

PROGRAMMA SVOLTO NELLA CLASSE 2BET

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	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 ENERGIA NELLE REAZIONI CHIMICHE E LEGGE DELLA TERMOLOGIA

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 RADIATIVITA' LA CONFIGURAZIONE ELETTRONICA DEGLI ELEMENTI LA TAVOLA PERIODICA ALLA LUCE DELLA CONFIGURAZIONE ELETTRONICA ANALISI DELLE CARATTERISTICHE CHIMICHE DEI PRINCIPALI GRUPPI E PERIODI IL PESO ATOMICO E IL PESO MOLECOLARE CONCETTO DI MOLE NUMERO DI AVOGADRO FORMULE DI LEWIS E VALENZA CONCENTRAZIONE DELLE SOLUZIONI (MOLARITA', MOLALITA', %M/M, % V/V). I LEGAMI CHIMICI FRA ATOMI E FRA MOLECOLE CLASSI DI COMPOSTI CHIMICI: OSSIDI, IDROSSIDI ACIDI, SALI E NOMENCLATURA IUPAC E TRADIZIONALE

**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