

PROGRAMMA SVOLTO

CLASSE	2A
INDIRIZZO	SS
ANNO SCOLASTICO	2019/2020
DISCIPLINA	SCIENZE INTEGRATE-CHIMICA
DOCENTE	FABIOLA FILIPUZZI

REV.	DATA	EMESSO DA	MDI
00	26.05.2016	RSQ	11.40

PROGRAMMA SVOLTO NELLA CLASSE 2ASS

Materiali usati: Tavola Periodica, libro di testo

COMPETENZE SVILUPPATE	MODULI/UNITÀ	CONTENUTI
<p>OSSERVARE, DESCRIVERE ED ANALIZZARE FENOMENI E SITUAZIONI DELLA REALTÀ NATURALE E ARTIFICIALE.</p> <p>RICONOSCERE NELLE VARIE FORME DELLA REALTÀ I CONCETTI DI SISTEMA E DI COMPLESSITÀ.</p> <p>FORMULARE IPOTESI, SPERIMENTARE E/O INTERPRETARE LEGGI, PROPORRE E UTILIZZARE MODELLI E ANALOGIE.</p> <p>COLLOCARE LE PRINCIPALI SCOPERTE SCIENTIFICHE E INVENZIONI TECNICHE NEL LORO CONTESTO STORICO E SOCIALE</p>	<p>PRIMO QUADRIMESTRE</p>	<p>ELEMENTI CHIMICI E SOSTANZE CHIMICHE TRASFORMAZIONI CHIMICHE E FISICHE SIMBOLI DEGLI ELEMENTI LE REAZIONI CHIMICHE BILANCIAMENTO DELLE REAZIONI E LEGGE DI LAVOISIER LEGGE DI PROUST MISCUGLI PROPRIETÀ CHIMICHE DELLA MATERIA STATI DI AGGREGAZIONE E PASSAGGI DI STATO SCALE TERMOMETRICHE CELSIUS E KELVIN LA TEORIA CINETICA DEI GAS LEGGI DEI GAS</p>

REV.	DATA	EMESSO DA	MDI
00	26.05.2016	RSQ	11.40

VEDI SOPRA	SECONDO QUADRIMESTRE	<p>GLI ATOMI, LE PARTICELLE SUBATOMICHE E LA LORO ORGANIZZAZIONE NELL'ATOMO</p> <p>LA RADIOATTIVITA'</p> <p>LA CONFIGURAZIONE ELETTRONICA DEGLI ELEMENTI</p> <p>LA TAVOLA PERIODICA ALLA LUCE DELLA CONFIGURAZIONE ELETTRONICA</p> <p>ANALISI DELLE CARATTERISTICHE CHIMICHE DEI PRINCIPALI GRUPPI E PERIODI</p> <p>IL PESO ATOMICO E IL PESO MOLECOLARE</p> <p>CONCETTO DI MOLE</p> <p>NUMERO DI AVOGADRO</p> <p>FORMULE DI LEWIS E VALENZA</p> <p>CLASSI DI COMPOSTI CHIMICI: OSSIDI, IDROSSIDI, ACIDI, SALI; PRINCIPALI REGOLE DI NOMENCLATURA IUPAC E TRADIZIONALE.</p> <p>CONCENTRAZIONE DELLE SOLUZIONI (MOLARITA', MOLALITA', % M/M, %V/V)</p>
-------------------	---------------------------------	--

ATTIVITA' DI LABORATORIO

NORME DI SICUREZZA E COME STRUTTURARE UNA RELAZIONE DI LABORATORIO

VETRERIA DI LABORATORIO, STRUMENTI VOLUMETRICI

PREPARAZIONE E OSSERVAZIONI MISCUGLI.

DETERMINAZIONE DELLA DENSITA' DI UN SOLIDO

METODI DI SEPARAZIONE: FILTRAZIONE, SEPARAZIONE DI UNA MISCELA DI TRE SOLIDI, SEPARAZIONE DI UNA MISCELA CONTENENTE SABBIA E SALE E DETERMINAZIONE DELLA COMPOSIZIONE PERCENTUALE

DISTILLAZIONE (DIMOSTRATIVA)

CRISTALLIZZAZIONE DEL SOLFATO DI RAME

CROMATOGRAFICA SU CARTA

REV.	DATA	EMESSO DA	MDI
00	26.05.2016	RSQ	11.40

LA CONSERVAZIONE DELLA MASSA (REAZIONE FORMAZIONE CARBONATO DI CALCIO)
FORMAZIONE DI DIOSSIDO DI CARBONIO CON BICARBONATO DI SODIO
PREPARAZIONE DI UN COMPOSTO
OSSERVAZIONE DELLE REAZIONI CHIMICHE
REAZIONI E CALORE
METALLI E NON METALLI CON L'OSSIGENO
SAGGIO ALLA FIAMMA
PROPRIETÀ DEI COMPOSTI IONICI
PROPRIETÀ DEI COMPOSTI CON LEGAMI COVALENTI
L'OSSIDAZIONE DEI METALLI
MISCIBILITÀ DELLE SOSTANZE
PREPARAZIONE DI SOLUZIONI A CONCENTRAZIONE NOTA

**IL DOCENTE DICHIARA DI AVERE SVOLTO COMPLETAMENTE I MODULI/UNITÀ/NUCLEI
FONDAMENTALI INSERITI NELLA PROGRAMMAZIONE INIZIALE O CHE LE PARTI NON SVOLTE
NON SONO ESSENZIALI PER IL POSITIVO SVOLGIMENTO DEL SUCCESSIVO ANNO SCOLASTICO**

I Docenti
Fabiola Filipuzzi
Maria Mazzucca

Piove di Sacco, 1/06/2020

REV.	DATA	EMESSO DA	MDI
00	26.05.2016	RSQ	11.40