

PROGRAMMA SVOLTO

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

PROGRAMMA SVOLTO NELLA CLASSE 2AEM

Materiali usati: Tavola Periodica, libro di testo

COMPETENZE SVILUPPATE	MODULI/UNITÀ	CONTENUTI
OSSERVARE, DESCRIVERE ED ANALIZZARE FENOMENI E SITUAZIONI DELLA REALTÀ NATURALE E ARTIFICIALE. RICONOSCERE NELLE VARIE FORME DELLA REALTÀ I CONCETTI DI SISTEMA E DI COMPLESSITÀ. FORMULARE IPOTESI, SPERIMENTARE E/O INTERPRETARE LEGGI, PROPORRE E UTILIZZARE MODELLI E ANALOGIE. COLLOCARE LE PRINCIPALI SCOPERTE SCIENTIFICHE E INVENZIONI TECNICHE NEL LORO CONTESTO STORICO E SOCIALE	PRIMO QUADRIMESTRE	LA MATERIA E LA CARICA ELETTRICA ELEMENTI CHIMICI E SOSTANZE CHIMICHE TRASFORMAZIONI CHIMICHE E FISICHE SIMBOLI DEGLI ELEMENTI TAVOLA PERIODICA 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 LA RADIOATTIVITÀ

REV.	DATA	EMESSO DA	MDI
00	26.05.2016	RSQ	11.40

VEDI SOPRA	SECONDO QUADRIMESTRE	GLI ATOMI, LE PARTICELLE SUBATOMICHE E LA LORO ORGANIZZAZIONE NELL'ATOMO LA CONFIGURAZIONE ELETTRONICA DEGLI ELEMENTI LA TAVOLA PERIODICA ALLA LUCE DELLA CONFIGURAZIONE ELETTRONICA IL PESO ATOMICO E IL PESO MOLECOLARE CLASSI DI COMPOSTI CHIMICI: OSSIDI, IDROSSIDI ACIDI E SALI E PRINCIPALI REGOLE DI NOMENCLATURA IUPAC E TRADIZIONALE. CONCETTO DI MOLE NUMERO DI AVOGADRO FORMULE DI LEWIS E VALENZA CONCENTRAZIONE DELLE SOLUZIONI (MOLARITÀ, MOLALITÀ, % M/M E % V/V) I LEGAMI CHIMICI TRA ATOMI

**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**

La Docente
Fabiola Filipuzzi

Piove di Sacco, 1/06/2020

REV.	DATA	EMESSO DA	MDI
00	26.05.2016	RSQ	11.40