

PROGRAMMA SVOLTO

CLASSE	1ATC
INDIRIZZO	COSTRUZIONI E TERRITORIO
ANNO SCOLASTICO	2018/2019
DISCIPLINA	SCIENZE INTEGRATE-CHIMICA
DOCENTI	FABIOLA FILIPUZZI MAZZUCA MARIA

REV.	DATA	EMESSO DA	MDI
00	26.05.2016	RSQ	11.40

PROGRAMMA SVOLTO NELLA CLASSE 1ATC

Libro di testo adottato: VEDI REGISTRO ELETTRONICO

Altri materiali: TAVOLA PERIODICA, LABORATORIO DI CHIMICA

PRERIODO	COMPETENZE SVILUPPATE	CONTENUTI	ATTIVITA' DI LABORATORIO
PRIMO QUADRIMESTRE	OSSERVARE, DESCRIVERE ED ANALIZZARE FENOMENI E SITUAZIONI DELLA REALTÀ NATURALE E ARTIFICIALE.	UNITÀ DI MISURA E SISTEMA INTERNAZIONALE DELLE UNITÀ DI MISURA -NOTAZIONE SCIENTIFICA DEI NUMERI -CIFRE SIGNIFICATIVE -LA MATERIA -LA MASSA E IL PESO -IL VOLUME -LA DENSITÀ -L'ENERGIA -LA TEMPERATURA E IL CALORE. CALORE SPECIFICO E CALORIA. IL TERMOMETRO E LE SCALE TERMOMETRICHE. -STATI DI AGGREGAZIONE DELLA MATERIA E PASSAGGI DI STATO. CURVE DI RISCALDAMENTO E DI RAFFREDDAMENTO (IN PARTICOLARE DELL'ACQUA) -FENOMENI FISICI E FENOMENI CHIMICI -GLI ATOMI E LE MOLECOLE. CONFIGURAZIONE ELETTRONICA E TAVOLA PERIODICA DEGLI	SICUREZZA IN LABORATORIO: REGOLE DI COMPORTAMENTO, NORME DI SICUREZZA (PITTOGRAMMI, FRASI DI RISCHIO E CONSIGLI DI PRUDENZA). ATTREZZATURE E MATERIALI DEL LABORATORIO DI CHIMICA. LETTURA ETICHETTE DEI PRODOTTI CHIMICI. DETERMINAZIONE DEL VOLUME DI UN SOLIDO. DETERMINAZIONE DELLA DENSITÀ DI UN MATERIALE. SAGGIO ALLA FIAMMA.

REV.	DATA	EMESSO DA	MDI
00	26.05.2016	RSQ	11.40

		<p>ELEMENTI.</p> <p>-MISCUGLI OMOGENEI ED ETEROGENEI. METODI DI SEPARAZIONE DEI COMPONENTI DI UN MISCUGLIO.</p> <p>-LEGGE DI LAVOISIER, LEGGE DI PROUST, LEGGE DI DALTON</p> <p>-PM E PA, MASSA ATOMICA RELATIVA (UMA)</p> <p>-NUMERO ATOMICO E NUMERO DI MASSA</p> <p>-LA VALENZA</p>	<p>METODI DI SEPARAZIONE: FILTRAZIONE, DISTILLAZIONE, CROMATOGRAFIA E CRISTALLIZZAZIONE.</p> <p>VERIFICA DELLA LEGGE DI LAVOISIER.</p> <p>VERIFICA DELLA LEGGE DI PROUST.</p> <p>LA NOMENCLATURA CHIMICA.</p>
<p>SECONDO QUADRIMESTRE</p>	<p>RICONOSCERE NELLE VARIE FORME DELLA REALTÀ I CONCETTI DI SISTEMA E DI COMPLESSITÀ.</p>	<p>- FORMULE DI LEWIS DI ATOMI E MOLECOLE</p> <p>-I LEGAMI CHIMICI : LEGAMI TRA ATOMI E TRA MOLECOLE.</p> <p>-ELETTRONEGATIVITÀ E TAVOLE PERIODICA</p> <p>-LE EQUAZIONI CHIMICHE E IL LORO BILANCIAMENTO.</p> <p>-CATEGORIE PRINCIPALI DEI COMPOSTI CHIMICI INORGANICI:</p> <p>-OSSIDI E NOMENCLATURA.</p> <p>- IDROSSIDI E NOMENCLATURA.</p> <p>- ACIDI E NOMENCLATURA.</p> <p>FORMULE DEGLI ACIDI BINARI, FORMULE DEGLI OSSIACIDI PIÙ</p>	<p>POLARITÀ DELLE MOLECOLE.</p> <p>FENOMENI CHE SI OSSERVANO NELLE REAZIONI CHIMICHE.</p> <p>IL LEGAME CHIMICO.</p> <p>REAZIONI DI PRECIPITAZIONE.</p> <p>SOLUBILITÀ MISCIBILITÀ.</p> <p>METALLI E NON METALLI.</p> <p>FORMAZIONE DI OSSIDI.</p> <p>FORMAZIONE DI IDROSSIDI.</p>

REV.	DATA	EMESSO DA	MDI
00	26.05.2016	RSQ	11.40

	<p>IMPORTANTI.</p> <p>- SALI.</p> <p>-SVILUPPO DEL CONCETTO DI MOLE E CALCOLI</p> <p>-UNITÀ DI PESO IN CHIMICA (U.M.A.).</p> <p>-CONCETTO DI MOLE, PESO ATOMICO E PESO MOLECOLARE</p> <p>-CALCOLO DEL PESO MOLECOLARE, DEL NUMERO DI MOLI E DEI GRAMMI.</p> <p>-LE SOLUZIONI.</p> <p>-LA CONCENTRAZIONE DELLE SOLUZIONI(%M/M, %V/V, M);</p>	<p>PREPARAZIONE DI SOLUZIONI A CONCENTRAZIONE NOTA.</p>
--	---	--

Le Docenti

Piove di Sacco, 10/06/2019

REV.	DATA	EMESSO DA	MDI
00	26.05.2016	RSQ	11.40