gascromatografia. BUONO 20 Analisi chimiche applicate: laboratorio Analisi chimiche applicate: laboratorio	GASCROMATOGRAFIA	BUONO	30
Fasi stazionarie solide e liquide. Supporti. Fase mobile. Colonne impaccate e colonne capillari. Iniettore per colonna impaccata. Iniettori per colonna capillare: split, splitless. Rivelatori: a termoconducibilità, a ionizzazione di fiamma, a cattura di elettroni. Schema strumentale di un gascromatografo. 3- Tecniche operative Programmazione della temperatura. Analisi qualitativa. Analisi quantitativa: misura delle aree dei picchi, metodo della normalizzazione interna e della standardizzazione interna ed esterna, metodo dello spazio di testa. CROMATOGRAFIA IN FASE LIQUIDA AD ELEVATE PRESTAZIONI Considerazioni generali. Fasi stazionarie e fasi mobili. Separazioni isocratiche e a gradiente di eluizione. Schema di principio di un cromatografo liquido. Pompe. Iniettori. Colonne. Tipi di rivelatori. Vantaggi dell'HPLC rispetto alla gascromatografia. BUONO 20 Analisi chimiche applicate: laboratorio ANALISI DELLE ACQUE	capacità. Selettività ed efficienza. Potere risolutivo. Teoria dei		
Colonne impaccate e colonne capillari. Iniettore per colonna impaccata. Iniettori per colonna capillare: split, splitless. Rivelatori: a termoconducibilità, a ionizzazione di fiamma, a cattura di elettroni. Schema strumentale di un gascromatografo. 3- Tecniche operative Programmazione della temperatura. Analisi qualitativa. Analisi quantitativa: misura delle aree dei picchi, metodo della normalizzazione interna e della standardizzazione interna ed esterna, metodo dello spazio di testa. CROMATOGRAFIA IN FASE LIQUIDA AD ELEVATE PRESTAZIONI Considerazioni generali. Fasi stazionarie e fasi mobili. Separazioni isocratiche e a gradiente di eluizione. Schema di principio di un cromatografo liquido. Pompe. Iniettori. Colonne. Tipi di rivelatori. Vantaggi dell'HPLC rispetto alla gascromatografia. BUONO 20 Analisi chimiche applicate: laboratorio Analisi chimiche applicate: laboratorio	2- Materiali e strumentazione		
Programmazione della temperatura. Analisi qualitativa. Analisi quantitativa: misura delle aree dei picchi, metodo della normalizzazione interna e della standardizzazione interna ed esterna, metodo dello spazio di testa. CROMATOGRAFIA IN FASE LIQUIDA AD ELEVATE PRESTAZIONI Considerazioni generali. Fasi stazionarie e fasi mobili. Separazioni isocratiche e a gradiente di eluizione. Schema di principio di un cromatografo liquido. Pompe. Iniettori. Colonne. Tipi di rivelatori. Vantaggi dell'HPLC rispetto alla gascromatografia. BUONO 20 Analisi chimiche applicate: laboratorio ANALISI DELLE ACQUE	Colonne impaccate e colonne capillari. Iniettore per colonna impaccata. Iniettori per colonna capillare: split, splitless. Rivelatori: a termoconducibilità, a ionizzazione di fiamma, a cattura di elettroni. Schema strumentale di un		
Analisi quantitativa: misura delle aree dei picchi, metodo della normalizzazione interna e della standardizzazione interna ed esterna, metodo dello spazio di testa. CROMATOGRAFIA IN FASE LIQUIDA AD ELEVATE PRESTAZIONI Considerazioni generali. Fasi stazionarie e fasi mobili. Separazioni isocratiche e a gradiente di eluizione. Schema di principio di un cromatografo liquido. Pompe. Iniettori. Colonne. Tipi di rivelatori. Vantaggi dell'HPLC rispetto alla gascromatografia. BUONO 20 Analisi chimiche applicate: laboratorio ANALISI DELLE ACQUE	3- Tecniche operative		
Considerazioni generali. Fasi stazionarie e fasi mobili. Separazioni isocratiche e a gradiente di eluizione. Schema di principio di un cromatografo liquido. Pompe. Iniettori. Colonne. Tipi di rivelatori. Vantaggi dell'HPLC rispetto alla gascromatografia. BUONO 20 Analisi chimiche applicate: laboratorio ANALISI DELLE ACQUE	Analisi quantitativa: misura delle aree dei picchi, metodo della normalizzazione interna e della standardizzazione		
Separazioni isocratiche e a gradiente di eluizione. Schema di principio di un cromatografo liquido. Pompe. Iniettori. Colonne. Tipi di rivelatori. Vantaggi dell'HPLC rispetto alla gascromatografia. BUONO 20 Analisi chimiche applicate: laboratorio ANALISI DELLE ACQUE	PRESTAZIONI	BUONO	20
gascromatografia. Analisi chimiche applicate: laboratorio ANALISI DELLE ACQUE BUONO 20	Separazioni isocratiche e a gradiente di eluizione. Schema di principio di un cromatografo liquido. Pompe. Iniettori.		
Analisi chimiche applicate: laboratorio ANALISI DELLE ACQUE			
parametri utili per la caratterizzazione delle acque di scarico:		BUONO	20
	parametri utili per la caratterizzazione delle acque di scarico:		

C.O.D., B.O.D. ₅		
ANALISI DELL'OLIO DI OLIVA	BUONO	20
• acidità;		
• perossidi;		
• spettrofotometria nell'ultravioletto;		
• determinazione gascromatografica della composizione		
percentuale degli a. grassi;		
Analisi del vino	BUONO	20
• indice di maturazione;		
 dosaggio dell'anidride solforosa; 		
• acidità totale;		
• acidità volatile;		
• determinazione del rame mediante analisi in assorbimento		
atomico (metodo dell'aggiunta);		
determinazione del grado alcolico.		
Analisi degli alimenti	BUONO	20
• indicazioni nutrizionali secondo la direttiva 90/496/CE		
• determinazione dell'azoto proteico secondo Kjeldal;		
• determinazione delle fibre;		
• determinazione dei lipidi con il metodo di Soxhlet;		
determinazione dell'umidità;		
• determinazione degli zuccheri con il metodo di Fehling;		
• determinazione dell'amido;		

METODI:	Lezione frontale	X
	Lezione partecipata	X
	Problem- solving	X
	Metodo induttivo	
	Lavoro di gruppo	X
	Discussione guidata	X
	Simulazioni	X
	Altro:	

TESTI ADOTTATI	AUTORE/ EDITORE	TITOLO/VOLUME
E SUSSIDI DIDATTICI	Cozzi, Protti, Ruaro Zanichelli	Analisi chimica strumentale volume unico

STRUMENTI UTILIZZATI PER LA VALUTAZIONE	
INTERROGAZIONE LUNGA	X
INTERROGAZIONE BREVE	X
GRIGLIA DI OSSERVAZIONE	
PROVA DI LABORATORIO	X
COMPONIMENTO O PROBLEMA	
QUESTIONARIO	X
RELAZIONE	X
ESERCIZI	X
ATTIVITÀ DI APPROFONDIMENTO	X
ATTIVITÀ DI RECUPERO	X
ALTRO	

GRIGLIA DI VALUTAZIONE

PERFORMANCE	OBIETTIVO	RISULTATO	
Non ha prodotto alcun lavoro	Non raggiunto	1 – 2	Gravemente insufficiente
Lavoro molto parziale o disorganico con	Non raggiunto	3 – 4	Insufficiente
gravi errori			
Lavoro parziale con alcuni errori o	Parzialmente raggiunto	5	Mediocre
completo con gravi errori			
Lavoro abbastanza corretto, ma impreciso	Sufficientemente	6	Sufficiente
nella forma e nel contenuto, oppure	raggiunto		
parzialmente svolto ma corretto			
Lavoro corretto, ma con qualche	Raggiunto	7	Discreto
imprecisione			
Lavoro completo e corretto nella forma e	Pienamente raggiunto	8	Buono
nel contenuto			
Lavoro completo e corretto, con	Pienamente raggiunto	9 – 10	Ottimo
rielaborazione personale			

OBIETTIVI RAGGIUNTI

Conoscenze	 contenuti programmatici di base dettati dal programma ministeriale; linguaggio appropriato dimostrando criterio e giudizio nell'analisi delle informazioni inclusi risultati numerici e grafici; essere in grado di effettuare, mediante tecniche di laboratorio appropriate, procedure di analisi semplici, supportate da un'adeguata elaborazione dei dati.
Competenze	 affrontare e risolvere i problemi professionali più comuni; redigere una procedura analitica coerente con gli obiettivi prefissati in sede progettuale; utilizzare la strumentazione di laboratorio in maniera appropriata e di effettuare correttamente le procedure più comuni (filtrazione, estrazione con solventi, titolazione, pesata, ecc.) effettuare collegamenti con le discipline complementari; partecipare responsabilmente al lavoro organizzato; comprendere nella loro globalità i problemi della salvaguardia dell'ambiente e della tutela della salute per operare con responsabilità collaborando alla loro risoluzione.
Capacità	Alcuni allievi hanno raggiunto un livello di conoscenze più che buono e sono in grado di risolvere un problema per via analitica con disinvoltura presentando i concetti con il giusto rigore. Per gli altri, invece, il livello è da considerarsi quasi sufficiente o sufficiente: infatti riescono ad applicare le conoscenze acquisite solo se guidati.

Anno scolastico 2017-2018 - Classe 5^{sez. A - Chimica}

Disciplina: CHIMICA BIORGANICA, FERMENTAZIONI E LABORATORIO

Docenti: Teofilo Antonietta Porfido Francesca

CONTENUTO DISCIPLINARE E/O UNITÀ DIDATTICA SVILUPPATI	LIVELLO DI APPROFONDIMENTO (ottimo, buono, discreto, sufficiente, cenni)	TEMPI ORE
Carboidrati Zuccheri semplici (glucosio e fruttosio), disaccaridi (maltosio, cellobiosio, lattosio e saccarosio), polisaccaridi (cellulosa, amido e glicogeno). Zuccheri serie D, aldosi e chetosi. Anomeria e mutarotazione. Legame glicosidico, zuccheri	Buono	12
riducenti. Inversione e ossidabilità. Acidi grassi, lipidi e detergenti Acidi grassi, lipidi, mono-gliceridi e trigliceridi. Fosfolipidi. Organizzazione dei lipidi in acqua. Doppio strato lipidico. Saponificabile e insaponificabile. Come agiscono i saponi; Cere, Terpeni e Steroidi. Cenni sulle prostaglandine.	Buono	6
A.A e Proteine Gli amminoacidi (proprietà acido-base, elettroforesi), legame ammidico, livelli strutturali: Identificazione della struttura primaria. Diagramma di Ramachandran. Strutture se- condarie e legami ad idrogeno: alfa elica e beta foglietto. Struttura terziaria: proteine globulari e fibrose. Struttura quaternaria e allosteria	Discreto	6
Nucleotidi ed Acidi nucleici La struttura generale degli acidi nucleici I componenti dell'acido desossiribonucleico I nucleosidi I nucleotidi La struttura primaria del DNA Il sequenziamento degli acidi nucleici La sintesi di laboratorio degli acidi nucleici La struttura secondaria del DNA; la doppia elica La replicazione del DNA Gli acidi ribonucleici; RNA.	Buono	12

Enzimi Definizione e classificazione degli enzimi. Cinetica enzimatica e equazione di Michaelis Menten e relativo grafico. Significato di K _M e dei parametri caratteristici e loro determinazione. Grafico di Lineweave-Burk. L'inibizione enzimatica irreversibile e reversibile, competitiva, non competitiva e acompetitiva, loro influenza sui parametri cinetici e sui grafici di Lineweaver-Burk. Influenza del pH e della Temperatura. Fattori che regolano l'efficienza catalitica. Gli enzimi allosterirci e cooperatività positiva e negativa.	Buono	12
La Cellula Cellula procariota ed eucariota. Classificazione dei cinque regni e esempio di classificazione. Classificazione degli organismi: I batteri, i funghi, lieviti, muffe, alghe e protozoi: cenni sulla morfologia, sulla riproduzione, sulle fonti nutritive e sulle classificazioni. La coltivazione delle cellule. I terreni di cultura. Metodi di semina e di conta. Crescita associata e dissociata. Cenni sulle colture miste. L'accrescimento. Tecniche di immobilizzazione. Cinetica e curva di crescita di una popolazione batterica. Condizioni fisiche e chimiche dell'accrescimento: la temperatura, la pressione osmotica, pH, radiazioni e ossigeno.	Buono	8
Processi metabolici. Catabolismo e anabolismo. L'ATP e l'energia. Processi Redox. La glicolisi: punti chiave, molecole coinvolte e bilancio energetico. Fermentazione lattica e alcolica. La Respirazione: ciclo di Krebs e fosforilazione ossidativa. Bilancio energetico totale.	Discreto	9
Tecnologia processi fermentativi preparazione del mezzo di coltura, sterilizzazione, preparazione dell'inoculo. Caratteristiche generali dei fermentatori, strumentazione e controllo nei bioreattori.	BUONO	3
Applicazioni industriali Microrganismi utilizzati nelle bioconversioni e loro caratteristiche: batteri, lieviti e funghi filamentosi. Le fermentazioni alcolica, lattica ed eterolattica: enzimi, cofattori, e cellule che le fanno e finalità biochimiche. La produzione alcolica, i microrganismi, terreni di cultura, le condizioni e gli usi più comuni.	SUFFICIENTE	10

Laboratorio:	DISCRETO	10
Riconoscimento degli zuccheri riducenti con Fheling A e B. Cromatografia degli amminoacidi con Ninidrina. Riconoscimento delle proteine con biureto. Estrazione del DNA dalla banana e dal kiwi. Rivelamento di saliva, alcool e impronte digitali.		
Cenni sul microscopio.		
Acidi nucleici. Determinazione dell'albumina con metodo spettrofotometrico. Microscopio ottico: parti che lo compongono		
Allestimento dei vetrini e osservazione di cellule vegetali, boccali e lieviti.		
Fermentazione alcolica, lattica e acetica.		
Carica microbica totale in campione di acqua.		
Carica microbica totale: sterilizzazione e semina di un campione di acqua.		
sterilizzazione, microscopia, preparazione di vetrini		
per l'osservazione microscopica, colorazione di		
Gram, preparazione di un terreno di coltura, metodi di semina.		

METODI:	Lezione frontale	X
	Lezione partecipata	X
	Problem- solving	
	Metodo induttivo	
	Lavoro di gruppo	
	Discussione guidata	X
	Simulazioni	
	Altro:	

TESTI ADOTTATI	AUTORE/ EDITORE	TITOLO/VOLUME
E CLICCIDI DIDATTICI	EODNADI CANDO	Distance Latin Chimina dalla
E SUSSIDI DIDATTICI	FORNARI-GANDO-	Biotecnologie e Chimica delle
	EVANGELISTI Zanichelli	Fermentazioni
	Editore.	
	HART-HADAD-CRAINE-HART	Chimica Organica

STRUMENTI UTILIZZATI PER LA VALUTAZIONE	
INTERROGAZIONE LUNGA	X
INTERROGAZIONE BREVE	X
GRIGLIA DI OSSERVAZIONE	
PROVA DI LABORATORIO	
COMPONIMENTO O PROBLEMA	
QUESTIONARIO	X
RELAZIONE	
ESERCIZI	X
ATTIVITÀ DI APPROFONDIMENTO	X
ATTIVITÀ DI RECUPERO	
ALTRO	

GRIGLIA DI VALUTAZIONE

PERFORMANCE	OBIETTIVO	RISUL	ΓΑΤΟ
Non ha prodotto alcun lavoro	Non raggiunto	1 - 2	Gravemente
		insuffic	iente
Lavoro molto parziale o disorganico	Non raggiunto	3 – 4	Insufficiente
con gravi errori			
Lavoro parziale con alcuni errori o	Parzialmente raggiunto	5	Mediocre
completo con gravi errori			
Lavoro abbastanza corretto, ma	Sufficientemente raggiunto	6	Sufficiente
impreciso nella forma e nel contenuto,			
oppure parzialmente svolto ma corretto			
Lavoro corretto, ma con qualche	Raggiunto	7	Discreto
imprecisione			
Lavoro completo e corretto nella forma	Pienamente raggiunto	8	Buono
e nel contenuto			
Lavoro completo e corretto, con	Pienamente raggiunto	9 – 10	Ottimo
rielaborazione personale			

OBIETTIVI RAGGIUNTI

Conoscenze	Il Corso di Chimica Organica, bioorganica e Fermentazioni e Laboratorio è stato
	complessivamente seguito da tutta la classe che ha partecipato senza particolare
	slancio.
	L'impegno è stato modesto e incostante, particolarmente nel caso di un gruppo di
	allievi con cui è risultato difficile lavorare stante la propria riluttanza a lasciarsi
	coinvolgere nel dialogo educativo .
	La classe ha raggiunto un livello sufficiente di conoscenze e solo un gruppo di
	allievi conosce ad un buon livello:
	Le teorie della cinetica enzimatica, la differenza tra i vari microrganismi, i processi metabolici energetici, le principali molecole partecipanti alla sintesi delle proteine.
	Conosce le problematiche relative all'accrescimento dei microrganismi e dei principali fattori che le governano
	Le fasi principali dei processi industriali trattati e dei fattori che li governano
Competenze	La classe ha raggiunto un livello sufficiente di competenze nella disciplina, mentre
	un gruppo di allievi ha delle competenze ad un livello più elevato:
	Sa correlare la teoria generale della crescita batterica ai casi particolare della
	produzione di alcol etilico
	Sa confrontare una fermentazione confrontare una respirazione con una
	fermentazione
	Sa correlare la teoria della cinetica enzimatica con i casi di processo della produzione dell'acido citrico
Capacità	Un gruppo di allievi ha acquisito buone capacità ed è capace di:
	Rielaborare in modo personale utilizzando anche fonti differenti le teorie studiate e
	leggere un processo produttivo dal punto di vista chimico.
	La maggioranza della classe invece è in grado di:
	Leggere il chimismo del processo produttivo, nonché la parte microbiologica affrontato fornendo indicazioni sui parametri di processo;
	utilizzare i metodi e gli strumenti fondamentali della disciplina per l'interpretazione
	dei processi industriali.

DOCUMENTO DEL CONSIGLIO DI CLASSE

Anno scolastico 2017-2018 - Classe 5^ sez. A - Chimica

Disciplina: TECNOLOGIE CHIMICHE INDUSTRIALI

Docenti: GRIECO MAURIZIO COLANTUONO ANDREA

CONTENUTO DISCIPLINARE E/O UNITÀ DIDATTICA SVILUPPATI	LIVELLO DI APPROFONDIMENTO (ottimo, buono, discreto, sufficiente, cenni)	TEMPI ORE
La distillazione	Buono	35
Aspetti generali della tecnica		
Equilibrio liquido vapore		
Rettifica continua		
Bilancio di materia		
• Determinazione degli stadi con il metodo McCabe-Thiele: rette di lavoro, rapporto di riflusso		
Efficienza della colonna e calcolo degli stadi reali		
Il controllo di processo nella distillazione		
Esercitazione con il foglio elettronico (Excel)		
Assorbimento e strippaggio	Buono	30
Aspetti generali della tecnica		
La solubilità dei gas nei liquidi		
Equazioni di trasferimento di materia		
Apparecchiature impiegate nell'assorbimento		
Il dimensionamento delle colonne di assorbimento a stadi		
Esercitazione con il foglio elettronico (Excel)		
L'estrazione	Buono	50
Principali impieghi dell'estrazione liquido-liquido		
Modalità di conduzione dell'estrazione		
Il coefficiente di ripartizione e legge di Nernst		
Estrazione a stadio singolo, a stadi multipli a correnti		
incrociate, a stadi multipli in controcorrente		
Sistemi a parziale miscibilità		
Diagrammi ternari		
Stadi ideali e stadi reali		
Scelta del solvente		
Le apparecchiature d'estrazione		
Schemi di processo e di controllo		

Principali impieghi dell'estrazione solido-liquido		
• L'equilibrio nell'estrazione solido-liquido		
• La suddivisione del miscuglio di estrazione		
Linee di equilibrio		
Determinazione del numero di stadi ideali		
• Le apparecchiature per l'estrazione solido-liquido		
Aspetti economici		
Esercitazione con il foglio elettronico (Excel)		
	Buono	25
Il controllo automatico nei processi chimici		
Le variabili di processo		
L'anello di regolazione		
La rappresentazione a blocchi dei processi		
Caratteristica statica e caratteristiche dinamiche		
• Il regolatore: (P) (I) (D) (PI) (PD) (PID)		
Il processo regolato in retroazione		
Taratura dei parametri del regolatore		
La regolazione in cascata		
La regolazione feed forward		
Scelta del sistema di regolazione		
• Esercitazione con il foglio elettronico (Excel)		

	Lezione frontale	X
	Lezione partecipata	
METODI:	Problem- solving	X
	Metodo induttivo	
	Lavoro di gruppo	X
	Discussione guidata	X
	Simulazioni	X
	Altro:	

TESTI ADOTTATI	AUTORE/ EDITORE	TITOLO/VOLUME
E SUSSIDI DIDATTICI	Silvio Di Pietro	Tecnologie chimiche ind.li III
	HOEPLI	

STRUMENTI UTILIZZATI PER LA VALUTAZIONE	
INTERROGAZIONE LUNGA	X
INTERROGAZIONE BREVE	X
GRIGLIA DI OSSERVAZIONE	
PROVA DI LABORATORIO	
COMPONIMENTO O PROBLEMA	
QUESTIONARIO	X
RELAZIONE	X
ESERCIZI	X
ATTIVITÀ DI APPROFONDIMENTO	X
ATTIVITÀ DI RECUPERO	X
ALTRO	

GRIGLIA DI VALUTAZIONE

PERFORMANCE	OBIETTIVO	RISULTATO	
Non ha prodotto alcun lavoro	Non raggiunto	1 - 2	Gravemente insufficiente
Lavoro molto parziale o	Non raggiunto	3 – 4	Insufficiente
disorganico con gravi errori			
Lavoro parziale con alcuni errori o	Parzialmente raggiunto	5	Mediocre
completo con gravi errori			
Lavoro abbastanza corretto, ma	Sufficientemente raggiunto	6	Sufficiente
impreciso nella forma e nel			
contenuto, oppure parzialmente			
svolto ma corretto			
Lavoro corretto, ma con qualche	Raggiunto	7	Discreto
imprecisione			
Lavoro completo e corretto nella	Pienamente raggiunto	8	Buono
forma e nel contenuto			
Lavoro completo e corretto, con	Pienamente raggiunto	9 – 10	Ottimo
rielaborazione personale			

OBIETTIVI RAGGIUNTI

Conoscenze	Il corso di Tecnologie Chimiche Ind.li è stato basato sulla trattazione degli aspetti teorici e pratici dei principali processi chimici ind.li ricercando l'interconnessione tra elementi scientifici, economici, ecologico-ambientale e legislativi.
	Gli alunni si sono impegnati in maniera differente nello studio della disciplina infatti alcuni di loro hanno speso notevoli energie per acquisire una conoscenza adeguata e approfondita degli argomenti mentre altri si sono impegnati in maniera saltuaria e non sempre convintamene. Gli obiettivi raggiunti, sia pur con differenziazioni relativamente alle capacità individuali sono individuabili nei seguenti punti:
	 Risolvere problemi Arrivare alla sintesi Codificare e decodificare una informazione Collaborare e confrontare le proprie idee con quelle degli altri. Una buona parte degli allievi è in grado di: Conoscere compiutamente le tecniche e le modalità dei più comuni problemi professionali (fare bilanci di materia e di energia, sviluppare algoritmi e giungere ad un dimensionamento di massima)
Competenze	 Un ristretto numero di allievi sono chiaramente competenti sia nella impostazione di problemi impiantistici che nello sviluppo di calcoli nonché nell'esecuzione di schemi di principio e schemi di marcia altri, anche in relazione all'impegno profuso, mostrano competenze minime.
Capacità	 Le capacità, sono soddisfacenti per alcuniallievi; infatti essi sono capaci di procedere con ampia autonomia nella risoluzione dei problemi, di esprimersi con un linguaggio sufficientemente chiaro e corretto e di pervenire efficacemente alla sintesi, altri possiedono capacità più modeste anche per non aver mostrato nel corso degli anni un reale interesse per la disciplina e quindi per non possedere un chiaro metodo di studio della stessa.

DOCUMENTO DEL CONSIGLIO DI CLASSE

Anno scolastico 2017-2018 - Classe 5[^] sez. A - Chimica

Disciplina: SCIENZE MO	OTORIE	Docente: Loiudice Paolo
METODI:	Metodo globale in un'ottica di libertà e creatività Metodo analitico per fini strettamente tecnici e sp Metodo misto in situazioni di gioco; Metodo della scoperta guidata nelle esercitazioni	pecifici;
MEZZI:	Piccoli attrezzi: palloni di vario genere, racchette rete da pallavolo (<i>mezzo limitato dalla inagibil</i> tavolo e badminton; Grandi attrezzi: spalliera svedese (<i>mezzo limita coperta</i>); Strumenti informatici: computer, LIM, video pro	lità della palestra coperta), tennis to dalla inagibilità della palestra
SPAZI E TEMPI	Palestra coperta (<i>spazio limitato dalla inagibili</i> aula; Le attività programmate sono state espletate scolastico.	tà della stessa), palestra scoperta,
CRITERI E STRUMENTI DI VALUTAZIONE	Sistematicamente sono stati verificati gli incre degli alunni. Sono state proposte al termine di og sugli obiettivi programmati attraverso eserci Pertanto la valutazione è stata attuata in modo capacità acquisite rispetto all'inizio dell'anno, raggiunto, l'impegno, interesse e partecipazione o	gni unità di lavoro prove di verifica itazioni individuali e collettive. o da rilevare non solo le abilità e ma anche il grado di autonomia
OBIETTIVI	Concordemente con gli obiettivi fissati nella praggiunto a livelli diversificati le seguenti: COMPETENZE: consapevolezza della proconoscenza, padronanza e rispetto del proprio buona preparazione motoria, atteggiamento posi attivo, implicazioni e benefici derivanti dalla pra in diversi ambienti. CONOSCENZE: fondamentali e regolamenti di calcio a 5 e a 11, coordinamento avanzato miglioramento delle capacità condizionali (for generale del corpo in situazioni variabili cor dell'equilibrio, nozioni sul sistema muscolare, ap nervoso e nozioni di pronto soccorso e corretta al ABILITÀ: realizzazione di movimenti più co	ropria corporeità intesa come corpo, valori sociali dello sport e itivo verso uno stile di vita vivo e atica di varie attività fisiche svolte della pallavolo, basket, badminton, o degli schemi motori di base, rza, velocità, potenza), controllo nil mantenimento e il recupero parato cardio-circolatorio, sistema limentazione.

	proprie prestazioni confrontandole con le tabelle di riferimento; svolgere attività di diversa durata ed intensità, distinguendo le variazioni fisiologiche indotte dalla pratica motoria e sportiva; osservare ed interpretare i fenomeni legati al mondo sportivo ed alla attività fisica
CONTENUTI	Test di ingresso (per rilevare abilità e capacità); esercizi di tecnica dei fondamentali di pallavolo, basket, calcio a 5 e a 11, badminton; tennis tavolo, esercizi di tonificazione e di potenziamento delle capacità condizionali; esercizi per un miglioramento della coordinazione dinamica e dell'equilibrio; nozioni di pronto soccorso; nozioni sul sistema muscolare e nervoso, apparato cardio-circolatorio, infortuni e primo soccorso.
LIBRI DI TESTO	Corpo Libero-edizione aggiornata "Manuale di Ed. Fisica per la scuola secondaria. Editore: Marietta Scuola. Autori: Fiorini Gianluigi/Carretti Stefano/Bocchi Silvia.

IL CONSIGLIO DI CLASSE

DISCIPLINA	DOCENTE	FIRMA
Religione	Dambrosio Mario	
Scienze motorie e sportive	Loiudice Paolo	
Lingua e letteratura italiana	Regina Rosa	
Storia	Regina Rosa	
Lingua straniera (inglese)	Oliva Angela	
Matematica	Fratusco Nicola	
Chimica Organica, Bioorganica, delle Fermentazioni e Laboratorio	Teofilo Antonietta	
Analisi chimica, elaborazione dati e laboratorio	Costantino Salvatore	
Tecnologie Chimiche Industriali	Grieco Maurizio	
Laboratorio di analisi chimica	Santantonio Angela	
Laboratorio di Tecnologie chimiche industriali	Colantuono Andrea	
Laboratorio di chimica organica e fermentazioni	Porfido Francesca	

ALLEGATO - GRIGLIE DI VALUTAZIONE GRIGLIE DI VALUTAZIONE PER LA PRIMA PROVA SCRITTA

Tipologia A: "Analisi testuale"

INDICATORI	DESCRITTORI	15/15
PADRONANZA E USO DELLA LINGUA	Correttezza ortografica -buona -sufficiente (errori di ortografia non gravi) -insufficiente (errori ripetuti di ortografia) Correttezza sintattica -buona -sufficiente (errori di sintassi non gravi) -insufficiente (errori ripetuti di sintassi) Correttezza lessicale -buona proprietà di linguaggio e lessico ampio -sufficiente proprietà di linguaggio e corretto uso del lessico -improprietà di linguaggio e lessico stretto	2 1,5 1 2 1,5 1
CONOSCENZA DELL'ARGOMENTO E DEL CONTESTO DI RIFERIMENTO	Conoscenza delle caratteristiche formali del testo -completa conoscenza delle strutture retoriche del testo e consapevolezza della loro funzione comunicativa -padroneggia con sicurezza le conoscenze degli elementi formali -descrive sufficientemente gli espedienti retorico- formali del testo -dimostra una conoscenza lacunosa degli	2,5 2 1,5
CAPACITÀ LOGICO CRITICHE ED ESPRESSIVE	espedienti retorico-formali Comprensione del testo -comprende il messaggio nella sua complessità e nelle varie sfumature espressive - sufficiente comprensione del brano -comprende superficialmente il significato del testo Capacità di riflessione e contestualizzazione	2,5 2-1,5
	-dimostra capacità di riflessione critica e contestualizza il brano con ricchezza di riferimenti culturali e approfondimenti personali -offre diversi spunti critici e contestualizza in modo efficace -offre sufficienti spunti critici e contestualizza in modo corretto -non dimostra sufficienti capacità di contestualizzazione	3 2,5-2 1,5

Tipologia B: "Articolo di giornale"

INDICATORI	DESCRITTORI	15/15
PADRONANZA E	Correttezza ortografica	2
USO DELLA LINGUA	-buona	1,5
	-sufficiente (errori di ortografia non gravi)	1
	-insufficiente (errori ripetuti di ortografia)	
		2
	Correttezza sintattica	1,5
	-buona	1
	-sufficiente (errori di sintassi non gravi)	
	-insufficiente (errori ripetuti di sintassi)	
	Correttezza lessicale	3
	-buona proprietà di linguaggio e lessico ampio	$\begin{vmatrix} 3 \\ 2 \end{vmatrix}$
	-sufficiente proprietà di linguaggio e corretto uso del lessico	2
	-improprietà di linguaggio e lessico stretto	1
CONOSCENZA	Conoscenza del linguaggio e delle modalità della	2,5
DELL'ARGOMENTO	comunicazione giornalistica	_,e
E DEL CONTESTO DI	-sviluppa l' argomento gestendo in modo consapevole le	
RIFERIMENTO	convenzioni e gli usi giornalistici	2
	-padroneggia con sicurezza gli usi giornalistici	1,5
	-si attiene correttamente agli usi giornalistici	1
	-non si attiene alle modalità di scrittura dell' articolo	
	giornalistico	
CAPACITÀ LOGICO	Presentazione e analisi dei dati	2,5
CRITICHE ED	*	2-1,5
ESPRESSIVE	-dispone i dati in modo sufficientemente organico	1
	-enumera i dati senza ordinarli e senza fornire l' analisi	
	Canacità di viflassione e di sintesi	3
	Capacità di riflessione e di sintesi -dimostra capacità di riflessione critica e di sintesi personale	2,5-2
	nella trattazione dei dati	1,5
	-offre diversi spunti critici e sintetizza in modo efficace	$\begin{array}{c} 1,3 \\ 1 \end{array}$
	-sufficienti spunti di riflessione e approfondimento critico	1
	-scarsi spunti critici	
	The state of the s	1

Tipologia B: "Saggio breve"

INDICATORI	DESCRITTORI	15/15
CONOSCENZA DELL'ARGOMENTO E DEL CONTESTO DI RIFERIMENTO	Struttura e coerenza dell'informazione -imposta l' argomentazione gestendo con sicurezza gli elementi per la redazione di un saggio breve -si serve consapevolmente degli elementi per la redazione di un saggio breve -padroneggia sufficientemente gli elementi per la redazione di un saggio breve -non si attiene alle modalità di scrittura del saggio breve	2,5 2 1,5 1
CAPACITÀ LOGICO CRITICHE ED ESPRESSIVE	Presentazione e analisi dei dati -presenta i dati in modo coerente e fornisce un' analisi sensata -dispone i dati in modo sufficientemente organico -enumera i dati senza ordinarli e senza fornirne l' analisi	2,5 2-1,5 1
	Capacità di riflessione e sintesi -dimostra capacità di riflessione critica e di sintesi personale nella trattazione dei dati -offre diversi spunti critici e sintetizza in modo efficace -sufficienti spunti di riflessione e approfondimento critico -scarsi spunti critici	3 2,5-2 1,5

Tipologia C: "Tema storico"

INDICATORI	DESCRITTORI	15/15
PADRONANZA E USO DELLA LINGUA	Correttezza ortografica -buona -sufficiente (errori di ortografia non gravi) -insufficiente (errori ripetuti di ortografia) Correttezza sintattica -buona -sufficiente (errori di sintassi non gravi) -insufficiente (errori ripetuti di sintassi) Correttezza lessicale -buona proprietà di linguaggio e lessico ampio	2 1,5 1 2 1,5 1
	-sufficiente proprietà di linguaggio e corretto uso del lessico -improprietà di linguaggio e lessico stretto	1
CONOSCENZA DELL'ARGOMENTO E DEL CONTESTO DI RIFERIMENTO	Conoscenza degli eventi storici -piena (sviluppa esaurientemente tutti i punti con ricchezza di notizie) -sufficiente (sviluppa tutti i punti, sufficienti conoscenze) -appena sufficiente /mediocre (troppo breve, sommarie conoscenze) -alcune parti del tema sono fuori traccia/non sono state sviluppate	2,5 2 1,5 1
CAPACITÀ LOGICO CRITICHE ED ESPRESSIVE	Organizzazione della struttura del tema -il tema è organicamente strutturato -il tema è sufficientemente organizzato -il tema è solo parzialmente organizzato Capacità di riflessione, analisi e sintesi -presenta i dati storici fornendo fondate sintesi e giudizi personali -sa analizzare la situazione storica e fornisce sintesi pertinenti -sufficiente (ripropone correttamente la spiegazione del l' insegnante o l' interpretazione del libro di testo) -non dimostra sufficienti capacità di analisi e sintesi	2,5 2-1,5 1 3 2,5-2 1,5

Tipologia D: "Tema d'attualità"

INDICATORI	DESCRITTORI	15/15
PADRONANZA E USO	Correttezza ortografica	
DELLA LINGUA	-buona	2 1,5
	-sufficiente (errori di ortografia non gravi)	1,5
	-insufficiente (errori ripetuti di ortografia)	1
	Correttezza sintattica	
	-buona	1,5
	-sufficiente (errori di sintassi non gravi)	1,5
	-insufficiente (errori ripetuti di sintassi)	1
	Correttezza lessicale	
	-buona proprietà di linguaggio e lessico ampio	3
	-sufficiente proprietà di linguaggio e corretto uso del lessico	2
	-improprietà di linguaggio e lessico stretto	1
CONOSCENZA	Sviluppo dei quesiti della traccia	
DELL'ARGOMENTO E	-pieno (sviluppa esaurientemente tutti i punti)	2,5 2 1,5
DEL CONTESTO DI	-sufficiente (sviluppa tutti i punti)	$\begin{bmatrix} 2 \\ 1 \end{bmatrix}$
	-appena sufficiente /mediocre (troppo breve)	1,5
RIFERIMENTO	-alcune parti del tema sono fuori traccia/non sono state sviluppate	1
CAPACITÀ LOGICO	Organizzazione della struttura del tema	
CRITICHE ED	-il tema è organicamente strutturato	2,5
ESPRESSIVE	-il tema è sufficientemente strutturato	2-1,5
ESTRESSIVE	-il tema è disorganico (argomenti casualmente disposti)	1
	Capacità di approfondimento e di riflessione	
	-presenta diversi spunti di approfondimento critico personale e riflessioni	2
	fondate	3 2,5-2
	-dimostra una buona capacità di riflessione/ critica	1,5
	-sufficiente capacità di riflessione/critica	1
	-non dimostra sufficiente capacità di riflessione/critica	

GRIGLIA DI VALUTAZIONE DELLA SECONDA PROVA

Indicatori	Livello di prestazione	Punti	Punteggio attribuito
	Traccia svolta approfonditamente ed esaurientemente	14-15	
Congruenza con la traccia	Traccia svolta completamente	10-13	
	Traccia svolta parzialmente	1-9	
	Li sa individuare tutti	14-15	
Conoscenze di	Ne sa individuare un numero sufficiente	10-13	
regole e principi	Ne sa individuare solo alcuni	1-9	
	Non sa individuare regole e principi collegati al tema	0	
	Li sa applicare tutti adeguatamente ed efficacemente	14-15	
Capacità di	Ne sa applicare alcuni completamente	10-13	
applicarli al caso specifico	Ne sa applicare alcuni parzialmente	1-9	
cuso specifico	Non li sa applicare	0	
Conoscenza e	Conosce e usa i simboli e la terminologia adeguatamente	14-15	
utilizzo di terminologia e	Conosce e usa i simboli e la terminologia sufficientemente	10-13	
simbologia corretta secondo	Conosce e usa i simboli e la terminologia in modo incerto	1-9	
le norme	Non conosce i simboli	0	
	Esecuzione corretta e precisa in ogni sua parte	14-15	
Correttezza d'esecuzione	Esecuzione completa	10-13	
	Esecuzione incompleta	1-9	
Valutazione com	plessiva della prova (Voto in 15 ^{mi} = media dei punteggi)		/ 15

GRIGLIA DI VALUTAZIONE DELLA TERZA PROVA

	TIPOLOGIA "B"					
			PUNTEGGIO			
IND	DICATORI	DESCRITTORI	Analisi Chimica	Chim Bioorg e Ferment.	Inglese	Matematica
		Inesistente o gravemente inadeguata	0-1	0-1	0-1	0-1
CONOSCENZA		Lacunosa	2	2	2	2
	Conoscenza specifica	Essenziale	3	3	3	3
	degli argomenti	Nel complesso soddisfacente	4	4	4	4
	richiesti.	Esauriente	5	5	5	5
	-Padronanza della lingua.	Inesistente o gravemente inadeguata	0-1	0-1	0-1	0-1
COMPETENZA	-Uso del linguaggio	Lacunosa	2	2	2	2
	specifico	Essenziale	3	3	3	3
	-Esposizione ed	Nel complesso soddisfacente	4	4	4	4
	applicazione	Esauriente	5	5	5	5
	Capacità di sintesi e di	Inesistente o gravemente inadeguata	0-1	0-1	0-1	0-1
CAPACITÀ	elaborazione critica e	Lacunosa	2	2	2	2
	personale.	Essenziale	3	3	3	3
		Nel complesso soddisfacente	4	4	4	4
		Esauriente	5	5	5	5
	Punteggio ()				

VALUTAZIONE (MEDIA DEI PUNTEGGI)						
I Docenti						
Analisi Chimica	Chim Organica	Inglese	Matematica			

GRIGLIA DI VALUTAZIONE PER IL COLLOGUIO

Criteri	Giudizio	
	Il candidato offre limitati elementi di valutazione	1
Conoscenze	Il candidato denota carenze anche negli elementi irrinunciabili delle discipline oggetto del colloquio	2
	Il candidato dimostra di possedere conoscenze per lo più limitate agli argomenti essenziali delle discipline oggetto del colloquio	3
	Il candidato dimostra di sapersi orientare all'interno delle discipline proposte con una padronanza dei contenuti generalmente sicura	4
	Il candidato dimostra conoscenze solide ed efficacemente correlate tra loro, unite ad originalità nell'affrontare i problemi proposti	5
	Il candidato offre limitati elementi di valutazione	1
Capacità di esposizione e di	Il candidato dimostra lacune nell'esposizione e nell'argomentazione e procede con un linguaggio difficoltoso basato su strumenti linguistici essenziali	2
	Il candidato dimostra di possedere strumenti linguistici oltre quelli essenziali e sporadicamente riferiti anche al linguaggio specifico	3
argomentazione	Il candidato dimostra capacità espositive e di argomentazione sicure e riferite al linguaggio specifico delle discipline oggetto del colloquio	4
	Il candidato dimostra capacità espositive e di argomentazione solide ed efficacemente utilizzate, nonché il possesso di un linguaggio specifico maturo	5
	Il candidato offre limitati elementi di valutazione	1
	Il candidato offre limitati elementi di valutazione Il candidato utilizza le sue conoscenze solo se guidato e per la risoluzione di semplici problemi	2
Livello di utilizzo delle conoscenze	Il candidato utilizza le sue conoscenze per la risoluzione di problemi anche complessi, ma necessita di essere guidato	3
	Il candidato utilizza le sue conoscenze per la risoluzione di problemi con autonomia	4
	Il candidato utilizza le conoscenze possedute, in pena autonomia, risolvendo problemi complessi e articolati in maniera non pedissequa	5
	Il candidato offre limitati elementi di valutazione	1
Capacità di	Il candidato non sa operare che pochi e sporadici collegamenti tra le discipline oggetto del colloquio	2
operare collegamenti	Il candidato opera collegamenti tra le discipline ma necessita spesso di essere guidato e sollecitato	3
conegamenti	Il candidato opera frequenti e coerenti collegamenti tra le discipline	4
	Il candidato costruisce autonomamente il proprio percorso ricorrendo a collegamenti pertinenti tra le discipline per la risoluzione dei problemi proposti	5
	Il candidato offre limitati elementi di valutazione	1
Originalità ed elaborazione critica	Il candidato offre firmitati elementi di valutazione Il candidato espone in maniera pedissequa senza particolari spunti di riflessione	<u>1</u> 2
	Il candidato non dimostra particolare originalità nell'utilizzo delle conoscenze e opera semplici riflessioni	3
	Il candidato utilizza le sue conoscenze in maniera originale formulando opportuni giudizi	4
	Il candidato espone le sue riflessioni in maniera originale, formulando giudizi di valore in modo critico e personale	5
	Il candidato offre limitati elementi di valutazione	1
	Il candidato discute gli elaborati non apportando significativi elementi di	2
Discussione	chiarimento	4
Discussione degli elaborati		3 4

	elementi significativi e dimostrando piena padronanza dei contenuti	
	PUNTEGGIO ASSEGNATO	
ALLEGATO: SIMULAZIONI DELLA 3^ PROVA		

ISTITUTO TECNICO TECNOLOGICO "P.L. NERVI - G. GALILEI" ALTAMURA (BA)

SIMULAZIONE TERZA PROVA ESAME DI STATO a.s. 2017-2018

CLASSE 5^ A Chimica

DISCIPLINE: ANALISI CHIMICA

CHIMICA BIOORGANICA E FERMENTAZIONI

INGLESE MATEMATICA

Durata della prova 2,5 ore	
Cognome e nome:	
Altamura, 15.03.2018	

ANALISI CHIMICA ELABORAZONE DATI E LABORATORIO

- 1. Significato e determinazione dell'acidità degli oli di oliva. (max. 10 rr.)
- 2. Spiega cos'è il plasma e il funzionamento della torcia al plasma (max. 10 rr.)
- 3. Definizione e significato del coefficiente di distribuzione in cromatografia. (max 10 rr.)

CHIMICA ORGANICA, BIOORGANICA E FERMENTAZIONI

- 1. Quali sono i fattori che influenzano l'attività catalitica degli enzimi? (max 10 rr.)
- 2. Le strutture delle proteine. (max 10 rr.)
- 3. Gli acidi nucleici: tipi e funzioni. (max 10 rr.)

INGLESE

- 1. Describe the properties of the so-called three classical states of matter. (10 lines for each question)
- 2. What is an atom? (10 lines for each question)
- 3. What is a molecule? (10 lines for each question)

MATEMATICA

- 1. Calcola la derivata prima della seguente funzione: $y = ln \frac{(2x-4)}{(x-3)}$
- 2. Calcola l'integrale definito nell'intervallo [1;2]: $\int \frac{(3x+1)}{(4x^2-4x+1)} dx$
- 3. Calcola l'integrale indefinito: $\int x \ln x \ dx$

SIMULAZIONE TERZA PROVA ESAME DI STATO a.s. 2017-2018

CLASSE 5^ A Chimica

DISCIPLINE: ANALISI CHIMICA

CHIMICA BIOORGANICA E FERMENTAZIONI

INGLESE MATEMATICA

Durata della p	prova 2,5 ore
----------------	---------------

Cognome e nome:

Altamura, 20.04.2018

ANALISI CHIMICA ELABORAZONE DATI E LABORATORIO

- 1. Principio di determinazione del BOD e interpretazione dei risultati. (max. 10 rr.)
- 2. Differenza tra adsorbimento e ripartizione in cromatografia. (max. 10 rr.)
- 3. Rivelatore a termo-conducibilità (TCD). (max 10 rr.)

CHIMICA BIOORGANICA E FERMENTAZIONI

- 1. I coenzimi: funzioni. (max 10 rr.)
- 2. La glicolisi: processo comune alle cellule aerobiche e anaerobiche. (max 10 rr.)
- 3. Confronto energetico tra fermentazione e respirazione cellulare. (max 10 rr.)

INGLESE

- 1. Today there are a lot of problems related to water. Give same details. (10 lines)
- 2. What does the term biotechnology refers to? (10 lines)
- 3. What is food spoilage due to? How can it be prevented or slowed down? (10 lines)

MATEMATICA

- 1) Definizione di integrale definito (10 righi)
- 2) Risolvere il seguente integrale definito nell'intervallo [0;2]: $\int x(x^2-1)^3 dx$
- 3) Determina l'area racchiusa tra le due parabole: $y = x^2 1$; $y = -x^2 3x 1$